

9. किसी नाभिक के गामा संख्या से क्या होता है? [CDS 2016]

(a) नाभिक की द्रव्यमान संख्या बदलती है, जबकि इसका परमाणु क्रमांक नहीं बदलता है।

(b) नाभिक की द्रव्यमान संख्या नहीं बलती है, जबकि इसका परमाणु क्रमांक बदलता है।

(c) नाभिक की द्रव्यमान संख्या और परमाणु क्रमांक दोनों बदलते हैं।

(d) न तो नाभिक की द्रव्यमान संख्या बदलती है और न ही परमाणु क्रमांक बदलता है। (d)

10. निम्नलिखित कथनों में से कौन-सा/से समस्थानिकों तथा समभारकों के सम्बन्ध में सही है/है? [NDA 2008]

1. समस्थानिक की समान द्रव्यमान संख्या होती है।

2. समभारकों की समान परमाणु संख्या होती है।

नीचे दिए गए कूट का प्रयोग कर सही उत्तर चुनिए-

(a) केवल 1 (b) केवल 2
(c) 1 और 2 दोनों (d) न तो 1 और न ही 2

11. हाइड्रोजन के रेडियो सक्रिय समस्थानिक को कहते हैं— [CDS 1999]

(a) ड्यूटीरियम (b) प्रोटियम
(c) रेडियम (d) ट्राइटियम (d)

12. निम्नलिखित कथनों में से कौन-सा एक सही नहीं है? [CDS 2016]

(a) हाइड्रोजन एक तत्व है।
(b) हाइड्रोजन सबसे हल्का तत्व है।

(c) हाइड्रोजन और ऑक्सीजन एक विस्फोटक मिश्रण बनाते हैं।

(d) हाइड्रोजन के कोई समस्थानिक नहीं होते।

13. दो तत्व—कैल्सियम (परमाणु क्रमांक 20) और ऑर्गन (परमाणु क्रमांक 18) हैं। दोनों तत्वों की द्रव्यमान संख्या 40 है। ऐसे तत्वों को क्या कहा जाता है? [CDS 2017]

(a) सेप्टेंट्रोनिक (b) समआयतनिक
(c) समभारिक (d) समस्थानिक (c)

14. रेडियोसक्रियता की परिघटना की खोज किसने की? [NDA 2013]

(a) मेरी क्यूरी (b) पियरे क्यूरी
(c) हेनरी बैकरेल (d) जे.जे. थॉमसन (c)

15. निम्नलिखित में से किसके उत्तर्जन से समभारिक उत्पन्न होते हैं? [CDS 1999]

(a) अल्फा किरण (b) बीटा किरण
(c) गामा किरण (d) एक्स किरण (b)

16. अल्फा कण में क्या होते हैं? [CDS 2007]

(a) 2 प्रोटॉन व 2 न्यूट्रॉन
(b) 1 प्रोटॉन व 4 इलेक्ट्रॉन
(c) 2 प्रोटॉन व 4 न्यूट्रॉन
(d) 1 प्रोटॉन व 1 न्यूट्रॉन

17. कार्बन तिथि निधारण में कार्बन का कौन-सा/से समस्थानिक प्रशुक्त होता है/होते हैं? [CDS 2007]

(a) केवल $^{12}_6\text{C}$ (b) केवल $^{13}_6\text{C}$
(c) केवल $^{12}_6\text{C}$ (d) $^{12}_6\text{C}$ व $^{14}_6\text{C}$ (a)

UPSC, CSAT, IAS एवं RAS की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. हीलियम के नाभिक में होता है-

R.A.S./R.T.S. (Pre) 2016

(a) केवल एक प्रोटॉन
(b) दो प्रोटॉन
(c) दो प्रोटॉन एवं दो न्यूट्रॉन
(d) एक प्रोटॉन एवं दो न्यूट्रॉन (c)

2. एक ही प्रकार का परमाणु निम्न में से किसमें मिलता है?

53rd to 55th B.P.C.S. (Pre) 2011

(a) खनिज योगिक (b) खनिज मिश्रण
(c) प्राकृत तत्व
(d) उपर्युक्त में से कोई नहीं (c)

3. आणविक संरचना के बारे में निम्नलिखित में से कौन-सा कथन सही है?

R.A.S./R.T.S. (Pre) 1992

(a) न्यूट्रॉन तथा इलेक्ट्रॉन न्यूकिलयस में होते हैं तथा प्रोटॉन न्यूकिलयस के इर्द-गिर्द चक्कर लगाते हैं।

(b) इलेक्ट्रॉन तथा प्रोटॉन न्यूकिलयस में होते हैं तथा प्रोटॉन न्यूकिलयस के इर्द-गिर्द चक्कर लगाते हैं।

(c) प्रोटॉन तथा न्यूट्रॉन न्यूकिलयस में होते हैं तथा इलेक्ट्रॉन न्यूकिलयस के इर्द-गिर्द चक्कर लगाते हैं।

(d) प्रोटॉन, न्यूट्रॉन तथा इलेक्ट्रॉन सभी न्यूकिलयस में होते हैं। (c)

4. एटम में न्यूट्रॉन की खोज किसने की थी? Jharkhand P.C.S. (Pre) 2003

U.P.P.C.S. (Pre) 1995, U.P.P.C.S. (Pre)

1996

(a) जे. जे. थॉमसन (b) चैडविक
(c) रदरफोर्ड (d) न्यूटन (b)

5. निम्नलिखित में से कौन-सा अणु (एटम) का भाग नहीं है? M.P.P.C.S. (Pre) 2005

(a) इलेक्ट्रॉन (b) प्रोटॉन
(c) न्यूट्रॉन (d) फोटॉन (d)

6. किसी परमाणु-नाभिक का आइसोटोप वह नाभिक है, जिसमें-41st B.P.S.C. (Pre) 1996

(a) न्यूट्रॉनों की संख्या वही होती है, परन्तु प्रोटॉनों की संख्या भिन्न होती है।

(b) प्रोटॉनों की संख्या वही होती है, परन्तु न्यूट्रॉनों की संख्या भिन्न होती है।

(c) प्रोटॉनों और न्यूट्रॉनों की संख्या वही होती है, परन्तु इलेक्ट्रॉनों की संख्या भिन्न होती है।

(d) प्रोटॉनों और न्यूट्रॉनों दोनों की संख्या भिन्न होती है।

7. अल्फा कण के दो धन आवेश होते हैं, इसका द्रव्यमान लगभग बराबर होता है-

I.A.S. (Pre) 1996

(a) दो प्रोटॉनों के
(b) हीलियम के एक परमाणु के नाभिक के

(c) दो पॉजिट्रॉनों और दो न्यूट्रॉनों के द्रव्यमान के योग के

(d) दो पॉजिट्रॉनों के, क्योंकि प्रत्येक पॉजिट्रॉन में केवल एक धन आवेश होता है। (b)

8. परमाणवीय नाभिक किसने खोजा था? R.A.S./R.T.S. (Pre) 2003

(a) रदरफोर्ड (b) डाल्टन
(c) आइन्स्टीन (d) थॉमसन (a)

9. रेडियोएक्टिविटी का आविष्कार किया था- U.P.P.C.S. (Mains) 2003

(a) रदरफोर्ड ने (b) बैकरेल ने
(c) बोर ने (d) मैडम क्यूरी ने (b)

10. निम्नलिखित में कौन एक अणु-परमाणुक कण नहीं है? U.P.P.C.S. (Pre) 2007

(a) न्यूट्रॉन (b) प्रोटॉन
(c) ड्यूटीरियम (d) इलेक्ट्रॉन (c)

11. रासायनिक तत्व के अणु के संबंध में चुम्बकीय व्याप्ति संख्या का संबंध है। I.A.S. (Pre) 2003

(a) अभिव्यक्ति से (b) आकृति से
(c) आमाप से (d) चक्रण से (a)

12. निम्न में से समन्यूट्रॉनिक समूह है-

R.A.S./R.T.S (Pre) 1999

(a) $^{12}_6\text{C}$, $^{14}_7\text{N}$, $^{16}_8\text{O}$
(b) $^{12}_6\text{C}$, $^{14}_7\text{N}$, $^{18}_8\text{O}$
(c) $^{14}_6\text{C}$, $^{14}_7\text{N}$, $^{16}_8\text{O}$
(d) $^{14}_6\text{C}$, $^{15}_7\text{N}$, $^{16}_8\text{O}$

13. परमाणु नाभिक के अवयव हैं-

41st B.P.C.S. (Pre) 1996
43rd B.P.C.S. (Pre) 1999, U.P.P.C.S. (Pre) 1996

(a) इलेक्ट्रॉन और प्रोटॉन
(b) इलेक्ट्रॉन और न्यूट्रॉन
(c) प्रोटॉन और न्यूट्रॉन
(d) प्रोटॉन, न्यूट्रॉन और इलेक्ट्रॉन (c)

14. निम्नलिखित में से किसमें त्रहणात्मक आवेश होती है? 45th B.P.S.C. (Pre) 2002

(a) अ-किरण (b) अल्फा कण
(c) बीटा कण (d) गामा किरण (c)

15. परमाणु में कक्षों को भरने का क्रम नियंत्रित होता है-

L.A.S. (Pre) 2001
(a) ऑफबाऊ सिद्धांत द्वारा
(b) हाइजेनर्बा के अनिश्चितता के सिद्धांत द्वारा

(c) हुंड के नियम द्वारा
(d) पाउली के अपवर्जन सिद्धांत द्वारा (a)

16. निम्न युग्मों में से कौन-सा एक कण-प्रतिकण युग्म है? U.P.P.C.S. (Mains) 2005

(a) इलेक्ट्रॉन-पॉजिट्रॉन
(b) प्रोटॉन-न्यूट्रॉन
(c) फोटॉन-इलेक्ट्रॉन
(d) न्यूट्रॉन-न्यूट्रॉन (a)

17. जिस तत्व के परमाणु में दो प्रोटॉन, दो न्यूट्रॉन और दो इलेक्ट्रॉन हों, उस तत्व की द्रव्यमान संख्या कितनी होती है?

43rd B.P.S.C. (Pre) 1999

- | | |
|-------|-------|
| (a) 2 | (b) 4 |
| (c) 6 | (d) 8 |

18. परमाणु जिनमें प्रोटॉनों की संख्या समान परन्तु न्यूट्रॉनों की संख्या भिन्न-भिन्न रहती है, क्या कहलाते हैं?

Chhattisgarh P.C.S. (Pre) 2005

Uttarakhand U.D.A./L.D.A. (Pre) 2003

41ST B.P.S.C. (PRE) 1996

- | | |
|-------------------|-----|
| (a) समदाविक | (b) |
| (b) समावयी | |
| (c) समन्यूट्रॉनिक | |
| (d) समस्थानिक | |

19. समस्थानिक होते हैं, किसी एक ही तत्व के परमाणु जिनका-

U.P.U.D.A./L.D.A. (Pre) 2001

- | | |
|---|-----|
| (a) परमाणु भार समान, परन्तु परमाणु क्रमांक भिन्न होता है। | (b) |
| (b) परमाणु भार भिन्न, परन्तु परमाणु क्रमांक समान होता है। | (c) |
| (c) परमाणु क्रमांक तथा परमाणु भार समान होते हैं। | (d) |
| (d) उक्त में से कोई नहीं। | (b) |

20. रेडियोएक्टिविटी मापी जाती है-

U.P.P.C.S. (GIC) 2010

- | | |
|---------------------|-----|
| (a) हाइड्रोमीटर | (b) |
| (b) गाइगर काउंटर से | (c) |
| (c) सीस्मोमीटर से | (d) |
| (d) अमीटर से | (b) |

21. सूची-I को सूची-II से सुमेलित करें तथा सूचियों के नीचे दिए गए कृत का प्रयोग करके सही उत्तर चुनिए- I.A.S. (Pre) 2001

सूची-I
(विचिह्नित) सूची-II
(कण)

- | | |
|-----------------------|--------------------------|
| (A) शून्य द्रव्यमान | (B) पॉजिट्रॉन |
| (Zero Mass) | (Positron) |
| (B) आंशिक आवेश | 2. न्यूट्रिनो (Neutrino) |
| (Fractional Charge) | |
| (C) आंशिक प्रचक्रण | 3. क्वार्क (Quark) |
| (Fractional Spin) | |
| (D) पूर्णांक प्रचक्रण | 4. फोनॉन (Phonon) |
| (Integral Spin) | |

कृत:			
(A)	(B)	(C)	(D)
(a) 2	3	1	4
(b) 3	2	4	1
(c) 2	3	4	1
(d) 3	2	1	4

(a)

2

अम्ल, दाढ़ एवं लवण (Acid, Base, Salt)

STATE LEVEL की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. खाने का सोडा है— [UPSSSC 2015]

- | | |
|----------------------|--------------------------|
| (a) सोडियम कार्बोनेट | (b) सोडियम बाइकार्बोनेट |
| (c) सोडियम सल्फेट | (d) सोडियम हाइड्रॉक्साइड |

2. खाने वाले सामाच्च नमक का रासायनिक नाम क्या है? [BSSC 2015]

- | | |
|-------------------------|--------------------------|
| (a) सोडियम बाइकार्बोनेट | (b) सोडियम क्लोराइड |
| (c) सोडियम सैलिसिलेट | (d) सोडियम हाइड्रॉक्साइड |

3. दही में मुख्यतः कौन-सा एसिड होता है? [BSSC 2015]

- | | |
|-------------|---------------|
| (a) बेंजोइक | (b) फ्यूमेरिक |
| (c) लैकिट | (d) मैलिक |

4. कार की बैटरी में इसका इस्तेमाल होता है— [BSSC 2016]

- | | |
|---------------------|-------------------------|
| (a) सल्फ्यूरिक एसिड | (b) हाइड्रोक्लोरिक एसिड |
| (c) नाइट्रिक एसिड | (d) साइट्रिक एसिड |

5. खाना पकाने का तेल, वनस्पति धी में किस प्रक्रिया द्वारा बदल जाता है? [BSSC 2016]

- | | |
|--------------------------|---------------------|
| (a) क्रिस्टलन द्वारा | (b) ऑक्सीकरण द्वारा |
| (c) हाइड्रोजनीकरण द्वारा | (d) संघनन द्वारा |

6. कौनसा पदार्थ क्लोरीन के साथ गर्म करने पर लीचीग पायडर देता है?

RSMSSB LDC -12/08/2018

- | | |
|-----------------|---------------|
| (a) त्वरित धूना | (b) बुझा धूना |
| (c) धूना पथर | (d) जिप्सम |

7. 'स्लास्टर ऑफ पेरिस' का रासायनिक सूत्र है— RSMSSB LDC -12/08/2018

- | | |
|---|---|
| (a) $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ | (b) $(\text{CaSO}_4) \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}$ |
| (c) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ | (d) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ |

8. कैल्शियम क्लोराइड का रासायनिक सूत्र व्या है?

Constable Exam 2018 (14-07-2018)

- | | |
|---------------------|---------------------|
| (a) CaCl_2 | (b) CaCl |
| (c) CaCl_3 | (d) CaCl_4 |

9. निन्मलिखित यौगिकों में से किस 'कार्सिट' का रूप में भी जाना जाता है?

Constable Exam 2018 (14-07-2018)

- | | |
|---------------------|---------------------|
| (a) NaNO_3 | (b) NaCl |
| (c) NaOH | (d) NaNO_4 |

10. चार विलयनों ए, बी, सी और डी का pH मान क्रमशः 2.4, 4, 5, और 5.5 है। इसमें से न्यूनतम अम्लीय कौन है?

Constable Exam 2018 (1st Shift 14.07.2018)

- | | |
|--------|--------|
| (a) ए | (b) बी |
| (c) सी | (d) डी |

11. वर्षा जल की कौन-सी pH परास अम्लीय वर्षा का सूचक नामी जाती है?

PTI Exam 2018 (30-09-2018)

- | | |
|----------------|---------------|
| (a) 5.6 से कम | (b) 7 से अधिक |
| (c) 6.2 से 6.9 | (d) 8.2 से 12 |

12. 'नीला थोथा' कहते हैं- LSA Exam 2018

- | | |
|-----------------------|---------------------|
| (a) कॉपर सल्फेट | (b) सोडियम सल्फेट |
| (c) मैग्नीशियम सल्फेट | (d) कैल्शियम सल्फेट |

13. गिर्ज में से पाक (बेकिंग) सोडा कौन-सा है?

RPSI 2011

- | | |
|--------------------------|-----|
| (a) सोडियम बाईकार्बोनेट | (b) |
| (b) सोडियम कार्बोनेट | (c) |
| (c) सोडियम क्लोराइड | (d) |
| (d) सोडियम हाइड्रॉक्साइड | (a) |

14. लाल लिटमस पत्र को नीला कर देता है?

Constable 2006

- | | |
|-----------------------|-----|
| (a) अम्ल | (b) |
| (b) क्षार | (c) |
| (c) लवण | (d) |
| (d) इनमें से कोई नहीं | (b) |

15. अम्ल वह पदार्थ है जो-

Constable 2006

- | | |
|-------------------------------|-----|
| (a) इलेक्ट्रॉन ग्रहण करता है | (b) |
| (b) इलेक्ट्रॉन प्रदान करता है | (c) |
| (c) प्रोटॉन देता है | (d) |
| (d) OH^- आयन देता है | (e) |

16. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन सही है?

ITI 2009

- | | |
|---|-----|
| (a) क्षार में साबून जैसी यिकनाहट होती है | (b) |
| (b) क्षार लाल लिटमस को नीला कर देता है | (c) |
| (c) सभी क्षार भस्म होते हैं किन्तु सभी भस्म क्षार नहीं होते हैं | (d) |
| (d) उपर्युक्त सभी | (e) |

17. सभी अम्ल जल में घुलकर प्रदान करते हैं?

Raj. Police 2007

- | | |
|-----------------------|----------------------|
| (a) OH^- आयन | (b) H^+ आयन |
| (c) इलेक्ट्रॉन | (d) न्यूट्रॉन |

18. नीले लिटमस पत्र को लाल कर देता है?

RPSC 2010

- | | |
|-----------|----------|
| (a) अम्ल | (b) भस्म |
| (c) क्षार | (d) लवण |

20 रसायन विज्ञान

Khan Sir App by twoRoot2

आपकी जीवन
में सब की विजय है।

19. रासायनिक रूप से 'मिल्क ऑफ मैग्नीशिया' होता है? RPSC HM 2012
 (a) MgO (b) MgH_2
 (c) $Mg(OH)_2$ (d) $MgOH$ (e)
20. निम्नलिखित में से कौन-सी गैस अम्ल वर्षा (एसिड रेन) का कारण बन सकती है? RPSI 2011
 (a) CO_2 (b) CO (c) SO_2 (d) CH_4 (e)
21. कार बैटरी में प्रयुक्त एसिड है? RPSI 2010
 (a) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
 (b) बोरिक अम्ल
 (c) सल्फ्यूरिक अम्ल (d) कार्बनिक अम्ल (e)
22. विरजक चूर्ण है? Constable 2009
 (a) $CaOCl$ (b) $CaOCl_2$
 (c) $CaOCl_3$ (d) $CaOCl_4$ (b)
23. लीचिंग पाउडर का रासायनिक नाम है? Raj. B.Ed 2007
 (a) कैल्शियम ऑक्सीक्लोराइड
 (b) सोडियम बाइकार्बोनेट
 (c) कैल्शियम बाइकार्बोनेट
 (d) सोडियम क्लोराइड (a)
24. आयोडीकृत लवण में रहता है? Constable 2006
 (a) मुक्त आयोडीन
 (b) कैल्शियम आयोडाइड
 (c) मैग्नीशियम आयोडाइड
 (d) पोटेशियम आयोडाइड (d)
25. चूना-पथर का रासायनिक नाम है? Raj. IIInd Gr. Teacher 2006
 (a) कैल्शियम क्लोराइड
 (b) कैल्शियम ऑक्साइड
 (c) कैल्शियम कार्बोनेट
 (d) कैल्शियम सल्फेट (c)
26. साड़ा लाइम किसका मिश्रण है? ITI 2001
 (a) $KOH+CaO$ (b) $NaOH+CaO$
 (c) Na_2CO_3+CaO (d) $CaCO_3+NaOH$ (b)
27. निम्नलिखित में से कौनसा यौगिक अस्तीय तथा शारकीय दोनों व्यवहार दर्शाता है?
 (a) Al_2O_3 (b) Na_2O
 (c) CO_2 (d) KOH (a)
28. खाने की सोडा है? Raj. IIInd Gr. Teacher 2010, Raj. IIIrd Gr. Teacher Tea 2013
 (a) सोडियम कार्बोनेट
 (b) सोडियम बाइकार्बोनेट
 (c) सोडियम सल्फेट
 (d) सोडियम हाइड्रोक्साइड (b)
29. बैटरी में ऐसिड का उपयोग किया जाता है? Raj. B.Ed 2002
 (a) ऐसीटिक ऐसिड
 (b) हाइड्रोक्लोरिक ऐसिड
 (c) सल्फ्यूरिक ऐसिड
 (d) नाइट्रिक ऐसिड (c)
30. विरजक चूर्ण एक यौगिक है, उसका सूत्र है? लेखाकार 2008
 (a) $CaClO_2$ (b) $CaClO$
 (c) $CaOCl$ (d) $CaCl_4$ (c)
31. सिरका में कार्बनिक अम्ल मौजूद है? लेखाकार 2008
 (a) मैथोनिक अम्ल (b) ऐथोनिक अम्ल
 (c) ऑक्जनिक अम्ल (d) मैलिक अम्ल (d)
32. कार बैटरी में प्रयुक्त एसिड है? RPSI 2010
 (a) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
 (b) बोरिक अम्ल
 (c) सल्फ्यूरिक अम्ल (c)
 (d) कार्बनिक अम्ल (c)
33. ऐवारेजिया (अम्ल राज) बनाया जाता है? RPSL DDC 2016
 (a) सान्द्र हाइड्रोक्लोरिक अम्ल तथा सान्द्र सल्फ्यूरिक अम्ल को 4:1 के अनुपात में मिलाकर
 (b) सान्द्र नाइट्रिक अम्ल तथा सान्द्र हाइड्रोक्लोरिक अम्ल को 4:1 के अनुपात में मिलाकर
 (c) सान्द्र नाइट्रिक अम्ल तथा सान्द्र सल्फ्यूरिक अम्ल को 3 : 1 के अनुपात में मिलाकर
 (d) सान्द्र हाइड्रोक्लोरिक अम्ल तथा सान्द्र नाइट्रिक अम्ल को 3 : 1 के अनुपात में मिलाकर (d)
34. वाटर टैंकों में शैवाल को नष्ट करने के लिए किस रसायन का प्रयोग किया जाता है? Constable 2005
 (a) कॉपर सल्फेट (b) मैग्नीशियम सल्फेट
 (c) जिंक सल्फेट (d) नाइट्रिक अम्ल (a)
35. फलों के रस को सुखित रखने के लिए किसका प्रयोग किया जाता है? ITI 2011
 (a) ऐसीटिक अम्ल (b) फॉर्मिक अम्ल
 (c) सल्फ्यूरिक अम्ल (d) बेन्जोइक अम्ल (d)
36. खाद्यान्नों को सुखित रखने के लिए कौनसा रसायन प्रयुक्त किया जाता है? RPSI 2011
 (a) सुहागा (बोरेक्स)
 (b) सोडियम बेन्जोऐट
 (c) पोटेशियम परमैनेट
 (d) इनमें से कोई नहीं (b)
37. निम्न में से किससे लिटमस प्राप्त होता है? लेखाकार 2008
 (a) शैवाल (b) फंगस (कवक)
 (c) लाइकेन (d) ग्लोइकोजन (a)
38. निम्नलिखित कथनों पर विचार कीजिए- Constable 2006
 A. निर्जल सोडियम कार्बोनेट सामान्यतः पाक सोडा (बैंकिंग सोडा) के रूप में जाना जाता है
 B. अभिनशमकों में पाक सोडा का प्रयोग होता है
 C. विरजक चूर्ण का उत्पादन हेसेनकलेवर संयंत्र में होता है उपरोक्त कथनों में से कौनसा/से सही है?
 (a) A, B व C (b) B व C
 (c) केवल C (d) A व C (c)
39. अम्ल होता है? RPSL DDC 2012
 (a) प्रोटोन H^+ दाता (b) प्रोटोन H^+ ग्राही
 (c) a और b दोनों (d) कोई नहीं (a)
40. रासायनिक रूप से 'मिल्क ऑफ मैग्नीशिया' होता है- Head Master Exam, 2012
 (a) MgO (b) MgH_2
 (c) $Mg(OH)_2$ (d) $MgOH$ (c)
41. चूने के पानी को दूधिया करने वाली गैस है? (PSI Exam, 2007)
 (a) कार्बन डाइऑक्साइड
 (b) ऑक्सीजन
 (c) ओजोन
 (d) नाइट्रोजन डाइऑक्साइड (a)
42. सुमेल कीजिए- (Police Constable Exam-2005)
 (A) कस्टिक सोडा 1. सोडियम हाइड्रोऑक्साइड
 (B) वाशिंग सोडा 2. सोडियम कार्बोनेट डेकाहाइड्रेट
 (C) बेकिंग सोडा 3. सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट
 (D) ब्लीचिंग पाउडर 4. कैल्सियम ऑक्सीक्लोराइड
- कूट:**
 (A) (B) (C) (D)
 (a) 4 3 2 1
 (b) 1 2 3 4
 (c) 4 3 1 2
 (d) 3 4 1 2 (b)
43. कार बैटरी में प्रयुक्त एसिड है? (PSI Exam, 2011)
 (a) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
 (b) बोरिक अम्ल
 (c) सल्फ्यूरिक अम्ल
 (d) कार्बनिक अम्ल (c)
44. नीले थोथे का रासायनिक सूत्र है- (महिला पर्यावरक परीक्षा-29.11.2015 (Non-TSP))
 (a) $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$ (b) $CuSO_4 \cdot 5H_2O$
 (c) $FeSO_4$ (d) $CaCO_3$ (b)
45. निम्नलिखित में एक दुर्बल अम्ल (Weak base) कहलाता है- (RPSC LDC-17.02.2012)
 (a) HCl (b) H_2CO_3 ,
 (c) HNO_3 (d) H_2SO_4 (b)
46. एथेनोइक अम्ल को सामान्यतः कहते हैं- (महिला पर्यावरक परीक्षा-20.12.2015 (TSP))
 (a) फॉर्मिक अम्ल (b) कार्बोनिक अम्ल
 (c) ऐसीटिक अम्ल (d) एथेनॉल (c)
47. pH स्केल की खोज किसने की थी? (HM-02.09. 2018)
 (a) एस.पी.एल. सोरेनसन
 (b) बैंजामिन फ्रैक्लिन
 (c) हेनरी मोसले
 (d) विलहम रोटजेन (a)
48. धूलाई का सोडा का आम नाम है- [Divisional Accountant 2016]
 (a) सोडियम कार्बोनेट
 (b) सोडियम बाइकार्बोनेट
 (c) कैल्शियम कार्बोनेट
 (d) कैल्शियम बाइकार्बोनेट (a)
49. 'प्लास्टर ऑफ पेरिस' में निम्न में से कौनसा धातु पाया जाता है? (Haryana Field Inspector 2017)
 (a) कैल्शियम (b) मैग्नीशियम
 (c) पौटेशियम (d) सोडियम (a)

50. जलीय NaCl का विद्युत अपघटन उत्पन्न करता है—[TGT science 2016]
- अम्लता
 - क्षारता
 - (a) और (b) दोनों (d) कोई नहीं
51. सभी अम्लों का साझा तत्व है— [Bihar Police Constable (18.9.2016)]
- नाइट्रोजन
 - सल्फर
 - ऑक्सीजन
 - हाइड्रोजन
52. बिना बुझा चूना का रासायनिक नाम है। [Agricultural Inspector 2017]
- सोडियम क्लोराइड
 - कार्बन डाइऑक्साइड
 - कैल्शियम कार्बोनेट
 - कैल्शियम ऑक्साइड
53. निम्नलिखित में कौन सा अम्ल एक शक्तिशाली अम्ल माना जाता है? [Agricultural Inspector 2017]
- सिट्रिक अम्ल
 - नाइट्रिक अम्ल
 - आक्जेलीक अम्ल
 - एसीटिक अम्ल
54. टमाटर में कौन सा अम्ल पाया जाता है? [HSSC Clerk 2016]
- एसीटिक अम्ल
 - फॉर्मिक अम्ल
 - टार्टरिक अम्ल
 - ऑक्जेलिक अम्ल
55. जल की स्थायी कठोरता का कारण उसमें— [HSSC Clerk 2016]
- कैल्शियम बाइकार्बोनेट की उपस्थिति है
 - मैग्नीशियम बाइकार्बोनेट की उपस्थिति है
 - कैल्शियम सल्फेट की उपस्थिति है।
 - सोडियम बाइकार्बोनेट की उपस्थिति है (c)
56. शीतल पेय (कोल्ड ड्रिंक) में कौन सा ऐसिड होता है? [HSSC Clerk 2016]
- ऐसीटिक एसिड
 - फॉर्मिक एसिड
 - कार्बोनिक एसिड
 - कार्बोलीक एसिड
57. ZnO एक उभयधर्मी ऑक्साइड है क्योंकि— [Junior Football Coach 2016]
- वह अम्ल के साथ अभिक्रिया करता है
 - वह पानी के साथ अभिक्रिया करता है
 - वह अम्ल और क्षार दोनों के साथ अभिक्रिया करता है
 - वह क्षार के साथ अभिक्रिया करता है (c)
58. जब HCl को कॉपर ऑक्साइड में डाला जाता है तब— [Junior Football Coach 2016]
- नीले रंग का यौगिक बनता है
 - बादामी रंग का यौगिक बनता है
 - नीला-काला यौगिक बनता है
 - नीला-हरा रंग का यौगिक बनता है (d)
59. जब एसिड धातु के साथ अभिक्रिया करता है, तब सामान्यतया कौन-सी गैस मुक्त होती है? स्टॉफ नर्स (स्वास्थ्य विभाग) 2016
- H_2
 - NO_2
 - CO
 - He
60. खाने का सोडा है— [Haryana Auction Recorder 2016]
- सोडियम कार्बोनेट
 - सोडियम बाइकार्बोनेट
 - सोडियम सल्फेट
 - पोटैशियम कार्बोनेट
61. अम्ल वर्षा में होता है— [Haryana Auction Recorder 2016]
- केवल सल्फ्यूरिक अम्ल
 - केवल हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
 - नाइट्रिक अम्ल और हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
 - सल्फ्यूरिक अम्ल तथा नाइट्रिक अम्ल दोनों
62. नींव में पाया जाने वाला ऐसिड है— [Haryana Field Inspector 2017]
- सिट्रिक एसिड
 - एसीटिक एसिड
 - टार्टरिक एसिड
 - नाइट्रिक एसिड (a)
63. ऑटोमोबाइल बैटरी के लिए — अम्ल का उपयोग करते हैं। [Agricultural Inspector 2017]
- सल्फ्यूरिक अम्ल
 - हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
 - नाइट्रिक अम्ल
 - साइट्रिक अम्ल
64. ब्युरेट टेस्ट में घोल के साथ प्रोटीन के क्षारीय घोल का शैधन किया जाता है— [Clerk (05/09/2019)]
- $CuSO_4$
 - सोडियम एजाइड
 - सोडियम नाइट्रेट
 - परिडीन
65. ऐल्युमिनियम ऑक्साइड होता है— [Bihar Police Constable (18.9.2016)]
- उदासीन ऑक्साइड
 - उभयधर्मी
 - अम्ल ऑक्साइड
 - क्षारीय ऑक्साइड
66. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन गलत है— [Bihar Police Constable (18.9.2016)]
- पित्त रस अम्लीय होता है
 - पित्त रस का साव यकृत द्वारा होता है
 - आमाशयी रस में अम्ल होता है
 - पित्त रस क्षारीय होता है (a)
67. निम्नलिखित में से कौन-सा एक पाइरीनिडिन क्षार नहीं है? [Bihar Police Constable (19.10.2014) 2nd]
- यूरेसिल
 - थायमिन
 - साइटोसिन
 - गुआनिन
68. इनवर्टर बैटरी में कौन-सा एसिड उपयोग में लिया जाता है? [Bihar Police Constable 19.10.2014]
- HNO_3
 - HCl
 - H_2SO_4
 - CH_3COOH
69. निम्नलिखित में से कौन-सा सामान्य नमक का स्रोत है? [Bihar Police 19.10.2014]
- बॉक्साइट
 - हैलाइट
 - पाइराइट
 - कल्साइट (b)
70. सिरके, नींव व दही में पाया जाता है— [Bihar Police Constable (22.10.2017)]
- क्षार
 - अम्ल
 - दोनों (a) और (b)
 - उपरोक्त में से कोई नहीं
71. शुद्ध पानी का pH है— [Bihar Police constable 15.10.2017]
- 0
 - 7
 - 14
 - इनमें से कोई नहीं
72. इथाईल ऐल्कोहॉल, सांद्र सल्फ्यूरिक ऐसिड की उपस्थिति में ऐसिटिक ऐसिड के साथ क्रिया करके.....बनाता है— [Bihar Police Constable 15.10.2017]
- इथनोइक ऐसिड
 - इथर
 - इथाईल एथनोएट
 - फॉर्मिक ऐसिड
73. निम्नलिखित में से किस अम्ल के एकत्रित होने से मांसपैशियों में थकान होती है? [Bihar Police Constable (12.1.2020)]
- बैन्जोइक अम्ल
 - लैटिक अम्ल
 - एसीटिक अम्ल
 - नाइट्रिक अम्ल (b)
74. निम्नलिखित ऑक्साइडों के अम्लीय गुण का सही क्रम है? [Bihar Police Constabhlle (12.1.2020)]
- $SO_2 > CO_2 > N_2O_5$
 - $SO_2 > N_2O_5 > CO > CO_2$
 - $N_2O_5 > SO_2 > CO > CO_2$
 - $N_2O_5 > SO_2 > CO_2 > CO$
75. $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ किसका रासायनिक सूत्र है— [UP Police Constable (27.1.2019)]
- एप्सम नमक
 - जिप्सम
 - क्वार्ट्स
 - गंधक में (b)
76. अमोनियम आयन है— [Bihar Police Constable(12.1.2020)]
- एक संयुक्ती अम्ल
 - एक संयुक्ती क्षार
 - न ही अम्ल और न ही क्षार
 - अम्ल और क्षार दोनों
77. बोरिक ऐसिड और बोरेक्स बफर मिश्रण का पीछे रेंज दिया है ? [Clerk (05/09/2019)]
- 4.0–6.2
 - 2.2–3.8
 - 6.8–9.2
 - 5.9–8.0
78. ब्लीचिंग पाउडर का रासायनिक सूत्र क्या है? [Bihar Police 19.10.2014]
- $CaCl_2OCl$
 - $CaOCl_2$
 - $CaOCl$
 - $CaOOCl$ (b)
79. सोडियम कार्बोनेट का व्यापारिक नाम है— [Bihar Police 19.10.2014]
- धोने का सोडा
 - नीला थोथा
 - कास्टिक सोडा
 - सिन्दूर

TET की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. रासायनिक रूप से 'मिल्क ऑफ मैग्नीशिया' होता है-(Head Master Exam, 2012)

- (a) MgO (b) MgH₂
 (c) Mg(OH)₂ (d) MgOH

2. अम्ल होता है? RPSC HM 2012
 (a) प्रोटोन H⁺ दाता (b) प्रोटोन H⁺ ग्राही
 (c) a और b दोनों (d) कोई नहीं

3. खाने का सोडा है? Raj. IIInd Gr. Teacher 2010, Raj. IIIrd Gr. Teacher Tea 2013

- (a) सोडियम कार्बोनेट
 (b) सोडियम बाइकार्बोनेट
 (c) सोडियम सल्फेट
 (d) सोडियम हाइड्रॉक्साइड

4. चूना-पथर का रासायनिक नाम है? Raj. IIInd Gr. Teacher 2006

- (a) कैल्शियम क्लोराइड
 (b) कैल्शियम ऑक्साइड
 (c) कैल्शियम कार्बोनेट
 (d) कैल्शियम सल्फेट

5. नील लिटमस पत्र को लाल कर देता है? RPSC 2010

- (a) अम्ल (b) भस्म
 (c) क्षार (d) लवण

6. रासायनिक रूप से 'मिल्क ऑफ मैग्नीशिया' होता है? RPSC HM 2012

- (a) MgO (b) MgH₂
 (c) Mg(OH)₂ (d) MgOH

7. वर्षा जल की कौन-सी pH परास अम्लीय वर्षा का सूचक मानी जाती है?

PTI Exam 2018 (30-09-2018)

- (a) 5.6 से कम (b) 7 से अधिक
 (c) 6.2 से 6.9 (d) 8.2 से 12

8. चीटी के डंक में पाया जाने वाला अम्ल होता है: [PTET-2011]

- (a) इथेनोइक अम्ल (b) मिथेनोइक अम्ल
 (c) सिट्रिक अम्ल (d) टारटेरिक अम्ल

9. निम्न में से दुर्बलतम लुईस क्षारक है:

[HTET, Feb. 2014]

- (a) OH⁻ (b) H⁻
 (c) HCO₃⁻ (d) Cl⁻

10. विद्युर्धियों A, B, C तथा D ने जब सूखे लिटमस पत्र पर ठोस बैकिंग सोडा (खाने का सोडा) रगड़ा, तो उन्होंने निम्नलिखित अवलोकन किए

विद्युर्धि	सूखे लाल लिटमस पत्र पर प्रभाव	सूखे नीले लिटमस पत्र पर प्रभाव
A	नीले रंग में बदल जाता है	कोई बदलाव नहीं
B	कोई बदलाव नहीं	लाल रंग में बदल जाता है।
C	नीले रंग में बदल जाता है	लाल रंग में बदल जाता है।
D	कोई बदलाव नहीं	कोई बदलाव नहीं

किस विद्युर्धि द्वारा किया गया अवलोकन सही है? [CTET Jan. 2012]

- (a) C (b) D
 (c) A (d) B

11. विलयनों के अम्लीय, क्षारीय तथा उदासीन प्रकृति को निर्धारण करने के लिए, एक विद्यार्थी परीक्षण के बाद निम्नलिखित परिणाम सारणी बनाता है। निम्नलिखित अवलोकनों में से सही रूप में सारणीकृत अवलोकन कौन-सा है? [CTET Jan. 2012]

विद्युर्धि	विलयन का रूप होने में वरीयता	विलयन का रूप होने में वरीयता	अवलोकन का रूप होने में वरीयता
A	NaCl	जोड़ विलयन नहीं	साल
B	चूने का पानी	नीला	जोड़ विलयन-गहरी उदासीन
C	सिरका	जोड़ विलयन नहीं	उदासीन
D	काँदे पानी	नीला	जोड़ विलयन नहीं

- (a) C (b) D (c) A (d) B

12. नीचे दिए गए ऑक्साइडों में से किसका जलीय विलयन नीले लिटमस का रंग लाल कर देगा? [CTET July 2013]

- (a) कॉपर ऑक्साइड
 (b) आयरन ऑक्साइड
 (c) मैग्नीशियम ऑक्साइड
 (d) सल्फर डाइऑक्साइड

13. निम्न में से कौन उभयधर्मी ऑक्साइड है? [UPTET, Feb-2016]

- (a) SnO₂ (b) CaO (c) SiO₂ (d) CO₂(g)

14. एक धातु लवण में तनु हाइड्रोवलोरिक अम्ल की किया कराने पर सनसनाहट के साथ एक गैस निकलती है, जिसे चूने के पानी में प्रवाहित करने पर चूने का पानी दूधिया हो जाता है। वह धातु लवण होगा :

- (a) धातु कार्बोनेट (b) धातु सल्फेट
 (c) धातु नाइट्रेट (d) धातु क्लोराइड

15. निम्न लवणों में से किसकी क्रिस्टलीय जल अणु उपस्थित नहीं? [CCTET-2011]

- (a) नीला थोथा (b) खाने का सोडा
 (c) धोवन सोडा (d) जिप्सम

16. स्थाही का दाग निट्रोन के लिए कौन-सी अन्त्र प्रयोग करते हैं? [UPTET, Feb-2016]

- (a) ऑक्सेलिक अम्ल
 (b) ऐसीटिक अम्ल

17. अधातु ऑक्साइड: [CTET June-2011]

- (a) प्रकृति में क्षारीय होते हैं।
 (b) प्रकृति में उभयधर्मी होते हैं।

(c) लाल लिटमस पत्र को नीला कर देते हैं।
 (d) प्रकृति में अम्लीय होते हैं।

18. एक आदमी सुनार बनकर घर-घर जाता है और लोगों के पुराने स्वर्ण-आभूषणों की चमक किर लौटाने का व्यवहार करता है। उस पर विश्वास करके एक महिला अपनी सोने की चूड़ियाँ उसे देती हैं जिसे वह एक घोल में डालता है। चूड़ियाँ तो चमक जाती हैं पर उनका भार काफी कम हो जाता है। इस धोखेवाज द्वारा प्रयोग किया गया घोल समयतः हो सकता है:

[CTET June-2011]

- (a) सान्द्र HCl
 (b) सान्द्र HCl और सान्द्र HNO₃, का मिश्रण
 (c) सान्द्र HNO₃
 (d) तनु HCl

19. मैग्नीशियम हाइड्रॉक्साइड [Mg(OH)₂], का उपयोग के रूप में किया जाता है : [CTET, Dec-2018]

- (a) ऑक्सीकारक
 (b) अपचायी कारक
 (c) प्रति-अम्ल (एन्टासिड)
 (d) किणवन कारक

20. इनमें से दुर्बल अम्ल है: [UPTET, Dec-2016]

- (a) सिट्रिक एसिड (b) नाइट्रिक एसिड
 (c) सल्फ्यूरिक एसिड
 (d) हाइड्रॉक्लोरिक एसिड

21. कोई छात्र मैग्नीशियम रिवन का वायु में दहन करता है और वही हुई राख को आसुत जल में घोलकर विलयन बनाता है। इस विलयन की एक धूंध ग्रमशः पहले नीचे लिटमस और फिर लाल लिटमस पर डालने पर वह यह प्रेक्षण करेगा ? [CTET, Feb-2016]

- (a) नीला लिटमस लाल हो जाता है, जबकि लाल लिटमस लाल ही रहता है
 (b) नीला लिटमस लाल हो जाता है, जबकि लाल लिटमस नीला हो जाता है
 (c) नीला लिटमस रंगाहीन हो जाता है, जबकि लाल लिटमस लाल ही रहता है
 (d) नीला लिटमस नीला हो जाता है, जबकि लाल लिटमस नीला हो जाता है (d)

22. एक डॉक्टर अति अम्लता का उपचार करने हेतु एक दवाई देता है। इस दवाई में मुख्य संघटक है: [CTET June-2011]

- (a) MgCl₂ (b) CaCO₃
 (c) Na₂CO₃ (d) Al₂(OH)₅Cl (b)

23. व्या होता है जब शुक्ष दुङ्गे हुए चूने की अभिक्रिया क्लोरीन गैस के साथ कराई जाती है ? [REET, Feb-2016]

- (a) विरंजक चूर्ण बनता है
 (b) बेकिंग सोडा बनता है
 (c) धोने का सोडा बनता है
 (d) प्लास्टर ऑफ पेरिस बनता है (a)

24. टार्टरिक अम्ल पाया जाता है [Feb. 2015]

- (1) नीबूओं में (2) आँवला में
 (3) कच्चे आमों में (4) अंगूरों में
 कूट :

- (a) 1 और 2 (b) 2 और 3
 (c) 3 और 4 (d) 1 और 3

25. कारकों के सम्बन्ध में निम्न में से कौन-सा एक कथन सही है ? [CTET, Jan-2017]

- (a) सभी कारक, कार करते हैं
 (b) कोई भी कारक, कार नहीं है
 (c) कारों के अलावा कोई भी कारक नहीं है
 (d) सभी कार, कारक हैं, परन्तु सभी कारक, कार नहीं है (d)

25. कोई छात्र सेडियम हाइड्रॉक्साइड के तनु विलयन की एक बूँद पहले नीले लिटमस पेपर पर और फिर लाल लिटमस पेपर पर डालता है। वह यह प्रेक्षण करेगा कि :

[Sep. 2014]

- (a) नीला लिटमस पेपर लाल हो जाता है और लाल लिटमस पेपर नीला हो जाता है।
 - (b) नीले लिटमस पेपर में कोई परिवर्तन नहीं होता है और लाल लिटमस पेपर नीला हो जाता है।
 - (c) लाल लिटमस पेपर में कोई परिवर्तन नहीं होता है और नीला लिटमस पेपर लाल हो जाता है।
 - (d) नीला लिटमस पेपर रंगहीन हो जाता है और लाल लिटमस पेपर में कोई परिवर्तन नहीं होता है।
26. सल्फ्यूरिक अम्ल को तनु बनाने के लिए अम्ल को पानी में डालने की सलाह दी जाती है, क्योंकि : [CTET June-2011]
- (a) अम्ल काँच के बर्तन को तोड़ सकता है
 - (b) अम्ल को तनु बनाने की प्रक्रिया अत्यधिक ऊषाक्षेपी है

- (c) अम्ल को तनु बनाने की प्रक्रिया अत्यधिक ऊषाक्षेपी है
- (d) अम्ल का पानी की ओर गहरा आकर्षण है

27. जल की अस्थायी कठोरता के लिए कौन-सा यौगिक उत्तरदायी है ?

[UPTET, Dec-2016]

- (a) $Mg(HCO_3)_2$
- (b) $CaCl_2$
- (c) $MgSO_4$
- (d) $CaCO_3$

28. चीटी के डंक में अम्ल होता है :

[UPTET, Feb-2016]

- (a) एस्कॉर्बिक अम्ल
- (b) टार्टरिक अम्ल
- (c) लैकिटिक अम्ल
- (d) फार्मिक अम्ल

29. पालक, ऑवला एवं कच्चे अंगूर में क्रमशः कौन-सा अम्ल पाया जाता है :

[UTET, Jan-2017]

- (a) टार्टरिक अम्ल, ऑक्सेलिक अम्ल, सिट्रिक अम्ल
- (b) ऑक्सेलिक अम्ल, एस्कॉर्बिक अम्ल, टार्टरिक अम्ल

RAILWAY की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. प्रबल अम्ल के संबंध में निम्नलिखित में से कौन-सा कथन गलत है?

RRB ALP & Tec (31-08-18 Shift-IV)

- (a) प्रबल अम्ल अन्य पदार्थों (जैसे धातु कार्बोनेट और धातु हाइड्रोजन कार्बोनेट) के साथ बहुत तेजी से अभिक्रिया करते हैं।
- (b) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल, सल्फ्यूरिक अम्ल और नाइट्रिक अम्ल प्रबल एसिड हैं।
- (c) अम्ल वह रासायनिक पदार्थ होते हैं जिनमें स्वाद नमकीन होता है।
- (d) सभी खनिज अम्ल प्रबल अम्ल हैं। (c)

2. प्रबल अम्ल के विलयन में होते हैं। RRB JE. 28-06- 2019 (Shift-IV)

(a) अणु और आयन दोनों

(b) ज्यादातर आयन

(c) ज्यादातर अणु

(d) ज्यादातर पानी (b)

3. अम्ल के आधार पर कौन सा सही है?

RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-I)

- (a) लाल लिटमस को नीला कर देता है।
- (b) OH^- को जलीय माध्यम में पेश करता है/पिघली हुई स्थिति में

(c) निष्प्रभावीकरण दर्शाता है।

- (d) जलीय और धूली हुई स्थिति में विद्युत का संचालन करता है। (c)

4. कॉपर सल्फेट का जलीय विलयन-

RRB ALP & Tec (13-08-18 Shift-II)

- (a) लिटमस को प्रभावित नहीं करता है।

(b) नीले लिटमस को लाल कर देता है।

- (c) दोनों लाल तथा नीले लिटमस को प्रभावित करता है।

(d) लाल लिटमस को नीला कर देता है। (b)

5. पानी में धुलने पर निम्न में से कौन सा एसिड कम H^+ आयन देता है?

RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-I)

- (a) HNO_3
- (b) CH_3COOH
- (c) H_2SO_4
- (d) HCl (b)

6. निम्नलिखित में से कौन सा कथन सही/गलत नहीं है?

- A. एक अम्ल जो पूरी तरह से आयनों से आयनित हो जाता है, वह H^+ आयनों की बड़ी मात्रा में उत्पादन करता है। जैसे HCl , H_2SO_4 , HNO_3

- B. एक अम्ल जो असंशिक रूप से जल में आयनित हो जाता है वह H^+ आयनों की कम मात्रा में उत्पादन करता है। उदाहरण के लिए CH_3COOH , H_2CO_3 , H_2SO_3

RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-III)

- (a) केवल B सही है।

- (b) A और B दोनों सही हैं।

- (c) A और B दोनों गलत हैं।

- (d) केवल A सही है। (b)

7. यदि हम धोवन सोडा की थोड़ी सी मात्रा लेते हैं और इसमें लगभग 1 mL तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल मिलाते हैं तो हम क्या देखेंगे?

RRB ALP & Tec (17-08-18 Shift-II)

- (a) केवल उदासीनीकरण अभिक्रिया होती है, कोई गैस नहीं निकलती है।

- (b) व्हाइट रंग की तलचट बन जाती है।

- (c) CO_2 गैस तेज बुद्बुदाहट के साथ निकलती है।

- (d) पॅम की धूनि के साथ H_2 गैस निकलती है। (c)

- (c) टार्टरिक अम्ल, सिट्रिक अम्ल, ऑक्सेलिक अम्ल
- (d) टार्टरिक अम्ल, एस्कॉर्बिक अम्ल, सिट्रिक अम्ल (b)

20. SO_2 का जलीय विलयन है :

[UPTET, Feb. 2014]

- (a) अम्लीय
- (b) क्षारीय
- (c) उदासीन
- (d) उभयधर्मी (a)

31. कोई विलयन लाल लिटमस को नीला कर देता है। इसका pH मान साम्भवतः होगा :

[UPTET, Feb. 2014]

- (a) 1
- (b) 4
- (c) 7
- (d) 10 (d)

32. इनमें से कौन-सा प्रबल अम्ल है ?

[UPTET, June-2013]

- (a) H_2CO_3
- (b) HNO_3
- (c) CH_3COOH
- (d) HCN (d)

24 रसायन विज्ञान

Khan Sir App by twoRoot2

Bijace 1949
आरटीडी
ये नाम ही विषयाल हैं।

13. एक सांद्र अम्ल को तनु करने के लिए हमें क्या करना चाहिए?

RRB ALP & Tec (21-08-18 Shift-II)

- (a) तनु अम्ल में पानी
- (b) सांद्र अम्ल में पानी
- (c) सबसे पहले अम्ल और फिर पानी में अम्ल
- (d) पानी में सांद्र अम्ल

14. वे अम्ल जिनमें हाइड्रोजन के साथ, ऑक्सीजन के अतिरिक्त, अन्य अधात्तिक तत्व होते हैं, कहलाते हैं:

RRB ALP & Tec (31-08-18 Shift-I)

- (a) सबल अम्ल
- (b) दुर्बल अम्ल
- (c) हायड्रायासिड्स / अनॉक्सी अम्ल
- (d) तनु अम्ल

15. इथेनॉल को इथेन में परिवर्तित करने के लिए डॉइड्रेटिंग एंजेंट के रूप ... का उपयोग किया जाता है।

RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)

- (a) निकिल
- (b) सूर्य का प्रकाश
- (c) सांद्र सल्प्यूरिक अम्ल
- (d) ताप

16. निम्नलिखित में से कौन-सा क्षार नहीं है? RRB JE 24-05-2019 (Shift-IV)

- (a) NH_4OH
- (b) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- (c) NaOH
- (d) KOH

17. अम्ल के संबंध में निम्न में से कौनसा कथन गलत है?

RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-III)

- (a) अम्ल धातु ऑक्साइडों से अभिक्रिया कर लवण और जल प्रदान करते हैं।
- (b) अम्ल क्षार से अभिक्रिया कर लवण में वृद्धि करते हैं जिसे अपघटन अभिक्रिया कहा जाता है।
- (c) अम्ल सक्रिय धातुओं से अभिक्रिया कर हाइड्रोजन गैस प्रदान करते हैं।
- (d) अम्ल धातु कार्बोनेट और धातु हाइड्रोजन कार्बोनेट से अभिक्रिया कर कार्बन डाईऑक्साइड प्रदान करते हैं।

18. अम्लीय नहीं है।

RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)

- (a) PCL_4
- (b) SbCl_4
- (c) CCl_4
- (d) PCl_3

19. निम्नलिखित में से कौन सा प्रकृति में क्षारिय है? RRB JE 29-05-2019 (Shift-I)

- (a) HCl
- (b) HNO_3
- (c) H_2SO_4
- (d) NaOH

20. निम्नलिखित में से कौन सा कथन असत्य/सत्य है।

- A. एक अम्ल, जो पूरी तरह से जल में आयनित हो जाता है, वह H^+ आयनों की बड़ी मात्रा में उत्पादन करता है। उदाहरण के लिए $\text{CH}_3\text{COOH}, \text{H}_2\text{CO}_3, \text{H}_2\text{SO}_3$

- B. एक अम्ल, जो आंशिक रूप से जल में आयनित हो जाता है, वह H^+ आयनों का कम मात्रा में उत्पादन करता है। उदाहरण के लिए $\text{HCl}, \text{H}_2\text{SO}_4, \text{HNO}_3$

RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I)

- (a) केवल B सत्य है

- (b) A और B असत्य हैं

- (c) केवल A सत्य है

- (d) A और B दोनों सत्य हैं। (b)

21. निम्नलिखित में से कौन सा कथन अम्ल के बारे में सत्य नहीं है?

RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-I)

RRB Group-D 30-10-2018 (Shift-III)

- (a) वह जलीय माध्यम/तरल अवस्था में H^+ का निर्माण करता है।

- (b) यह स्वाद में कड़वा होता है।

- (c) यह नीले लिटमस को लाल में परिवर्तित करता है।

- (d) H_2CO_3 और लवण का निर्माण करने के लिए धातुओं और बाइकार्बोनेट्स के साथ अभिक्रिया करता है। (b)

22. सांद्र नाइट्रिक अम्ल और सांद्र हाइड्रोक्लोरिक अम्ल का के अनुपात में मिश्रण, एक्वा-रेजिया कहलाता है।

RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-I)

- (a) 3 : 1
- (b) 1 : 2

- (c) 2 : 3
- (d) 1 : 3

23. धात्तिक ऑक्साइड की प्रकृति क्षारीय होती है, अर्थात् वे अम्ल से प्रतिक्रिया करके लवण और जल बनाते हैं। निम्नलिखित में से उस धात्तिक ऑक्साइड को 'बताएं' जो अन्य से भिन्न है? RRB ALP & Tec (29-08-18 Shift-III)

- (a) CaO
- (b) MgO

- (c) Al_2O_3
- (d) Na_2O

24. एक मिश्रण में, लवण एवं अम्ल का अनुपात 5 : 7 है। यदि मिश्रण का भार 360 gm है, तो इसमें मौजूद अम्ल का भार कितना होगा?

RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-III)

- (a) 260 ग्राम
- (b) 130 ग्राम

- (c) 150 ग्राम
- (d) 210 ग्राम

25. निम्नलिखित में से कौनसा दुर्बल अम्ल पानी में घुलने पर H^+ आयन प्रदान करता है?

RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-III)

- (a) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल

- (b) एसिटिक अम्ल

- (c) नाइट्रिक अम्ल

- (d) सल्प्यूरिक अम्ल

26. निम्नलिखित में से कौन सा कथन अम्लों के बारे में सही नहीं है?

RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-I)

- (a) स्वाद में खट्टे होते हैं।

- (b) H_2CO_3 और लवणों का उत्पादन करने के लिए धातुओं और बाइकार्बोनेट्स के साथ अभिक्रिया करते हैं।

- (c) धीमा उदासीनकरण अर्थात् Acid + Base $\rightarrow \text{H}_2 + \text{Salt}$

- (d) जलीय माध्यम/तरल अवस्था में H^+ का निर्माण करते हैं।

27. जब सोडियम बाइकार्बोनेट को pH पेपर की पट्टी पर रखा जाता है तो पट्टी का रंग है।

RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-III)

- (a) हरा हो जाता है।

- (b) परिवर्तित नहीं होता है।

- (c) नीला हो जाता है।

- (d) पीला हो जाता है।

(b)

28. निम्न में से कौन सा ऑक्साइड अस्तीय नहीं है?

RRB Group-D 24-10-2018 (Shift-II)

- (a) CO
- (b) SO_2

- (c) SO_3
- (d) NO_2

(a)

29. क्षार, सार्वत्रिक सूचकों का रंग को रंग में बदल देते हैं।

RRB JE 02.06.2019 (Shift-IV)

- (a) पीला
- (b) नीला

- (c) हरा
- (d) लाल

(b)

30. निम्नलिखित में से कौन सा कथन सही/गलत नहीं है?

- (A) एक अम्ल जो पूरी तरह से आयनों में आयनित हो जाता है। वह H^+ आयनों की बड़ी मात्रा में उत्पादन करता है। उदाहरण के लिए $\text{HCl}, \text{H}_2\text{SO}_4, \text{HNO}_3$

- (B) एक अम्ल जो आंशिक रूप से जल में आयनित हो जाता है, वह H^+ आयनों की कम मात्रा में उत्पादन करता है। उदाहरण के लिए $\text{CH}_3\text{COOH}, \text{H}_2\text{CO}_3, \text{H}_2\text{SO}_3$

RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-III)

- (a) केवल A सही है।

- (b) A और B दोनों सही हैं।

- (c) केवल B सही है।

- (d) A और B दोनों गलत हैं।

(b)

31. 25°C पर उदासीन विलयन का pH है: R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको: पाय.) परीक्षा, 2008

- (a) 0
- (b) 1.0
- (c) 7.0
- (d) 14.0

32. निम्न में से विषम की पहचान करें—

RRB ALP & Tec (20-08-18 Shift-III)

- (a) NaOH
- (b) Cu(OH)_2

- (c) NH_4OH
- (d) Zn(OH)_2

33. निम्नलिखित में से कौन सा कथन गलत है?

RRB ALP & Tec (30-08-18 Shift-III)

- (a) फेनोल्पथेलिन साबुन के घोल में गुलाबी बन जाता है।

- (b) गैर-मेटालिक ऑक्साइड प्रकृति में अस्तीय होते हैं।

- (c) नीबू में साइट्रिक अम्ल होता है।

- (d) सोडियम हाइड्रॉक्साइड (NaOH) की क्षारीय प्रकृति सोडियम आयनों की उपस्थिति के कारण होती है।

34. निम्नलिखित में से कौन सा एक अम्ल का गुण नहीं है?

RRB ALP & Tec (09-08-18 Shift-III)

- (a) अम्ल का स्वाद खट्टा होता है।

- (b) अम्ल का स्वाद कड़वा होता है।

- (c) अम्ल क्षार के साथ मिलकर लवण बनाता है।

- (d) अम्ल नीले लिटमस को लाल में परिवर्तित कर देता है।

(b)

35. निम्नलिखित में से कौन सा विकल्प अन्य विकल्पों से भिन्न है?

RRB Group-D 28-11-2018 (Shift-I)
(a) H_2SO_4 (b) $Mg(OH)_2$
(c) HCl (d) CH_3COOH

36. निम्नलिखित में से कौन सा कथन क्षार के संबंध में सही नहीं है?

RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-II)
(a) स्वाद में छड़े

(b) संक्षारक
(c) स्वाद में कसैले

(d) स्पर्श करने में साबुन जैसे

37. निम्नलिखित में से कौन सा लवण अम्लीय है?

RRB ALP & Tec (17-08-18 Shift-I)

(a) सोडियम कार्बोनेट (b) सोडियम एसीटेट

(c) अमोनियम फॉस्फेट

(d) मैग्नीशियम सल्फेट

38. उस लवण का उदाहरण निम्न में से कौन सा है? जिसके जलीय विलयन का pH का मान 7 से कम होता है?

RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-II)

(a) सोडियम क्लोराइड
(b) सोडियम कार्बोनेट

(c) सोडियम बाइ कार्बोनेट

(d) अमोनियम क्लोराइड

39. कौन सा धातु ऑक्साइड एक उभयधर्मी (एम्फोटेरिक) ऑक्साइड है?

RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-III)

RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-II)

RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-III)

(a) आयरन (b) एल्युमीनियम

(c) सोडियम (d) पोटैशियम

40. निम्नलिखित में से कौन सा कथन सही/गलत है?

A. एक क्षार जो पूरी तरह से जल से आयनित हो जाता है, वह OH^- आयनों का बड़ी मात्रा में उत्पादन करता है।

उदाहरण के लिए $NaOH$, KOH

B. एक क्षार जो आंशिक रूप से जल में आयनित हो जाता है, OH^- आयनों का कम मात्रा में उत्पादन करता है। उदाहरण के लिए KOH

RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-I)

(a) A और B दोनों सही हैं
(b) A और B दोनों गलत हैं

(c) केवल B सही हैं
(d) केवल A सही हैं

41. निम्नलिखित में से कौन सा गुण क्षार का नहीं है?

RRB ALP & Tec (21-08-18 Shift-III)

RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-II)

RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-II)

(a) वे अम्लों के साथ प्रतिक्रिया करते हैं और उन्हें न्यूट्रल कर देते हैं

(b) वे लाल लिटमस को नीले रंग में परिवर्तित करते हैं।

(c) वे नीले लिटमस को लाल रंग में परिवर्तित करते हैं।

(d) उनका स्वाद कड़वा होता है।

42. सल्फर अणु को दर्शाया जाता है :

R.R.B. पट्टना (A.S.M./GG) परीक्षा, 2007

(a) S, द्वारा (b) S द्वारा

(c) S, द्वारा (d) इनमें से कोई नहीं (c)

43. एक अम्ल और क्षार के बीच अभिक्रिया के परिणामस्वरूप क्या उत्पन्न होता है? RRB Group-D 24-10-2018 (Shift-III)

(a) लवण और ऑक्सीजन

(b) अम्ल

(c) क्षार

(d) लवण और जल

(d) गुण नहीं हैं।

44. निम्नलिखित में से कौन क्षार का गुण नहीं है?

RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-II)

(a) ये लाल लिटमस को नीला कर देते हैं।

(b) ये पानी में हाइड्रोजन आयन उत्पन्न करते हैं।

(c) ये मोटी सामग्री को विघटित कर देते हैं।

(d) ये फिसलन युक्त साबुन जैसे होते हैं (b)

45. धातुएँ अम्लों के साथ अभिक्रिया द्वारा उत्पन्न करती हैं-

RRB ALP & Tec (09-08-18 Shift-II)

(a) लवण और क्लोरीन

(b) लवण और क्षार

(c) लवण और हाइड्रोजन

(d) लवण और पानी

46. जब एक एसिड, धातु ऑक्साइड के साथ अभिक्रिया करता है, तो उत्पाद के रूप मेंऔरप्राप्त होते हैं।

RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-III)

(a) लवण, जल (b) अम्ल, जल

(c) क्षार, जल (d) क्षार, अम्ल

47. अमलगम में रहता है :

R.R.B. संघी (A.S.M./GG) परीक्षा, 2005

(a) Mg (b) Na (c) Hg (d) Cu

48. खाने का नमक ($NaCl$) किससे बना होता है?

RRB ALP & Tec (20-08-18 Shift-I)

RRB ALP & Tec (30-08-18 Shift-I)

(a) एक मजबूत अम्ल और एक मजबूत क्षार

(b) एक कमजोर अम्ल और एक कमजोर क्षार

(c) एक कमजोर अम्ल और एक मजबूत क्षार

(d) एक मजबूत अम्ल और एक कमजोर क्षार

49. इनमें से क्या क्षार है?

RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-III)

(a) $Cu(OH)_2$ (b) $Zn(OH)_2$

(c) $NaOH$ (d) $Fe(OH)_3$

50. बर्फ को पिघलाने के लिए निम्नलिखित में से किस का प्रयोग किया जाता है?

(a) नमक (b) हाइड्रोजन

(c) कॉस्टिक सोडा (d) साइट्रिक एसिड

51. जब पीएच का मान 7 से 14 की ओर बढ़ता है, तो यह दर्शाता है-

RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-II)

RRB ALP & Tec. (17-08-18 Shift-I)

RRB Group-D 05-12-2018 (Shift-II)

(a) H^+ आयन की सांदर्भता में कमी

(b) OH^- आयन की सांदर्भता में वृद्धि

(c) H^+ आयन की सांदर्भता में वृद्धि

(d) OH^- आयन की सांदर्भता में कमी (b)

52. साधारण नमक के विलयन के निर्माण के लिए सोडियम हाइड्रॉक्साइड के साथ अभिक्रिया करता है।

RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-III)

(a) सोडियम क्लोराइड विलयन

(b) ऑक्सीजन गैस

(c) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल

(d) कार्बन डाइऑक्साइड गैस

53. कौन सा धातु ऑक्साइड एक उभयधर्मी (एम्फोटेरिक) ऑक्साइड है?

RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)

(a) आयरन (b) एल्युमीनियम

(c) सोडियम (d) पोटैशियम

54. सामान्य रूप से, एक उदासीनीकरण अभिक्रिया को किस रूप में लिखा जाता है। RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-I)

(a) क्षार + अम्ल \rightarrow जल + गैस

(b) क्षार + अम्ल \rightarrow लवण + जल

(c) क्षार + अम्ल \rightarrow लवण + गैस

(d) क्षार + अम्ल \rightarrow लवण + अवक्षेप

55. खाने वाले सामान्य नमक का रासायनिक नाम क्या है?

RRB NTPC Stage 1st 22.04.2016 (Shift-II)

RRB NTPC 02-04-2016 (Shift-I)

Stage 1st

(a) सोडियम बाइकार्बोनेट

(b) सोडियम क्लोराइड

(c) सोडियम सैलिसिलेट

(d) सोडियम हाइड्रॉक्साइड

56. लवणों के सम्बन्ध में निम्नलिखित में से कौन-सा कथन सही है?

RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-III)

(a) लवणों का pH का मान 1 होता है

(b) लवण अम्ल और क्षार का संयोजन है और धातुओं के साथ तीव्रता से अभिक्रिया करते हैं।

(c) लवण का सबसे आम रूप (साधारण नमक) सोडियम हाइड्रॉक्साइड और सल्यूरिक अम्ल का संयोजन है

(d) लवण, उदासीनीकरण अभिक्रिया द्वारा अम्ल और क्षार के संयोजन से बनते हैं। (d)

57. $CaOCl_2$ एक यौगिक (कम्पाउण्ड) के लिए रासायनिक सूत्र है जिसे सामान्य रूप से जाना जाता है :

R.R.B. गोखरपुर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2006

(a) सोडा क्षार

(b) चूना

(c) लौहिंग पाउडर

(d) प्लास्टर ऑफ पेरिस

58. उस विलयन का pH मान क्या होगा जिसके हाइड्रोजन आयनों की सांदर्भता 1×10^{-5} मोल प्रति लीटर है-

RRB ALP & Tec (13-08-18 Shift-III)

(a) 6 (b) 5

(c) 4 (d) 7 (b)

59. नींबू के रस का pH मान कितना है? **RRB JE 02-06-2019 (Shift-III)**
 (a) 7 (b) 2 (c) 5.4 (d) 9 (b)
60. निम्न में से कौन सा घोल क्षारीय है? **RRB ALP& Tec (17-08-18 Shift-II)**
 (a) $[H^+] < 1 \times 10^{-7}$ Mol/litre
 (b) $[H^+] = 1 \times 10^{-4}$ Mol/litre
 (c) $[H^+] > 1 \times 10^{-7}$ Mol/litre
 (d) $[H^+] = 1 \times 10^{-7}$ Mol/litre (a)
61. यदि एक पदार्थ का पीएच मान 7 से कम होता है इसे माना जाएगा। **RRB NTPC 02.04.2016 (Shift-II) Stage 1st**
 (a) च्यूटलन-निष्पक्ष (b) क्षार
 (c) एसिड-तेजाव (d) आयन (c)
62. निम्न में से कौन से एक का उपयोग सामान्यतः सटीक pH को मापने के लिए एक संकेतक के रूप में किया जाता है? **RRB ALP& Tec (17-08-18 Shift-II)**
 (a) फिनॉटथेलीन
 (b) लिटमस
 (c) इओसिन
 (d) यूनिवर्सल इंडिकेटर (d)
63. कथन को पढ़े और निर्णय ले कि कौन से निष्कर्ष सही हैं।
 कथन: सल्फ्यूरिक अम्ल की प्रकृति अम्लीय है। निष्कर्ष :
 1. सल्फ्यूरिक अम्ल, का pH मान 7.5 है।
 2. सल्फ्यूरिक अम्ल में कुछ फॉस्फोरस होते हैं। **RRB Group-D 05-12-2018 (Shift-II)**
 (a) क्रेवल निष्कर्ष 2 सही है।
 (b) न तो निष्कर्ष 1 न हो 2 सही है।
 (c) दोनों निष्कर्ष 1 और 2 सही है।
 (d) क्रेवल निष्कर्ष 1 सत्य है। (b)
64., अम्ल और क्षार के साथ अभिक्रिया करता है। **RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-I)**
 (a) CuO (b) Al₂O₃
 (c) Na₂O (d) K₂O (b)
65. निम्नलिखित में से कौन से विलयन का pH मान न्यूनतम होगा? **RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-III)**
 (a) नींबू का रस (b) शुद्ध जल
 (c) रक्त (d) डिटर्जेंट (a)
66. pH स्केल किसी विलयन में हाइड्रोजन आयन सांदर्भ को मापता है। इसमें P का क्या अर्थ है? **RRB Group-D 10-12-2018 (Shift-I)**
 (a) Power (शक्ति)
 (b) Potenz (पोर्टेज), जिसका जर्मन में अर्थ शक्ति है।
 (c) Potential जिसका अर्थ जर्मन में आराम है।
 (d) Potency जिसका जर्मन में अर्थ शक्ति है। (b)
67. तीन विलयनों X, Y और Z, के pH 2, 11, और 7 हैं। उन्हें हाइड्रोजन आयन सांदर्भ के अवधीन क्रम में व्यवस्थित कीजिए। **RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-III)**
 (a) Z, Y, X (b) X, Z, Y
 (c) Y, Z, X (d) X, Y, Z (b)
68. एक विलयन का pH 3 है जब pH 6 तक परिवर्तित होता है तो H⁺ आयन सान्दर्भ **RRB ALP& Tec (10-08-18 Shift-I)**
 (a) दो गुना बढ़ जाती है।
 (b) तीन गुना बढ़ जाती है।
 (c) 100 गुना घट जाती है। (d)
 (d) 1000 गुना घट जाती है। (d)
69. यदि किसी लवण का pH मान, शून्य है तो वह का लवण होता है। **RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-I)**
RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-III)
RRB ALP& Tec. (21-08-18 Shift-I)
 (a) सशक्त एसिड और कमजोर बेस
 (b) कमजोर एसिड और सशक्त बेस
 (c) सशक्त एसिड और सशक्त बेस
 (d) कमजोर एसिड और कमजोर बेस (a)
70. विरंजन का स्वरूप प्रदान करता है : **R.R.B. रांची (T.A.) परीक्षा, 2005**
 (a) मैग्नीज (b) लोहा
 (c) क्लोरीन (d) आयोडीन (c)
71. प्रबल अम्ल और प्रबल क्षार के लवणों का pH मान होता है। **RRB Group-D 01-11-2018 (Shift-II)**
 (a) 0 (b) 7
 (c) 7 से अधिक (d) 7 से कम (b)
72. उदासीन विलयन का pH मान..... होता है— **RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-II)**
RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-II)
 (a) 0 (b) 7 (c) 8 (d) 6 (b)
73. निम्न में से कौन सा विकल्प उस लवण का उदाहरण है जिसके जलीय विलयन का pH मान 7 से कम होता है? **RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-I)**
 (a) सोडियम कार्बोनेट
 (b) सोडियम बाइकार्बोनेट
 (c) सोडियम क्लोराइड
 (d) अमोनियम क्लोराइड (d)
74. किसी विलयन का pH उसकी सान्दर्भ पर निर्भर करता है। **RRB JE 26-06-2019 (Shift-IV)**
 (a) हाइड्रोइड आयन
 (b) हाइड्रोक्सिल आयन
 (c) ऑक्साइड आयन
 (d) हाइड्रोनियम आयन (d)
75. विलयन A का pH का मान 6 है, विलयन B का pH मान 8, और विलयन C का pH मान 2 है। किस विलयन में हाइड्रोजन आयन की सांदर्भ सबसे अधिक होगी? **RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)**
 (a) C
 (b) A
 (c) किसी में भी हाइड्रोजन आयन नहीं है
 (d) B (a)
76. का pH, pH कागज के प्रत्यक्ष प्रयोग में पता नहीं लगाया जा सकता है। **RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-III)**
 (a) स्थानीय (b) पानी
 (c) जूस (d) ठोस सोडियम बाइकार्बोनेट (d)
77. ऑक्साइड अम्लों के साथ क्षारों के साथ भी अभिक्रिया करते हैं। **RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-II)**
 (a) निष्क्रिय (b) अम्लीय
 (c) क्षारीय (d) उभयधर्मी (d)
78. यदि X का pH मान 9 है, तो Y का pH मान 2 है, Z का pH मान 6 और A का pH 13 है, तो निम्नलिखित में से किस जोड़े में मजबूत एसिड और मजबूत बेस है? **RRB Group-D 13-12-2018 (Shift-II)**
 (a) X, A (b) A, Y (c) Y, Z (d) Y, A (d)
79. क्षारीय विलयन का pH मान कितना होता है? **RRB JE 26-06-2019 (Shift-IV)**
 (a) 7 से अधिक (b) 7 से कम
 (c) 7 (d) 3 (a)
80. निम्नलिखित में से कौन सा मिलान सही नहीं है **RRB Group-D 10-12-2018 (Shift-III)**
 (a) रक्त का pH – 7.4
 (b) शुद्ध जल का pH – 7.5
 (c) सिरके का pH – 2.2
 (d) दूध का pH – 6.6 (b)
81. सार्वभौमिक सूचकों में, 4 से 5 का pH मान क्या इंगित करता है? **RRB JE 22-05-2019 (Shift-II)**
 (a) दुर्बल अम्ल (b) दुर्बल क्षार
 (c) प्रबल अम्ल (d) प्रबल क्षार (a)
82. यदि किसी नमक का pH मान 14 है, तो वह नमक ...होता है। **RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-III)**
RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-III)
 (a) कमजोर एसिड और कमजोर बेस
 (b) कमजोर एसिड और सशक्त बेस
 (c) सशक्त एसिड और कमजोर बेस
 (d) सशक्त एसिड और सशक्त बेस (b)
83. जब लिटमस विलयन न तो अम्लीय और न ही क्षारीय होता है, तब इसका रंग होता है? **RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-III)**
 (a) रंगहीन (b) बैंगनी
 (c) नीला (d) गुलाबी (b)
84. निष्क्रिय लिटमस विलयन का रंग होता है। **RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-I)**
 (a) बैंगनी (b) काला
 (c) नीला (d) जामुनी (a)
85. उस विलयन का pH मान क्या होगा, जो लाल लिटमस को नीला कर देता है? **RRB JE 27-06-2019 (Shift-I)**
 (a) 5 (b) 4 से कम
 (c) 6 (d) 7 से अधिक (d)
86. निम्नलिखित में से कौन सा एक एम्फोटेरिक ऑक्साइड है? **RRB ALP& Tec (09-08-18 Shift-III)**
 (a) एल्युमिनियम ऑक्साइड
 (b) आयरन ऑक्साइड
 (c) मैग्नीशियम ऑक्साइड
 (d) कार्बन डाइऑक्साइड (a)

87. निम्न में से कौन से संकेतक का उपयोग अम्लीय और उदासीन विलयनों के बीच फर्क करने के लिए नहीं किया जा सकता है?

RRB ALP&Tec(14-08-18 Shift-III)

- (a) मिथाइल ऑरेज
- (b) फिनॉल्पथेलीन
- (c) इओसिन
- (d) यूनिवर्सल इंडिकेटर
- (e) यूनिवर्सल इंडिकेटर

88. उभयधर्मी प्रकृति का होता है?

RRB ALP& Tec (14-08-18 Shift-III)

- (a) SO_3^-
- (b) N_2O
- (c) CaO
- (d) ZnO
- (e) ZnO

89. मिथाइल ऑरेज होता है।

RRB JE 28-05-2019 (Shift-III)

- (a) अम्लीय माध्यम में गुलाबी, क्षारीय माध्यम में
- (b) अम्लीय माध्यम में रंगहीन, क्षारीय माध्यम में गुलाबी
- (c) अम्लीय माध्यम में पीला, क्षारीय माध्यम में रंगहीन
- (d) अम्लीय माध्यम में लाल, क्षारीय माध्यम में पीला गुलाबी
- (e) अम्लीय माध्यम में लाल, क्षारीय माध्यम में पीला गुलाबी

90. निम्नलिखित में से कौन सा एक गंधीय सूचक है?

RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-I)

- (a) गुलाब
- (b) साबुन
- (c) लौंग
- (d) हल्दी
- (e) हल्दी

91. जब लिटमस को बोरेक्स के विलयन में लिया जाता है, तो यह हो जाता है।

RRB JE 23-05-2019 (Shift-I)

- (a) गुलाबी
- (b) नीला
- (c) नारंगी
- (d) लाल
- (e) लाल

92. यदि मृदा को मृदु अम्ल के साथ उपचारित किया जाए, तो इस मिट्टी में हाइड्रोजिया गुल्म के फूल के होंगे।

RRB Group-D 28-11-2018 (Shift-I)

- (a) सफेद रंग
- (b) नीले रंग
- (c) भूरे रंग
- (d) गुलाबी रंग
- (e) गुलाबी रंग

93. उपयुक्त विकल्प द्वारा रिक्त स्थानों की पूर्ति करें। नीले लिटमस को लाल रंग में बदल देता है और लिटमस को नीले रंग में बदल देता है।

RRB NTPC Stage 1st 29-04-2016 (Shift-II)

- (a) क्षार, अम्ल, लाल
- (b) अम्ल, क्षार, हरा
- (c) क्षार, अम्ल, गुलाबी
- (d) अम्ल, क्षार, लाल
- (e) अम्ल, क्षार, लाल

94. एक जलीय घोल का OH^- सान्दर्भ 1×10^{-4} है। घोल का pH है :

R.R.B. इलाहाबाद : (सुपरवाइजर)
परीक्षा, 2003

- (a) अनन्त
- (b) 4
- (c) 10
- (d) 0
- (e) 0

95. एक मिश्रण, नीले लिटमस को लाल में बदल देता है, उसका pH होने की संभावना है।

RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)

- (a) 6
- (b) 9
- (c) 7
- (d) 8
- (e) 8

96. जिन पदार्थों की गंध अम्लीय या क्षारीय माध्यम में बदल जाती है उन्हें कहा जाता है।

RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-I)

- (a) श्वासलेपित सूचक
- (b) अम्ल-क्षार सूचक
- (c) घोण सूचक
- (d) प्राकृतिक सूचक
- (e) प्राकृतिक सूचक

97. सल्फ्यूरिक एसिड के साथ मिश्रित होने पर लिटमस विलयन का रंग कैसा बनेगा?

RRB Group-D 06-12-2018 (Shift-II)

- (a) नारंगी
- (b) लाल
- (c) गुलाबी
- (d) नीला
- (e) नीला

98. क्षार का रंग कैसा होता है?

RRB JE 24-05-2019 (Shift-III)

- (a) फीनॉल्पथेलीन के साथ नीला और मिथाइल ऑरेज के साथ पीला
- (b) फीनॉल्पथेलीन के साथ गुलाबी और मिथाइल ऑरेज के साथ पीला
- (c) फीनॉल्पथेलीन के साथ पीला और मिथाइल ऑरेज के साथ गुलाबी
- (d) फीनॉल्पथेलीन के साथ पीला और मिथाइल ऑरेज के साथ नीला
- (e) नीला

99. शुष्क लिटमस पेपर पर शुष्क HCL गैस की क्या क्रिया होती है?

RRB ALP& Tec (13-08-18 Shift-II)

- (a) नीला लिटमस पेपर लाल हो जाता है।
- (b) नीला लिटमस पेपर श्वेत हो जाता है।
- (c) नीला अथवा लाल लिटमस पेपर अपना रंग नहीं बदलता है।
- (d) लाल लिटमस पेपर नीला हो जाता है।
- (e) लाल लिटमस पेपर नीला हो जाता है।

100. ऐसी कौन सी धातु ऑक्साइड है जो अम्लों के साथ साथ क्षारों के साथ भी प्रतिक्रिया करते हैं?

RRB ALP& Tec. (17-08-18 Shift-I)

- (a) अम्लीय ऑक्साइड
- (b) न्यूट्रल ऑक्साइड
- (c) एम्फोटेरिक ऑक्साइड
- (d) क्षारीय ऑक्साइड
- (e) क्षारीय ऑक्साइड

101. लिटमस विलयन एक बैंगनी डाई है, जिसे निकाला जाता है।

RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-II)

- (a) हरित (मांस)
- (b) स्पाइरोगाइरा
- (c) काई (लाइकोन)
- (d) रिक्सिया
- (e) रिक्सिया

102. निम्नलिखित में से कौनसा नीले लिटमस को लाल कर देगा?

RRB JE 27-05-2019 (Shift-III)

- (a) सिरका
- (b) चूने का पानी
- (c) बैकिंग सोडा विलयन
- (d) धावन सोडा विलयन
- (e) धावन सोडा विलयन

103. अगर किसी घोल की pH-7 से कम है, तो वह घोल होगा:

R.R.B. गोरखपुर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002

- (a) उदासीन
- (b) अम्लीय
- (c) क्षारीय
- (d) अम्लीय व क्षारीय दोनों
- (e) अम्लीय व क्षारीय दोनों

104. जलीय विलयन में किसी अम्ल या क्षार में क्या परिवर्तन होता है?

RRB Group-D 27-11-2018 (Shift-I)

- (a) क्षार, जल में OH^- आयन निर्मित करते हैं।
- (b) क्षार, जल में H^+ आयन निर्मित करते हैं।
- (c) क्षार, जल में H_3O^+ आयन निर्मित करते हैं।
- (d) अम्ल, जल में OH^- आयन निर्मित करते हैं।
- (e) अम्ल, जल में OH^- आयन निर्मित करते हैं।

105. शुष्क HCl गैस के संपर्क में लाल जाने पर सूखे नीले लिटमस पेपर के रंग पर क्या प्रभाव पड़ेगा।

RRB Group-D 07-12-2018 (Shift-III)

- (a) वह बेरंग हो जाएगा।
- (b) उसका रंग लाल हो जाएगा।
- (c) उसका रंग नहीं बदलेगा।
- (d) उसका रंग गुलाबी हो जाएगा।
- (e) उसका रंग गुलाबी हो जाएगा।

106. का उपयोग कर दुर्बल अम्ल और प्रबल अम्ल के बीच विभेद किया जा सकता है।

RRB Group-D 27-11-2018 (Shift-III)

- (a) सार्वत्रिक सूचक
- (b) फिनॉल्पथेलीन सूचक
- (c) लिटमस सूचक
- (d) मिथाइल ऑरेज सूचक
- (e) मिथाइल ऑरेज सूचक

107. निम्न में से कौन-सा कथन त्रुटिपूर्ण है?

(i) लीचिंग पाउडर एक फीकां पीला पाउडर है।

(ii) सूखी NH_3 गैस लाल लिटमस को नीले रंग में बदल देता है।

(iii) वर्षा जल का pH 7 के करीब होता है

(iv) अम्ल वर्षा का pH 5.6 के करीब होता है।

RRB ALP& Tec. (31-08-18 Shift-II)

- (a) i, ii और iii
- (b) उपरोक्त समस्त कथन सत्य हैं
- (c) केवल ii
- (d) i, ii और iv
- (e) i, ii और iv

108. धीनी लवण का रासायनिक नाम क्या है, जिसका उपयोग हम धीनी व्यंजन सैयर करने में करते हैं?

RRB Group-D 04-10-2018 (Shift-I)

- (a) कैल्शियम कार्बोनेट
- (b) कैल्शियम हाइपोक्लोरेट
- (c) मोनोसोडियम ग्लूटामेट
- (d) सोडियम बैंजोएट
- (e) सोडियम बैंजोएट

28 > रसायन विज्ञान

SSC की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

- स्वाद में खड़े खाद्य पदार्थों की प्रकृति होती है?

SSC GD Constable, 11/03/2019, Shift-I
 (a) क्षारकीय (b) क्षारीय
 (c) उदासीन (d) अम्लीय (d)
- स्वाद में कड़वे खाद्य पदार्थों की प्रकृति होती है?

SSC GD Constable, 11/03/2019, Shift-II
 (a) क्षारीय (b) क्षारकीय
 (c) अम्लीय (d) उदासीन (b)
- जब एक टेस्ट ट्यूब में स्थित अज्ञात द्रव में नीले लिटमस को डाला गया तब वह लाल हो गया। वह द्रव क्या था?

SSC CHSL, 19.10.2020, SHIFT- I
 (a) जल (b) अम्ल
 (c) सेलाइन (d) क्षार (b)
- जब अम्ल, जल के साथ अभिक्रिया करता है, तो.....उत्पन्न होती है?

SSC GD Constable, 08/03/2019, Shift-I
 (a) नाइट्रेट आयन
 (b) ऑक्सीजन गैस
 (c) हाइड्रोजन गैस
 (d) हाइड्रोनियम आयन (d)
- किसी द्रव का pH मान 7 पाया गया। संभवतः यह कौन-सा द्रव है?

SSC CHSL, 18.10.2020, SHIFT- IIIrd
 (a) जल (b) अम्ल
 (c) क्षार (d) सेलाइन (a)
- अम्लीय एवं क्षारीय तत्वों के निर्धारण के लिए हम लिटमस पत्र अथवा का उपयोग कर सकते हैं।

SSC GD Constable, 09/03/2019, Shift-II
 (a) लवण (b) शर्करा
 (c) सोडा एश (d) हल्दी (d)
- अंगूर में प्रमुख रूप से निम्नलिखित में से कौन सा अम्ल पाया जाता है?

Delhi Police Constable (Executive)
 03Dec. 2020-3rd Shift
 (a) ऑक्जेलिक अम्ल
 (b) लैविटक अम्ल
 (c) टार्टिक अम्ल
 (d) एस्कार्बिक अम्ल (c)
- अंडे को सिरके के विलयन में 20-24 घंटे तक रखने पर क्या होगा?

SSC GD Constable, 08/03/2019, Shift-II
 (a) अंडे के आवरण का आकार बढ़ जाएगा
 (b) अंडे का आवरण टूट जाएगा
 (c) अंडे का आवरण धूल जाएगा
 (d) अंडे का आवरण सिकुड़ जाएगा (c)
- इनमें से कौन-सा साइट्रिक अम्ल का प्राथमिक स्त्रोत है?

SSC GD Constable, 07/03/2019, Shift-II
 (a) नारंगी (b) आम
 (c) खट्टा दूध (d) इमली (a)
- नमक का रासायनिक नाम क्या है?

SSC GD Constable, 11/02/2019, Shift-I

- SSC GD Constable, 12/02/2019, Shift-I**
 (a) सोडियम कार्बोनेट
 (b) हाइड्रोजन क्लोराइड
 (c) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट
 (d) सोडियम क्लोराइड (d)
- pH रैकेल की रेंज कितनी होती है?**
SSC GD Constable, 15/02/2019, Shift-II
 (a) 0 से 14 (b) 1 से 7
 (c) 0 से 10 (d) 1 से 10 (a)
- सोडियम बाईं कार्बोनेट से कार्बन डाईऑक्साइड निकालने में विफल अम्ल (एसिड) कौन-सा होता है?**
SSC GD Constable Exam - 2015
 (a) फॉर्मिक एसिड (b) सल्फूरिक एसिड
 (c) एसीटिक एसिड (d) कार्बनिक एसिड (d)
- निम्नलिखित में से किस पदार्थ pH मान शून्य के सबसे करीब है?**
SSC MTS - 20.08.2019, Shift- 3
 (a) सांद हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (HCl)
 (b) बैकिंग सोडा
 (c) अमोनिया
 (d) शुद्ध पानी (a)
- ओडल ऑफ विट्रिओल ('Oil of vitriol') का रासायनिक नाम क्या है?**
SSC CHSL, 13.10.2020, SHIFT- IIIrd
 (a) सल्फूरिक एसिड
 (b) कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड
 (c) सोडियम क्लोराइड
 (d) मिथाइल एल्कोहल (a)
- कौन-सा ग्रह, सल्फूरिक एसिड के घने सफेद और पीले बादलों से बना है?**
SSC CHSL, 13.10.2020, SHIFT- IIIrd
 (a) शुक्र ग्रह (b) नेपच्चन
 (c) मंगल ग्रह (d) अर्थग्रह (यूरेस) (a)
- निम्नलिखित में से कौन सा मान अम्लीय विलयन का पी.एच.(PH) निरूपित करता है?**
Delhi Police Constable (Executive)
 03Dec. 2020-1st Shift
 (a) 9 (b) 12 (c) 2 (d) 8 (c)
- निम्नलिखित अभिक्रिया में रिक्त स्थान भरें। अम्ल + क्षारक → + पानी**
SSC CGL 09 August 2017
 (a) कार्बन डाइऑक्साइड
 (b) मेटल ऑक्साइड
 (c) हाइड्रोजन गैस (d) नमक (d)
- टमाटर में कौन सा अम्ल (एसिड) मौजूद होता है?**
SSC GD Constable, 22/02/2019, Shift-II
 (a) टार्टिक एसिड (b) सल्फनिक एसिड
 (c) मेलिक एसिड (d) ऑक्सीलिक एसिड (c)
- जब क्षारीय प्रकृति के एक रसायन को हल्दी के लेप (पेस्ट) में मिलाया जाता है, तो इसका रंग _____ हो जाता है ?**
Delhi Police Constable (Executive)
 08Dec. 2020-3rd Shift
 (a) काला (b) पीला
 (c) लाल (d) हरा (c)
- एकवा-रेजिया के विषय में निम्नलिखित में से कौन सा कथन सही नहीं है ?**
Delhi Police Constable (Executive)
 10Dec. 2020-3rd Shift
 (a) एकवा-रेजिया नाइट्रोहाइड्रोक्लोरिक अम्ल का एक विलयन होता है।
 (b) एकवा-रेजिया का कार्बनिक यौगिकों के साथ मिलाने पर विस्फोट हो सकता है।
 (c) एकवा-रेजिया विलयन बहुत ऊर्जायुक्त और विस्फोट संभाव्यता वाला होता है।
 (d) इसके पारंपरिक विलयन में हाइड्रोक्लोरिक अम्ल और नाइट्रिक अम्ल का क्रमशः 3 : 2 का अनुपात होता है। (d)
- एन्जाइम की गतिविधि किसके परिवर्तन से नियन्त्रित हो सकती है ?**
SSC GD Constable Exam - 2013
 (a) pH (b) प्रकाश
 (c) आर्द्रता (d) बारिश (a)
- सोडियम क्लोराइड (नमक) का रासायनिक सूत्र क्या है? **SSC CGL 10 August 2017****
 (a) NaCl, (b) NaCl
 (c) Na₂Cl (d) Na₂C (b)
- सोडियम कार्बोनेट का उपयोग _____ किया जाता है ?**
Delhi Police Constable (Executive)
 27Nov. 2020-2nt Shift
 (a) अनेक रासायनिक उद्योगों में ऑक्सीकारक कर्मक के रूप में
 (b) पेयजल को कीटाणुरहित बनाने के लिए
 (c) जल की स्थायी कठोरता को दूर करने के लिए
 (d) कपड़ा उद्योग में कपास और लिनेन के विरंजन के लिए (c)
- समुद्री जल में प्रचुर मात्रा में पाए जाने वाले नमक का रासायनिक नाम क्या है ?**
SSC CHSL, 18.10.2020, SHIFT- IIIrd
 (a) सोडियम एसीटेट (b) सोडियम नाइट्रोइट
 (c) सोडियम टारट्रेट (d) सोडियम क्लोराइड (d)
- पोटेशियम नाइट्रोइट का उपयोग व्यावसायिक रूप से किस उद्योग में किया जाता है ?**
SSC CGL 11 August 2017
 (a) शीशे के निर्माण में
 (b) विद्युत-लेपन में
 (c) पटाखों के निर्माण में
 (d) चमड़ा उद्योग में (c)
- दूध के पी.एच. की प्रकृति क्या है ?**
SSC CGL 11 August 2017
 (a) थोड़ा अम्लीय (b) थोड़ा क्षारीय
 (c) अत्यधिक अम्लीय (d) अत्यधिक क्षारीय (a)
- मिट्टी के PH को _____ मिलाकर बढ़ाया जा सकता है ?**
Delhi Police Constable (Executive)
 11Dec. 2020-1st Shift
 (a) सीमेन्ट मिश्रक (b) यूरिया
 (c) धूना पत्थर (d) रेत (c)

28. सामान्य बैटरी में निम्नलिखित रसायन होते हैं- [SSC CGL- 10.06.2019, Shift- 3]

- (a) इथाइलीन ग्लाइकॉल
- (b) सोडियम बाइकार्बोनेट
- (c) इथेनॉल
- (d) सल्फूरिक एसिड

29. सोडियम बाइकार्बोनेट का साधारण नाम क्या है? SSC CGL 12 August 2017

- (a) खाने का सोडा या बैकिंग सोडा
- (b) कपड़े धोने का पाउडर
- (c) प्लास्टर ऑफ पेरिस
- (d) उड़न राख

30. निम्नलिखित में से कौन सा रसोई उत्पाद मधुमक्खी के डंक को बेअसर करने में बदल करेगा?

Delhi Police Constable (Executive)
14 Dec. 2020-2nd Shift

- (a) नमक (b) काली मिर्च
- (c) नीबू का रस (d) बैकिंग सोडा

31. मधुमक्खी के डंक में क्या होता है?

SSC CGL 03 September 2016

- (a) An acidic liquid
- (b) A salt solution
- (c) An alkaline liquid
- (d) A corrosive liquid

32. विरजन पाउडर का तयार करने में प्रयुक्त होने वाली गैस कौन-सी है?

SSC CGL 01 September 2016

- (a) ऑक्सीजन (b) हाइड्रोजन
- (c) नाइट्रोजन (d) क्लोरीन

33. जब साइडम बाइकार्बोनेट को अत्यधिक गर्म किया जाता है तो क्या उत्पाद बनता है?

SSC CGL 29 August 2016

- (a) सोडियम कार्बोनेट
- (b) सोडियम हाइड्रॉक्साइड
- (c) सोडियम पेरोक्साइड
- (d) सोडियम मोनोक्साइड

34. जल में मिलाकर क्लोरीनेशन किया जाता है। SSC CHSL 20 March 2018

- (a) विरंजक चूर्ण (b) चूना
- (c) पाकचूर्ण (d) वाशिंग सोडा

35. सोडियम कार्बोनेट का दूसरा नाम क्या है?

SSC CHSL 11 March 2018

- (a) खाने का सोडा (b) धोने का सोडा
- (c) बैकिंग पाउडर
- (d) कोई विकल्प सही नहीं है

36. स्तम्भ A के पदों का स्तम्भ B के पदों से मिलान कीजिए।

SSC CHSL 11 March 2018

- | स्तम्भ A | स्तम्भ B |
|------------------------------------|-------------------|
| I. सिरका | 1. टार्टरिक अम्ल |
| II. संतरा | 2. लैविट्रिक अम्ल |
| III. इमली | 3. एसाइटिक अम्ल |
| IV. खट्टा दूध | 4. साइट्रिक अम्ल |
| (a) I - 3, II - 4, III - 1, IV - 2 | |
| (b) I - 4, II - 3, III - 1, IV - 2 | |
| (c) I - 3, II - 4, III - 2, IV - 1 | |
| (d) I - 3, II - 2, III - 1, IV - 4 | |

37. अम्ल के विषय में निम्नलिखित में से कौन साधे कथन सही है/हैं?

SSC CHSL 10 March 2018

1. वे लाल लिटमस को भाला कर देते हैं।
 II. वे नीले लिटमस को लाल कर देते हैं।
 III. उनका पीएच (pH) मान 7 से कम होता है।
 - (a) केवल I तथा III (b) केवल II तथा III
 - (c) केवल I (d) केवल II (b)
38. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सही है/है? SSC CHSL 07 March 2018
- I. अम्ल स्वाद में खट्टे होते हैं तथा H+ आयन देते हैं।
 II. अम्ल स्वाद में खट्टे होते हैं तथा OH- आयन देते हैं।
 III. क्षार स्वाद में कड़वे होते हैं तथा OH- आयन देते हैं।
 - (a) केवल I तथा III (b) केवल I तथा II
 - (c) केवल II तथा III (d) I, II तथा III सभी (a)
39. धोने का सोडा क्या है?
- SSC CHSL 03 February 2017
- (a) एल्युमिनियम बायकार्बोनेट
 (b) सोडियम बायकार्बोनेट
 (c) एल्युमिनियम सल्फेट
 (d) सोडियम कार्बोनेट (b)
40. नीबू में स्थित अम्ल का नाम बताइये।
- SSC CHSL 17 January 2017
- (a) फास्फोरिक अम्ल (b) कार्बोनिक अम्ल
 (c) साइट्रिक अम्ल (d) पैलिक अम्ल (c)
41. निम्नलिखित में से कुछा हुआ चूना कौन सा है? SSC (JE) 22 Jan 2018
- (a) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (b) CaO
 (c) CaCO_3 (d) CaCl_2 (a)
42. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सही है/है? SSC (JE) 24 Jan 2018
- I. धात्विक ऑक्साइड को क्षारीय ऑक्साइड भी कहते हैं।
 II. अधात्विक ऑक्साइड क्षारीय प्रकृति के होते हैं।
 III. सभी अम्लों में समान रसायनिक गुणधर्म होते हैं।
 - (a) केवल I तथा III (b) केवल II तथा III
 - (c) केवल II (d) सभी कथन सही हैं। (a)
43. अत्यधिक अम्लीय मृदा को उदासीन करने के लिए का प्रयोग किया जाता है।
- SSC (JE) 24 Jan 2018
- (a) बिना बुझा हुआ चुना
 (b) बुझा हुआ चुना
 (c) बिना बुझा हुआ तथा बुझा हुआ चूना दोनों (c)
 (d) कोई विकल्प सही नहीं है।
44. चांदी के डंक में कौन सा अम्ल पाया जाता है? SSC (JE) 27 Jan 2018,
- SSC CGL-11.06.2019, Shift- 1
- S.S.C.ऑनलाइन स्नातक स्तरीय (T-1)
- 8 अगस्त, 2017 (1-पाली)
- (a) एसाइटिक अम्ल (b) फॉर्मिक अम्ल
 (c) एस्कोर्बिक अम्ल (d) साइट्रिक अम्ल (b)
45. निम्नलिखित में से कौन सा कैल्सियम कार्बोनेट का एक रूप नहीं है? SSC (JE) 27 Jan 2018
- (a) चुने का पानी (b) चूना पत्थर
 (c) खंडिया (d) सामरसर (a)
46. निम्नलिखित में से कौन सा अम्ल खट्टे दूध या मट्टा में पाया जाता है?
- SSC MTS -21/09/2017
- (a) लैविट्रिक अम्ल (b) लैविट्रिक अम्ल
 (c) सिट्रिक अम्ल (d) टार्टरिक अम्ल (b)
47. अम्ल नीले लिटमस को किस रंग में बदल देते हैं? SSC MTS -21/09/2017
- (a) हरा (b) लाल
 (c) गुलाबी (d) बेरंग (b)
48. अम्ल (एसिड) ऐसा पदार्थ है, जो :
- S.S.C.Stenographers (C&D) 12 Sep 2017
- I. स्वाद में खट्टा होता है
 II. लाल लिटमस पत्र को नीले में बदल देता है
 - (a) केवल I सही है
 - (b) केवल II सही है
 - (c) I और II दोनों
 - (d) इनमें से कोई सही नहीं है (a)
49. निम्नलिखित में से कौनसा युग्म सही नहीं है?
- S.S.C.Stenographers (C&D) 12.9.2017
- प्राकृतिक स्रोत अम्ल
- I. सिरका - एसिटिक एसिड
 II. दही - लैविट्रिक एसिड
 III. इमली - साइट्रिक एसिड
 - (a) I एवं II (b) II एवं III
 - (c) केवल II (d) केवल III (d)
50. कार की बैटरी में कौन सा एसिड प्रयुक्त होता है?
- S.S.C.Stenographers (C&D) 12.9.2017
- (a) नाइट्रिक अम्ल (b) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
 (c) कार्बोनिक अम्ल (d) सल्फूरिक अम्ल (d)
51. निम्नलिखित में से कौन सा कथन सत्य है?
- S.S.C.Stenographers (C&D) 12.9.2017
- (a) अम्ल के परिवर्तनीय हाइड्रोजन अणुओं की संख्या उसकी क्षारकता कहलाता है।
 (b) अम्ल में कम से कम एक हाइड्रोजन अणु होते हैं।
 (c) कुछ अम्लों में 20 से अधिक हाइड्रोजन अणु होते हैं।
 (d) सभी विकल्प सही हैं। (d)
52. सिरका (विनेगर) का रासायनिक नाम क्या है?
- SSC CPO 05 July 2017
- SSC CGL- 10.06.2019, Shift- 2
- (a) एसिटिक अम्ल (b) सिट्रिक अम्ल
 (c) लैविट्रिक अम्ल (d) फॉर्मिक अम्ल (a)
53. कैल्शियम हाइपोक्लोराइट का सामान्य नाम क्या है? SSC CPO 05 July 2017
- (a) जल (b) ब्लीचिंग पॉउडर
 (c) बैकिंग सोडा (d) बैकिंग पाउडर (b)
54. पी.ए.स्केल की सीमा होती है।
- SSC CPO 01 July 2017
- (a) 1 से 14 (b) 1 से 7
 (c) 0 से 14 (d) 0 से 7 (c)
55. अम्लीय या क्षारीय पदार्थ को जांचने के लिए किस रसायन का प्रयोग किया जाता है?
- SSC Delhi Police 07 Dec 2017
- (a) इंडिकेटर (b) प्रमोटर
 (c) कैटेलिस्ट (d) न्यूट्रोलाईजर (a)
56. सामान्य बैटरी में निम्नलिखित रसायन होते हैं:
- SSC CGL 10 June 2019
- (a) इथाइलीन ग्लाइकॉल (b) सोडियम बाइकार्बोनेट
 (c) इथेनॉल (d) सल्फूरिक एसिड (d)

57. निम्नलिखित में से किस पदार्थ pH मान शून्य के सबसे करीब है?
- SSC MTS 20 August, 2019
- (a) सांद्र हाइड्रोक्लोरिक अम्ल [HCl]
 (b) बैंकिंग सोडा
 (c) अमोनिया
 (d) शुद्ध पानी
58. निम्नलिखित में से कौन-सा एसिड चीटी के काटने में मौजूद होता है?
- SSC CGL 11 June 2019
- (a) नाइट्रिक एसिड
 (b) फॉर्मिक एसिड
 (c) परक्लोरिक एसिड
 (d) मेलिक एसिड
59. हाइड्रोक्सी समूह वाला आर्गेनिक (Organic) अम्ल है—
- SSC CHSL - 2008
- (a) बेन्जोइक अम्ल (b) कार्बोलिक अम्ल
 (c) सिनापिक अम्ल (d) एस्ट्रिक अम्ल (b)
60. स्तम्भ अ के स्त्रोत का गिलान स्तम्भ व के उत्पादन के साथ करें—
- S.S.C. टेक्स अ. परीक्षा, 2007
- | | |
|--|----------------------------------|
| स्तम्भ (अ)
(उत्पाद) | स्तम्भ (ब)
(स्त्रोत) |
| - (a) फॉर्मिक अम्ल
(b) सिट्रिक अम्ल
(c) टार्टरिक अम्ल | 1. नींबू
2. इमली
3. चीटिया |
| A B | C |
| (a) 3 2 1
(b) 3 1 2
(c) 2 3 1
(d) 2 1 3 | |
61. अमोनिया का एक गुण कौन-सा है?
- SSC CHSL - 2011
- (a) यह जल में अविलेय होता है
 (b) यह गंध रहित गैस है
 (c) यह पीत गैस होती है
 (d) इसके जलीय विलयन में लाल लिटमस नीला हो जाता है
62. CaOCl_2 का सामान्य नाम क्या है?
- SSC CGL 11 August 2017
- (a) बैकिंग पाउडर (b) बैकिंग सोडा
 (c) ब्लीचिंग पाउडर (d) धोने का सोडा (c)
63. स्तम्भ (क) के पदों को स्तम्भ (ख) के पदों से गिलान कीजिए।
- SSC CHSL - 2018
- | | |
|--|------------------|
| स्तम्भ (क) | स्तम्भ (ख) |
| A. सिरका | 1. टार्टरिक अम्ल |
| B. संतरा | 2. लैविटक अम्ल |
| C. इमली | 3. एस्ट्रिक अम्ल |
| D. खट्टा दूध | 4. साइट्रिक अम्ल |
| (a) A-3,B-4,C-1,D-2
(b) A-4,B-3,C-1,D-2
(c) A-3,B-4,C-2,D-1
(d) A-3,B-2,C-1,D-4 | (a) |
64. निम्नलिखित में से किसे व्यासवसायिक नाइट्रिक अम्ल को रंगीन करने के लिए उसमें गिलाया जाता है?
- SSC ऑनलाइन सी.पी.ओ.एस.आई. (T-1) 2 जुलाई, 2017 (1-पाली)
- (a) कार्बन डाइऑक्साइड
 (b) सल्फर डाइऑक्साइड
 (c) रंगीन मिलावट
 (d) नाइट्रोजन डाइऑक्साइड
65. रासायनिक दृष्टि से चूने का पानी होता है—
- SSC CGL - 2006
- (a) कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड
 (b) सोडियम कार्बोनेट
 (c) सोडियम हाइड्रॉक्साइड
 (d) कैल्शियम कार्बोनेट
66. 'ऑयल ऑफ विट्रिओल' का रासायनिक नाम है—
- SSC Steno. (C & D) - 2012
- (a) सल्फ्यूरिक अम्ल
 (b) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
 (c) फॉर्मिक अम्ल
 (d) नाइट्रिक अम्ल
67. ब्लीचिंग पाउडर का रासायनिक नाम है—
- SSC CGL - 2006, SSC CHSL - 2010
- (a) कैल्शियम क्लोरेट
 (b) कैल्शियम हाइपोक्लोराट
 (c). कैल्शियम क्लोरो हाइपोक्लोराइट
 (d) कैल्शियम बाइक्लोराइट
68. जल के लिए संक्रमण के लिए निम्नलिखित में से किसका व्यापक प्रयोग किया जाता है?
- S.S.C. टेक्स अ. परीक्षा, 2007
- (a) ब्लीचिंग पाउडर (b) फिटकरी
 (c) बोरेक्स (d) सोडा पाउडर
69. CaOCl_2 का सामान्य नाम क्या है?
- S.S.C. ऑनलाइन सी.पी.ओ.एस.आई. (T-1) 7 जुलाई, 2017 (1-पाली)
- (a) वारिंग सोडा (b) ब्लीचिंग पाउडर
 (c) बैकिंग पाउडर (d) बैकिंग सोडा
70. उत्कृष्ट धातु को धोतने के लिए निम्नलिखित में से एक का प्रयोग किया जाता है—
- एस.एस.सी.सी.पी.ओ. परीक्षा, 2007
- (a) नाइट्रिक एसिड
 (b) हाइड्रोक्लोरिक एसिड
 (c) सल्फ्यूरिक एसिड
 (d) एक्वारीजिया
71. एक्वारीजिया आयतन में 1 : 3 के अनुपात में निम्नलिखित में से किसका मिश्रण है?
- SSC MTS - 2014
- (a) सांद्र HNO_3 और सांद्र HCl
 (b) सांद्र HNO_3 और सांद्र H_2SO_4
 (c) लनु HCl और सांद्र HNO_3
 (d) सांद्र HCl और सांद्र HNO_3
72. सल्फ्यूरिक अम्ल है—
- SSC CHSL - 2013
- (a) एक्सारकी (b) द्विक्षारकी
 (c) त्रिक्षारकी (d) चतुर्क्षारकी
73. फुलरीन एक नया खोजा गया क्रिस्टली कार्बन अपरलूप है। इसके हैं—
- SSC CHSL - 2012
- (a) 100 C परमाणु (b) 80 C परमाणु
 (c) 60 C परमाणु (d) 40 C परमाणु
74. उत्प्रेरक कर्चटर सामान्यता किसके बनाए जाते हैं?
- SSC CHSL - 2014
- (a) सोडियम हाइड्रॉक्साइड
 (b) अमोनियम हाइड्रॉक्साइड
 (c) सोडियम हाइड्रॉक्साइड
 (d) कैल्सियम हाइड्रॉक्साइड
- S.S.C. संयुक्त स्नातक स्तरीय (Tier-1) परीक्षा, 2015
- (a) संक्रान्त धातु (b) क्षारीय धातु
 (c) हाइड्रोजन (d) कार्बन (a)
75. प्रति-अमल के रूप में प्रयोग किया जाने वाला क्षारक होता है—
- SSC CGL - 2012
- (a) कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड
 (b) बेरियम हाइड्रॉक्साइड
 (c) मैग्नीशियम हाइड्रॉक्साइड
 (d) सिल्वर हाइड्रॉक्साइड (c)
76. साधारण नमक का रासायनिक नाम है—
- S.S.C. सेक्षन ऑफ. परीक्षा, 2007, SSC CHSL - 2014
- (a) सोडियम क्लोराइड
 (b) सोडियम क्लोराइड
 (c) अमोनियम क्लोराइड
 (d) कैल्शियम क्लोराइड (a)
77. धोने के सोडा का रासायनिक सूत्र है—
- SSC CHSL - 2014
- (a) $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ (b) NaHCO_3
 (c) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ (d) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (c)
78. सोडियम कार्बोनेट का दूसरा नाम क्या है?
- SSC CHSL - 2018, SSC CHSL - 2014
- (a) खाने का सोडा (b) धोने का सोडा
 (c) बैकिंग पाउडर (d) कोई विकल्प सही नहीं (b)
79. सोडियम बाइक्लोरोनेट का साधारण नाम क्या है?
- S.S.C. ऑनलाइन स्नातक स्तरीय (T-1) 22 अगस्त, 2017 (2-पाली)
- S.S.C. ऑनलाइन सी.पी.ओ.एस.आई. (T-1) 1 जुलाई, 2017 (2-पाली)
- S.S.C. टेक्स अ. परीक्षा, 2009, SSC CHSL - 2014
- (a) खाने का सोडा या बैकिंग सोडा
 (b) कपने धोने का पाउडर
 (c) प्लास्टर ऑफ पेरिस
 (d) उड़न राख
80. चिली शोरा किसका सामान्य नाम है?
- SSC CHSL - 2015
- (a) पोटैशियम नाइट्रेट
 (b) सोडियम नाइट्रेट
 (c) सोडियम नाइट्रोइट
 (d) पोटैशियम नाइट्रोइट (b)
81. दूधिया मैग्नीशियम में कौन-सा क्षारक पाया जाता है?
- S.S.C. ऑनलाइन स्नातक स्तरीय (T-1) 17 अगस्त, 2017 (1-पाली)
- (a) मैग्नीशियम हाइड्रॉक्साइड
 (b) अमोनियम हाइड्रॉक्साइड
 (c) सोडियम हाइड्रॉक्साइड
 (d) कैल्सियम हाइड्रॉक्साइड
82. 'सिरका' (विनेगर) निम्नलिखित में से किसका वाणिज्यिक नाम है?
- S.S.C. टेक्स अ. परीक्षा, 2008, S.S.C. स्नातक स्तरीय परीक्षा, 2010, एस.एस.सी.सी.पी.ओ. परीक्षा, 2013, S.S.C. ऑनलाइन स्नातक स्तरीय (T-1)
- (a) मैग्नीशियम हाइड्रॉक्साइड
 (b) अमोनियम हाइड्रॉक्साइड
 (c) सोडियम हाइड्रॉक्साइड
 (d) कैल्सियम हाइड्रॉक्साइड (a)

21 अगस्त, 2017 (2-पाली),
S.S.C.ऑनलाइन सी.पी.ओ.एस.आई.
(T-1)

5 जुलाई, 2017 (2-पाली)

- (a) ऑक्सीजिल अम्ल
 - (b) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
 - (c) एसिटिक अम्ल
 - (d) नीबू का अम्ल
83. निम्नलिखित में किस पदार्थ में यदि कुछ बूंद सांद्रित सल्फूरिक एसिड डाल दिया जाए, तो वह काला हो जाता है?
- SSC Steno. (C & D) - 2014

- (a) सिरका
 - (b) शर्करा
 - (c) खाद्य लवण
 - (d) एल्कोहल
84. लवणों को बनाने के लिए निम्नलिखित में से क्या अम्लों से हाइड्रोजन को प्रतिस्थापित करेगा? SSC CHSL - 2014

- (a) S
 - (b) Na
 - (c) Ag
 - (d) P
85. तवण की सांदर्भ (प्रति हजार मांग में लवणता के रूप में मार्पी गई), अतः स्थलीय जल में % से कम होती है। S.S.C.ऑनलाइन स्नातक स्तरीय (T-1) 19 अगस्त, 2017 (3-पाली)

- (a) 5
 - (b) 20
 - (c) 50
 - (d) 75
86. सोडियम बाइकार्बोनेट से कार्बन डाइऑक्साइड निकालने में विफल अम्ल (एसिड) कौन-सा होता है?
- S.S.C.कार्टर्टेबल (G.D.) परीक्षा, 2015

- (a) कार्बनिक एसिड
 - (b) एसीटिक एसिड
 - (c) फॉर्मिक एसिड
 - (d) सल्फूरिक एसिड
87. निम्नलिखित में से कौन-सा कार्बोलिक अम्ल के नाम से भी जाना जाता है?
- S.S.C.ऑनलाइन स्नातक स्तरीय (T-1) 16 सितंबर, 2017 (3-पाली)

- (a) फिनोल
 - (b) हाइड्रोक्साइड
 - (c) गंधक का अम्ल
 - (d) ऐथेनॉल
88. 'कोका कोला' का खट्टा स्वाद किसके अस्तित्व के कारण होता है?
- S.S.C. सी.पी.ओ. परीक्षा, 2006

- (a) एसिटिक एसिड
 - (b) फॉर्स्कोरिक एसिड
 - (c) हाइड्रोक्लोरिक एसिड
 - (d) फॉर्मिक एसिड
89. तरल खींच का मुख्य घटक क्या है?
- SSC CHSL - 2015

- (a) हाइड्रोक्लोरिक एसिड
- (b) सोडियम क्लोराइड
- (c) सोडियम हाइपोक्लोरेट
- (d) सोडियम हाइपोक्लोराइट

90. दाढ़क सोडा कैसा होता है?

SSC CHSL - 2012

- (a) उत्पुल्ल
 - (b) प्रस्वेदी
 - (c) ऑक्सीकारक
 - (d) अपचायक
91. फोटोग्राफी की फिल्म बनाने के लिए सिल्वर के कौन-से लवण का प्रयोग किया जाता है?
- S.S.C.सेक्शन ऑफ परीक्षा, 2006

- (a) सिल्वर ब्रोमाइड
- (b) सिल्वर क्लोराइड
- (c) सिल्वर सल्फेट
- (d) सिल्वर नाइट्रेट

92. फोटोग्राफी में सामान्यतः प्रयोग किए जाने वाले 'हाइपो' का रासायनिक नाम है-
- SSC CHSL - 2014

- (a) सोडियम थायोसल्फेट
- (b) सिल्वर नाइट्रेट
- (c) सोडियम नाइट्रेट
- (d) सिल्वर आयोडाइड

93. फोटोग्राफीय प्लेटों में सिल्वर हैलाइड का प्रयोग किया जाता है, क्योंकि वे-

S.S.C.स्नातक स्तरीय परीक्षा, 2010

- (a) वायु में ऑक्सीकृत होती है
- (b) हाइपो-सॉल्यूशन में विलय होती है
- (c) प्रकाश से रूपांतरित हो जाती है
- (d) बिल्कुल रंगविहीन होती है

94. 'प्लास्टर ऑफ पेरिस' किसके आंशिक निर्जलीकरण से बनाया जाता है?

S.S.C.टेक्स अ. परीक्षा, 2006

- (a) एप्सम लवण
- (b) जिप्सम लवण
- (c) नीली थोथा
- (d) हरित काचर

95. बिना बुझा हुआ चूने का रासायनिक नाम क्या है?

S.S.C.ऑनलाइन सी.पी.ओ.एस.आई. (T-1) 7 जुलाई, 2017 (1-पाली)

- (a) कैल्शियम कार्बोनेट
- (b) सोडियम हाइड्रॉक्साइड
- (c) कैल्शियम ऑक्साइड
- (d) कैल्शियम सल्फेट

96. मैग्नीशियम को जलाने पर क्या बनता है?

SSC CGL - 2017

- (a) बेकिंग सोडा
- (b) कैल्शियम कार्बोनेट
- (c) भस्म
- (d) सिरका

97. विद्युत चालन करने वाले अधिकांश द्रव अम्लों, क्षारकों और के विलयन होते हैं।

SSC CGL - 2017

- (a) कॉपर
- (b) एल्युमीनियम
- (c) लवणों
- (d) लोहा

98. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल का एक अन्य नाम है-

SSC CHSL - 2014

- (a) गैलिक अम्ल
- (b) पिक्रिक अम्ल
- (c) म्यूरिएटिक अम्ल
- (d) क्लोरिक अम्ल

99. निम्नलिखित में से सबसे प्रबल अम्ल कौन-सा है? SSC CHSL - 2006

- (a) एसीटिक अम्ल
- (b) मोनोक्लोरो एसीटिक अम्ल
- (c) डाईक्लोरो एसीटिक अम्ल
- (d) ट्राईक्लोरो एसीटिक अम्ल

100. पी एच (pH) स्केल का परिसर है-

S.S.C.संयुक्त स्नातक स्तरीय (Tier-1) परीक्षा, 2014

- (a) 0-7
- (b) 8-14
- (c) 0-14
- (d) कोई भी नहीं

101. नीबू के रस में pH का अनुमान कितना होता है?

SSC CHSL - 2013

- (a) 7 से अधिक
- (b) 7 के बराबर
- (c) पूर्णामान सम्बन्ध नहीं
- (d) 7 से कम

102. लीड स्टॉरेज बैटरी में जिस में से कौन-सा एसिड का उपयोग किया जाता है?

SSC Tax Assist 2006, SSC Tax Assist 2007 SSC CHSL - 2011, SSC Steno. (C & D) - 2017

- (a) सिरका अम्ल
- (b) हाइड्रोक्लोरिक एसिड
- (c) सल्फूरिक एसिड
- (d) नाइट्रिक एसिड

103. कैल्शियम हाइपोक्लोराइट का सामान्य नाम क्या है?

S.S.C.ऑनलाइन सी.पी.ओ.एस.आई. (T-1) 5 जुलाई, 2017 (2-पाली)

- (a) जल
- (b) ब्ल्यूचिंग पाउडर
- (c) बेकिंग सोडा
- (d) बेकिंग पाउडर

104. मसाला (मॉर्टर) एक मिश्रण होता है, जल, बालू और-

S.S.C.टेक्स अ. परीक्षा, 2009

- (a) बुझे हुए चूने का
- (b) बिना बुझे चूने का
- (c) चूना -पत्थर का
- (d) जिप्सम का

105. सर्वाधिक इस्तेमाल में आने वाला विरंजन अभिकर्मक क्या है?

S.S.C.संयुक्त स्नातक स्तरीय (Tier-1) परीक्षा, 2015

- (a) कार्बन डाइऑक्साइड
- (b) एल्कोहल
- (c) क्लोरीन
- (d) सोडियम क्लोराइड

106. घाटक जहर 'साइनाइड' का रासायनिक नाम क्या है?

SSC CGL 12 June 2019

- (a) प्रूसिक एसिड
- (b) सल्फूरिक एसिड
- (c) हाइड्रोक्लोरिक एसिड
- (d) नाइट्रिक एसिड

107. गूँधे आटे में बेकिंग सोडा किसालए मिलाया जाता है?

[CDS 2007]

- (a) नमी उत्पन्न करने के लिए
- (b) अच्छी सुवास देने के लिए
- (c) अच्छा रंग देने के लिए
- (d) CO₂ उत्पन्न करने के लिए

NDA, Air Force एवं CDS की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्र०

1. धोने का सोडा किसका प्रचलित नाम है?

[NDA 2015]

- (a) कैल्शियम कार्बोनेट
- (b) मैग्नीशियम कार्बोनेट
- (c) सोडियम कार्बोनेट
- (d) पोटैशियम कार्बोनेट

2. निम्नलिखित में से कौन-सा एक, बेकिंग सोडा का रासायनिक नाम है? [NDA 2016]

- (a) सोडियम बाइकार्बोनेट
- (b) सोडियम कार्बोनेट
- (c) पोटैशियम बाइकार्बोनेट
- (d) पोटैशियम कार्बोनेट

3. गूँधे आटे में बेकिंग सोडा किसालए मिलाया जाता है?

[CDS 2007]

- (a) नमी उत्पन्न करने के लिए
- (b) अच्छी सुवास देने के लिए
- (c) अच्छा रंग देने के लिए
- (d) CO₂ उत्पन्न करने के लिए

रसायन विज्ञान

Khan Sir App by twoRoot2

 आपकी दीर्घी
 जीवन की अधिकांश

4. मधुमक्खी के दंश से एक अम्ल छूटता है जिसके कारण दर्द और जलन होती है। वह अंतः क्षेपित अम्ल कौन-सा है? [NDA 2011]
- (a) ऐसीटिक अम्ल (b) सल्फ्यूरिक अम्ल
(c) सिट्रिक अम्ल (d) मिथेनोइक अम्ल (d)
5. चौटी के काटने पर किसका अंतः क्षेपण होता है? [CDS 2007]
- (a) फॉर्मिक अम्ल (b) ऐसीटिक अम्ल
(c) ऑक्जैलिक अम्ल (d) टार्टरिक अम्ल (a)
6. निम्नलिखित में से किस एक के सचयन से धावकों को दौड़ने के बाद पैरों की माँसपेशियों में दर्द का अनुभव होता है? [NDA 2008]
- (a) लैविटिक अम्ल (b) ऐसीटिक अम्ल
(c) मैलिक अम्ल (d) सिट्रिक अम्ल (a)
7. सूची-1 को सूची-2 से सुमेलित कीजिए और सूचियों के नीचे दिये गये कूट का प्रयोग कर सही उत्तर चुनिए।
- सूची-1** (उत्पाद) **सूची-2** (स्त्रोत)
- (a) लैविटिक अम्ल 1. इमली
(b) टार्टरिक अम्ल 2. नारंगी
(c) ऑक्जैलिक अम्ल 3. टमाटर
(d) सिट्रिक अम्ल 4. खट्टा दही
- [CDS 2011]
- कूट :**
- | A | B | C | D |
|-------|---|---|---|
| (a) 2 | 3 | 1 | 4 |
| (c) 2 | 1 | 3 | 4 |
| (c) 4 | 3 | 1 | 2 |
| (d) 4 | 1 | 3 | 2 |
8. बहु-आमुत जल के एक नमूने का pH मान है— [CDS 2017]
- (a) शून्य (b) 14
(c) शून्य के अतिनिकट (d) सात के अतिनिकट
9. सूची-1 को सूची-2 से सुमेलित कीजिए तथा सूचियों के नीचे दिए गए कूट का प्रयोग कर सही उत्तर चुनिए। [NDA 2015]
- सूची-1** (यौगिक) **सूची-2** (प्रकृति)
- (a) सोडियम हाइड्रोक्साइड 1. प्रबल अम्ल
(b) कैल्सियम ऑक्साइड 2. क्षार (एल्कली)
(c) ऐसीटिक अम्ल 3. क्षीण अम्ल
(d) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल 4. क्षारक (बेस) कूट :
- | A | B | C | D |
|-------|---|---|---|
| (a) 2 | 3 | 4 | 1 |
| (b) 2 | 4 | 3 | 1 |
| (c) 1 | 4 | 3 | 2 |
| (d) 1 | 3 | 4 | 2 |
10. फॉटोग्राफी में सोडियम थायोसल्फेट ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$) विलयन का प्रयोग क्यों किया जाता है? [CDS 2011]
- (a) अपचित चाँदी को निकालने के लिए
(b) सिल्वर बोमाइड कणों का चाँदी में अपचयन करने के लिए
(c) अनपघटित सिल्वर ब्रोमाइड को विलेय सिल्वर थायोसल्फेट संकुल के रूप में निकालने के लिए
(d) धात्विक सिल्वर का सिल्वर लवध में लपान्तरित करने के लिए
11. फॉटोग्राफी में सोडियम सल्फेट ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$) विलयन का प्रयोग क्यों किया जाता है? [NDA 2015]
- (a) सोडियम सल्फेट (b) सोडियम सल्फाइड
(c) सोडियम थायोसल्फेट (d) सोडियम सल्फाइट
12. नाइट्रोजन के निम्नलिखित ऑक्साइडों में से कौन-सा एक, नाइट्रिक अम्ल के 'ऐनहाइड्राइड' के रूप में जाना जाता है? [NDA 2016]
- (a) N_2O (b) N_2O_3 (c) NO_2 (d) N_2O_5
13. तनु गन्धकाम्ल की जस्ते के साथ प्रतिक्रिया के परिणामस्वरूप उत्पन्न होती है— [CDS 1999]
- (a) हाइड्रोजन सलफाइड (b) सल्फर डाइऑक्साइड
(c) सल्फर ड्राइऑक्साइड (d) हाइड्रोजन
14. जब एक क्षार धातु जल से अभिक्रिया करती है, तो कौन-सी गैस उत्पन्न होती है? [NDA 2008]
- (a) हाइड्रोजन (b) ऑक्सीजन
(c) हाइड्रोजन पेरॉक्साइड (d) ओजोन

UPSC, CSAT, IAS एवं R.A.S की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. एंटासिड होते हैं—
- Chattishgarh P.C.S. (Pre) Exam. 2016**
- (a) भ्रम (b) अम्ल
(c) लवण (d) वफर (a)
2. रवर्णकारों द्वारा प्रयोग में आने वाला एकवारेजिया निम्नलिखित को मिलाकर बनाया जाता है— **U.P.P.C.S. (Mains) 2014**
- (a) नाइट्रिक अम्ल तथा सल्फ्यूरिक अम्ल
(b) नाइट्रिक अम्ल तथा हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
(c) सल्फ्यूरिक अम्ल तथा हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
(d) सिट्रिक अम्ल तथा बेन्जोइक अम्ल (b)
3. पी.एच. एक मूल्यांक दर्शाता है—
- M.P.P.C.S. (Pre) 1996**
- (a) निगेटिव से फॉटो बनाने के काम में लाए जाने वाले रसायन की गुणवत्ता
(b) किसी धोल के अम्लीय या क्षारीय होने का मूल्यांक
(c) भूकम्प की तीव्रता का मूल्यांक
(d) दूध की शुद्धता परखने का मूल्यांक (b)
4. निम्नलिखित में से कौन-से एक अम्लीय अम्ल नहीं है?
- Chhattisgarh P.C.S. (Pre) 2018**
- (a) 6 (b) 7 (c) 8 (d) 9 (a)
5. रसायन उद्योग में कौन-सा तेजाव मूल रसायनिक माना जाता है?
- 43rd B.P.S.C. (Pre) 1999**
- (a) H_2CO_3 (b) HNO_3
(c) H_2SO_4 (d) HCl (c)
6. कापर सल्फेट का जलीय धोल अम्लीय होता है क्योंकि इस लवण का—
- I.A.S. (Pre) 2001**
- (a) अपोहन होता है।
(b) विद्युत-अपघटन होता है।
(c) जल-अपघटन होता है।
(d) प्रकाश-अपघटन होता है।
7. आयोडीकूर्त लवण में रहता है—
- B.P.S.C. (Pre) Exam, 2016**
- (a) मुक्त आयोडीन
(b) कैल्शियम आयोडाइड
(c) मैग्नीशियम आयोडाइड
(d) पोटैशियम आयोडाइड (d)
8. निम्नलिखित में से कौन-सा यौगिक लुईस अम्ल नहीं है?
- Jharkhand P.C.S. (Pre) 2013**
- (a) AlCl_3 (b) BF_3
(c) NH_3 (d) FeCl_3 (c)
9. कथन (A) : सल्फ्यूरिक अम्ल को तनु बनाने के लिए पानी में अम्ल मिलाया जाता है, न कि अम्ल में पानी।
कारण (R) : पानी की विशिष्ट ऊष्मा बहुत अधिक होती है। **I.A.S. (Pre) 1999**
- कूट:
- (a) (A) और (R) दोनों सही हैं, और (R), (A) का सही स्पष्टीकरण है।
(b) (A) और (R) दोनों सही हैं, किंतु (R), (A) का सही स्पष्टीकरण नहीं है।
(c) (A) सही है, परंतु (R) गलत है।
(d) (A) गलत है, परंतु (R) सही है। (a)
10. जल में काबन डाइऑक्साइड प्रवाहित करने पर बना सोडा वाटर—
- R.A.S./R.T.S. (Pre) 1999**
- (a) एक ऑक्सीकारक है।
(b) क्षारीय प्रकृति का है।
(c) अम्लीय प्रकृति का है।
(d) एक अपचायक है।
11. निम्नलिखित में से किस अम्ल में ऑक्सीजन नहीं है?
- R.A.S./R.T.S. (Pre) 1992**
- (a) नाइट्रिक एसिड (शोरे का अम्ल)
(b) सल्फ्यूरिक एसिड (गंधक का अम्ल)
(c) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (नमक का अम्ल)
(d) उपरोक्त सभी (c)

12. नीला थोथा गैस है?

M.P.P.C.S. (Pre) 1990

- (a) कॉपर सल्फेट
- (b) कैल्शियम सल्फेट
- (c) आयरन सल्फेट
- (d) सोडियम सल्फेट (a)

13. एक अंडात गैस जल में शीघ्रता से घुल जाती है। गैसयुक्त जलीय धोल में लाल लिटमस नीला हो जाता है। यह गैस हाइड्रोजन व्होराइड के साथ सफेद धूम भी देती है। यह अंडात गैस है-

R.A.S./R.T.S. (Pre) 1994

- (a) सल्फर डाइऑक्साइड
- (b) नाइट्रिक हाइड्रॉक्साइड
- (c) अमोनिया
- (d) कार्बन मोनोऑक्साइड

14. सूची-I को सूची-II से सुमेलित करें तथा सूचियों के नीचे दिए गए कूट का प्रयोग करके सही उत्तर चुनिए-

U.P. Lower Sub. (Pre) 2002

सूची-I सूची-II

- | | |
|------------------|-------------------------|
| (A) वाशिंग सोडा | 1. सोडियम हाइड्रॉक्साइड |
| (B) कास्टिक सोडा | 2. कॉपर सल्फेट |
| (C) नीला थोथा | 3. सोडियम थायोसल्फेट |
| (D) हाइड्रो | 4. सोडियम कार्बोनेट |

कूट:

- | | | | |
|-------|-----|-----|-----|
| (A) | (B) | (C) | (D) |
| (a) 1 | 3 | 4 | 2 |
| (b) 4 | 1 | 2 | 3 |
| (c) 4 | 2 | 3 | 1 |
| (d) 3 | 2 | 1 | 4 |

15. सूची-I को सूची-II से सुमेलित करें तथा सूचियों के नीचे दिए गए कूट का प्रयोग करके सही उत्तर चुनिए-

I.A.S. (Pre) 1998

R.A.S./R.T.S. (Pre) 1993

सूची-I सूची-II

- | | |
|------------------|-------------------------|
| (A) नीला थोथा | 1. सोडियम बाइकार्बोनेट |
| (B) एपसम सॉल्ट | 2. सोडियम हाइड्रॉक्साइड |
| (C) बेकिंग सोडा | 3. मैग्नीशियम सल्फेट |
| (D) कास्टिक सोडा | 4. कॉपर सल्फेट |

कूट:

- | | | | |
|-------|-----|-----|-----|
| (A) | (B) | (C) | (D) |
| (a) 3 | 4 | 2 | 1 |
| (b) 4 | 3 | 2 | 1 |
| (c) 3 | 4 | 1 | 2 |
| (d) 4 | 3 | 1 | 2 |

16. बेकिंग सोडा का रासायनिक सूत्र है-

R.A.S./R.T.S. (Pre) 2016

Chhattisgarh P.C.S. (Pre) 2018

- (a) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- (b) NaHCO_3
- (c) CaCO_3
- (d) Na_2CO_3

17. बेकिंग सोडा है-

Chattishgarh P.C.S. (Pre) Exam. 2016

- (a) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट
- (b) सोडियम डाइहाइड्रोजन कार्बोनेट
- (c) डाइसोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट
- (d) सोडियम कार्बोनेट

18. धोने के सोडे का रासायनिक सूत्र है-

43rd B.P.S.C. (Pre) 1999

- (a) NaOH
- (b) Na_2CO_3
- (c) NaHCO_3
- (d) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Khan Sir App by TwoRoot2

19. निम्नलिखित कथनों पर विचार को जारी-

I.A.S. (Pre) 2005

1. निर्जल सोडियम कार्बोनेट साधारणतः पाक-सोडा (बेकिंग सोडा) के रूप में जाना जाता है।
2. अनिश्चियमकों में पाक-सोडा (बेकिंग सोडा) का प्रयोग होता है।
3. विरंजक-चूर्ण का उत्पादन हेसनकलेवर संयंत्र में होता है।

उपरोक्त कथनों में से कौन-सा/से सही है/हैं?

- (a) 1, 2 और 3
- (b) 2 और 3
- (c) केवल 3
- (d) 1 और 2

20. निम्नलिखित में से कौन-सा एक लवण सागर में सर्वाधिक पाया जाता है?

Uttarakhand U.D.A./L.D.A. (Pre) 2003

- (a) कैल्शियम कार्बोनेट
- (b) सोडियम व्होराइड
- (c) पोटेशियम व्होराइड
- (d) मैग्नीशियम सल्फेट

21. खाने का नमक (NaCl) किससे बनता है?

53rd to 55th B.P.S.C. (Pre) 2011

- (a) कमजोर अम्ल और कमजोर क्षार से
- (b) मजबूत अम्ल और मजबूत क्षार से
- (c) कमजोर अम्ल और मजबूत क्षार से
- (d) मजबूत अम्ल और कमजोर क्षार से

22. निम्न में से कौन-सा एक कथन सही नहीं है?

I.A.S. (Pre) 2003

- (a) NaCl की मौजूदगी में पेरिस प्लास्टर के स्थापन दर में कम्हि होती है।
- (b) सीमेंट में जिप्स का योग उसके स्थापन दर को मंद करने के लिए किया जाता है।
- (c) सभी क्षारीय मृदा धातु जलायोजित लवण उत्पन्न करते हैं।
- (d) वेरियम तथा स्ट्रोन्शियम प्रकृति में मुक्त रूप में पाए जाते हैं।

23. विरंजक चूर्ण के लिए कौन-सा कथन असत्य है?

39th B.P.S.C. (Pre) 1994

- (a) जल से अधिक विलेय होता है।
- (b) हल्के पीले रंग का चूर्ण है।
- (c) ऑक्सीकारक है।
- (d) तनु अम्ल की प्रतिक्रिया से व्होरीन निष्कासित करता है।

24. ब्लींग पाउडर में कौन-सा रासायनिक यौगिक होता है?

U.P.U.D.A./L.D.A. (Spl) (Mains) 2010

- (a) कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड
- (b) कैल्शियम ऑक्सीक्लोराइड
- (c) कैल्शियम कार्बोनेट
- (d) अमोनियम व्होराइड

25. जब इनो लवण को जल में डाला जाता है, बुलबुले बनते हैं, जिसका कारण है-

R.A.S./R.T.S. (Pre) 1999

- (a) O_2 गैस
- (b) CO_2 गैस
- (c) CO गैस
- (d) H_2 गैस

26. निम्नलिखित पदार्थों में से कौन-सा फोटोग्राफी में तथा एक एन्टिक्लोर के रूप में भी प्रयुक्त होता है?

U.P.P.C.S. (Mains) 2010

R.A.S./R.T.S. (PRE) 1994

(a) प्रोपें रूठ

(b) सोडियम थायोसल्फेट

(c) हाइड्रोजन परोक्साइड

(d) कैलोमेल (b)

27. फोटोग्राफी में 'स्थायीकरण' के रूप में प्रयुक्त होने वाला रसायन है-

I.A.S. (Pre) 1995

U.P.R.O/A.R.O. (PRE) 2014

U.P.P.C.S. (PRE) 2010

(a) सोडियम सल्फेट

(b) सोडियम थायोसल्फेट

(c) अमोनियम परसल्फेट

(d) बोरेक्स (सुहागा) (b)

28. फोटोग्राफी में उपयोगी तत्व है-

U.P.P.C.S. (Pre) 1992

(a) सिल्वर नाइट्रेट (b) सिल्वर ब्रोमाइड

(c) सल्फ्यूरिक एसिड (d) साइट्रिक एसिड (b)

29. फोटोग्राफी की प्लेट पर निम्नलिखित में से किसकी परत चढ़ायी जाती है?

U.P.P.C.S. (Mains) 2015

(a) सिल्वर ऑक्साइड

(b) सिल्वर ब्रोमाइड

(c) सिल्वर व्होराइ

(d) सिल्वर आयोडाइड (b)

30. आयनी यौगिकों से संबंधित निम्न कथनों पर विचार कीजिए: I.A.S. (Pre) 2003

1. आयनी यौगिक एल्कोहॉल में अविलेय होते हैं।
2. ठोस अवस्था में आयनी यौगिक विद्युत के उत्तम चालक होते हैं।

इनमें से कौन-सा/से कथन सही है/हैं?

- (a) केवल 1
- (b) केवल 2

- (c) दोनों 1 और 2

- (d) दोनों में से कोई नहीं

31. निम्न में से कौन-सा सबसे अधिक श्यान है? Uttarakhand Lower Sub. (Pre) 2010

(a) अल्कोहॉल

(b) पानी

(c) शहद

(d) गैसोलीन (c)

32. कथन (A) : फॉर्मिक एसिड, एसीटिक एसिड से अधिक तेज अम्ल है। I.A.S. (Pre) 1998

कारण (R): फॉर्मिक एसिड ऑर्गेनिक एसिड है।

कूट:

- (a) (A) और (R) दोनों सही हैं, और (R), (A) का सही स्पष्टीकरण है।

- (b) (A) और (R) दोनों सही हैं, किंतु (R), (A) का सही स्पष्टीकरण नहीं है।

- (c) (A) सही है, परंतु (R) गलत है।

- (d) (A) गलत है, परंतु (R) सही है। (b)

33. किस द्रव के एकत्रित होने पर मासंपेशियां थकान का अनुभव करने लगती हैं?

I.A.S. (Pre) 2000

U.P. Lower Sub. (Spl). (Pre) 2008

U.P.P.C.S. (Pre) 2010

Chhattisgarh P.C.S. (Pre) 2013

I.A.S. (PRE) 2000

Chhattisgarh P.C.S. (PRE) 2013

(a) लैटिक एसिड (b) पाइरूलिक एसिड

(c) बेजोइक एसिड (d) यूरिक एसिड (a)

34. नीबू खट्टा किस कारण से होता है?
 39th B.P.S.C. (Pre) 1994
 M.P.P.C.S. (Pre) 2003

- (a) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल के कारण
 (b) एसीटिक अम्ल के कारण
 (c) टार्टरिक अम्ल के कारण
 (d) साइट्रिक अम्ल के कारण (d)

35. सूची-I को सूची-II से सुमेलित करें तथा सूचियों के नीचे दिए गए कूट का प्रयोग करके सही उत्तर चुनिए-

U.P.P.C.S. (Pre) 1997

सूची-I सूची-II

- (A) लैविटक अम्ल 1. नीबू
 (B) एसीटिक अम्ल 2. दुग्धध्युक्त मक्खन
 (C) साइट्रिक अम्ल 3. दूध
 (D) ब्यूटाइरिक अम्ल 4. सिरका

कूट:

- | (A) | (B) | (C) | (D) |
|-------|-----|-----|-----|
| (a) 1 | 4 | 3 | 2 |
| (b) 3 | 1 | 4 | 2 |
| (c) 2 | 3 | 4 | 1 |
| (d) 3 | 4 | 1 | 2 |

36. निम्नलिखित में से कौन-सा युग्म सही सुमेलित नहीं है? U.P.P.C.S. (Mains) 2015

- (a) एस्कॉर्पिक अम्ल - नीबू
 (b) माल्टोस - माल्ट
 (c) एसीटिक अम्ल - दही
 (d) फॉर्मिक अम्ल - लाल चीटी (e)

Khan Sir App by TwoRoot2

37. सूची-I को सूची-II से सुमेलित करें तथा सूचियों के नीचे दिए गए कूट का प्रयोग करके सही उत्तर चुनिए-

U.P.P.C.S. (Mains) 2003

सूची-I सूची-II

- | (A) अचार | 1. कार्बोनिक अम्ल |
|---------------|-------------------|
| (B) खट्टा दूध | 2. एसीटिक अम्ल |
| (C) सेब | 3. लैविटक अम्ल |
| (D) शीतल पेय | |

एवं सोडा वाटर 4. मैलिक अम्ल

कूट: (A) (B) (C) (D)

- | | | | |
|-------|---|---|---|
| (a) 1 | 2 | 3 | 4 |
| (b) 2 | 3 | 4 | 1 |
| (c) 4 | 3 | 1 | 2 |
| (d) 3 | 4 | 2 | 1 |

38. निम्नलिखित में से कौन-सा कार्बोनिक अम्ल अंगूर, इमली तथा केला में प्रचुर मात्रा में विद्यमान रहता है?

U.P.P.C.S. (Pre) Exam. 2017

U.P.P.C.S. (Spl) (Mains) 2008

- (a) एसीटिक अम्ल (b) सिट्रिक अम्ल
 (c) लैविटक अम्ल (d) टार्टरिक अम्ल (d)

39. काटोग्राफी में कौन-सा अम्ल प्रयोग किया जाता है? U.P.U.D.A./L.D.A. (Pre) 2003

- (a) फॉर्मिक अम्ल (b) ऑक्जेलिक अम्ल
 (c) साइट्रिक अम्ल (d) एसीटिक अम्ल (b)

40. निम्नलिखित अम्लों में से किसको बैकिंग पाउडर के निर्माण में उपयोग करते हैं?

U.P.P.C.S. (Mains) 2012

- (a) ऑक्जेलिक अम्ल (b) लैविटक अम्ल
 (c) टार्टरिक अम्ल (d) बैंजोइक अम्ल (c)

41. सिरके में कौन-सा अम्ल पाया जाता है?

M.P.P.C.S. (Pre) 2010

U.P.P.C.S. (Pre) 2009,

I.A.S. (Pre) 1993

42nd B.P.S.C. (Pre) 1997

M.P.P.C.S. (Pre) 2016

U.P.P.C.S. (PRE) 2009

- (a) लैविटक अम्ल (b) साइट्रिक अम्ल

- (c) मैलेइक अम्ल (d) एसीटिक अम्ल (d)

42. निम्नलिखित में से कौन-से कथन सत्य है?

R.A.S./R.T.S. (Pre) 2016

- A. गन्ने के रस को किण्ठित करने पर सिरका बनता है।

- B. सिरके में एसीटिक अम्ल उपरिथित होता है।

- C. सिरके में उपरिथित अम्ल, बैंजोइक अम्ल होता है।

- D. सिरका एक परिरक्षक के रूप में प्रयुक्त होता है।

- (a) A,B,D (b) B,C,D
 (c) A,C,D (d) A,B,C (a)

3

तत्त्वों का आवर्त वर्गीकरण (Periodic Classification of Elements)

STATE LEVEL की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. आधुनिक आवर्त सारणी में आवर्त निम्नलिखित में से किसको व्यक्त करता है? Lab Assistant 2018

- (a) परमाणु संख्या
 (b) परमाणु द्रव्यमान
 (c) मुख्य क्वांटम संख्या
 (d) दिवंगी क्वांटम संख्या (e)

2. जब आवर्त सारणी में ऊपर से नीचे की ओर आते हैं तो क्षार धातुओं का आकार-

RSMSSB LDC -12/08/2018

- (a) बढ़ता है
 (b) कम होता है
 (c) कोई परिवर्तन नहीं होता है

- (d) या तो बढ़ता है या कम होता है। (a)

3. अच्छा उत्तरेक एवं ऑक्सीकरण संख्या को बदलने की क्षमता रखने वाले तत्व हैं-

RSMSSB LDC 2018 (09-09-2018)

- (a) संक्रमण तत्व (b) नोबल तत्व
 (c) क्षारीय धातु (d) ये सभी (a)

4. निम्नलिखित में से किस तत्व में परमाणुओं की संख्या ज्यादा है?

Constable Exam 2018 (1st Shift

14.07.2018)

- (a) ऑक्सीजन (b) सल्फर (गंधक)
 (c) नाइट्रोजन (d) क्लोरीन (b)

5. निम्नलिखित धातुओं में से कौनसी धातु तांबे की तुलना में अधिक अणिक्रियाशील है?

Constable Exam 2018 (14.07.2018)

- (a) स्लेटिनम (b) चांदी
 (c) सोना (d) लोहा (d)

6. चार क्वांटम संख्याएँ, $n=4, l=0, m=0$ तथा $s=-1/2$, किस धातु को दर्शाते हैं?

कनिष्ठ वैज्ञानिक सहायक (रसायन) परीक्षा 2019

- (a) Sr (b) Ca
 (c) Na (d) Mg (b)

7. आयनन ऊर्जा के बढ़ने का सही क्रम है-

कनिष्ठ वैज्ञानिक सहायक (रसायन) परीक्षा 2019

- (a) $Be < B < C < N$
 (b) $B < Be < C < N$
 (c) $C < N < Be < B$
 (d) $N < C < Be < B$ (b)

8. यह धातु जो कमरे के ताप पर द्रव अवस्था में प्राप्त होती है-

RSMSSB LDC 2018 (16-09-2018)

- (a) मरकरी (b) स्केन्डियम
 (c) क्लोरीन (d) ब्रोमीन (a)

9. जब हाइड्रोजन परमाणु प्रथम उत्तेजित तत्त्र में होता है, तो इसकी त्रिज्या मूल अवस्था की त्रिज्या की तुलना में है-

Lab Assistant 2018

- (a) बराबर (b) आधी
 (c) दुगनी (d) चार गुण (d)

10. हाइड्रोजन परमाणु को अपनी निम्नतम अवस्था से पहली उत्तेजित अवस्था में जाने के लिए आवश्यक ऊर्जा है-

Lab Assistant 2018

- (a) 13.6 eV (b) 3.4 eV
 (c) 10.2 eV (d) 12.2 eV (c)

11. उच्चतम इलेक्ट्रॉन लैब्शन ऊर्जा वाला तत्व है-

Lab Assistant 2018

- (a) F (b) Cl
 (c) O (d) N (b)

12. क्रोमियम (Cr) का सही इलेक्ट्रॉनिक विनाश है- RSMSSB LDC 2018 (09-09-2018)

- (a) $3d^4s^2$ (b) $3d^5s^1$
 (c) $3d^4s^2$ (d) $3d^4s^1$ (b)

13. आधुनिक आवर्त नियम के प्रवर्तक है?

Raj. Police 2009

- (a) मोजले (b) मेडेलीफ
 (c) एवोगाद्रो (d) डाल्टन (a)

14. जल का रासायनिक सूत्र है? लेखाकार 2008
 (a) O_2 (b) CO_2
 (c) H_2O (d) CH_2 (c)
15. $Na_2S_2O_3$ में केन्द्रीय S परमाणु का ऑक्सीकरण अंक है?
 Raj. HInd Gr. Teacher Science 2010
 (a) +2 (b) -2 (c) +6 (d) +4 (b)
16. निम्नलिखित में से कौन-सा परमाणु दाता अशुद्धि है?
 Raj. HInd Gr. Teacher Science 2010
 (a) Al (b) B (c) Ga (d) P (d)
17. 'इलेक्ट्रॉन जैसे छोटे कणों की स्थिति तथा वेग का युगपत निर्धारण नहीं किया जा सकता है' यह कथन है? ITI 2005
 (a) हाइजेनबर्ग के अनिश्चितता सिद्धान्त का
 (b) पाउली के अपवर्जन सिद्धान्त का
 (c) ऑफबाऊ सिद्धान्त का
 (d) इलेक्ट्रॉन के तरंग प्रकृति की डी ब्राग्ली धारणा का (a)
18. ^{13}Al की इलेक्ट्रॉनिक संरचना है?
 Bihar Police Constable 2007
 (a) 2, 8, 2, 1 (b) 2, 8, 3
 (c) 2, 8, 1, 2 (d) 3, 8, 2 (b)
19. किस धातु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास $3d^{10}4s^1$ है? RPSC LDC 2014
 (a) निकल (b) जस्ता
 (c) ताँबा (d) कैडमियम (c)
20. परमाणु C, N, O तथा F की विद्युत ऋणता का सही क्रम है?
 Raj. HInd Gr. Teacher Science 2010
 (a) C > N > O > F (b) N > C > O > F
 (c) F > O > N > C (d) C > N > F > O (c)
21. Zr और Hf के आवेशिक रूप समान हैं क्योंकि— [Panchayat Officer 2017]
 (a) विकर्णीय संबंध हैं
 (b) दोनों समान समूह में हैं
 (c) संकुचन के कारण
 (d) दोनों की रासायनिक विशेषताएं समान हैं (c)
22. परमाणु क्रमांक 20 वाले तत्व को आवर्त सारणी के किस आवर्त में रखा जाएगा?
 [TGT science 2016]
 (a) 5 (b) 4
 (c) 3 (d) 2 (b)
23. एक तत्व ऑक्सीजन के साथ अभिक्रिया कर उच्च गलनांक वाला यौगिक निर्मित करता है। यह यौगिक जल में विलेय है। सम्भावित तत्व है—
 [Bihar Police Constable (19.10.2014) 2nd]
 (a) कैल्शियम (b) कार्बन
 (c) सिलिकन (d) लोहा (a)
24. निम्न में से कौन-सी धातु सामान्य परिवर्तियों में वायु तथा जल से प्रभावित नहीं होती है?
 [HSSC Clerk 2016]
 (a) लौह (b) प्लैटिनम
 (c) अन्तर्राष्ट्रीय से कोई नहीं
25. अतिचालकता हेतु वांछित अत्यंत निम्न तापमान प्राप्त करने के लिए क्रायोस्कोपी में प्रयुक्त होता है।
 [Haryana Police Sub-Inspectors 2018]
 (a) आर्गन (b) नियॉन
 (c) क्रिप्टोन (d) हीलियम (d)
26. समूह 18 के तत्वों को कहा जाता है— [Bihar Police Constable 15.10.2017]
 (a) क्षार धातु (b) क्षारीय भू-धातु
 (c) हैलोजन्स (d) अक्रिय गैस (d)
27. एक ग्रुप के तत्वों का सामान्य गुण है— [Bihar Police Constable 15.10.2017]
 (a) परमाणु संख्या
 (b) एक कक्ष में इलेक्ट्रॉनों की संख्या
 (c) परमाणु का आकार
 (d) संयोजक इलेक्ट्रॉनों की संख्या (d)
28. निम्न में से कौन-सा क्रम सापेक्ष साइज को स्पष्ट दिखाता है?
 [Bihar Police Constable (12.1.2020)]
 (a) Li < Na < K (b) C < Si < AI
 (c) Mg > Al < Na (d) F > Cl < Br (a)
29. उन तत्वों के समूह को छाँटिए जिसमें केवल धातुएँ ही हों
 [Bihar Police Constable (8.3.2020) 2nd]
 (a) N, Mg, Hg, C (b) Sc, K, Cs, Br
 (c) Cr, Ni, Zr, N (d) Be, Ca, Sr, Na (d)
30. निम्न में से कौन-सी अक्रिय (Inert) गैस नहीं है? [Bihar Police 31.7.2016]
 (a) निओन (b) हीलियम
 (c) हाइड्रोजन (d) आर्गन (c)
31. निम्न में से कौन-सी 'हास्य-गैस' (Laughing Gas) के रूप में जानी जाती है?
 [Bihar Police 31.7.2016]
 (a) NO_2 (b) SO_2
 (c) S_2O (d) N_2O (d)
32. Be, B, Mg तथा Al में निम्न में से किसका द्वितीय आयनन विभव अधिक होता है? [Bihar Police 8.3.2020]
 (a) B (b) Be
 (c) Mg (d) Al (a)
33. निम्न में से किस खनिज को "पीला केक" भी कहते हैं?
 [UP Police Constable 19.6.2018]
 (a) प्लूटोनियम (b) यूरेनियम
 (c) थोरियम (d) एल्युमिनियम (b)
34. निम्नलिखित में से कौन-सा विकल्प अक्रिय गैस नहीं है?
 [UP Police constable 19.6.2018 first shift]
 (a) क्रिप्टन (b) आर्गन
 (c) जेनान (d) क्लोरीन (d)
35. किस प्राकृतिक तत्व का उच्चतम गलनांक है? [HSSC Clerk 2016]
 (a) लौह (b) कार्बन
 (c) ताँबा (d) रजत (b)
36. आवर्त सारणी में कौन-से तत्व की उच्चतम इलेक्ट्रॉन बन्धुता होती है?
 [JSSC 2015]
 (a) कॉर्पर (b) क्लोरीन
 (c) आरान (d) मर्करी (b)
37. पीरियड में बाँए से दाँए संघरण करते समय इलेक्ट्रॉन बन्धुता—[JSSC 2015]
 (a) कम हो जाती है (b) बढ़ जाती है
 (c) समान रहती है (d) शून्य हो जाती है (b)
38. इसका ऑक्सीकरण अंक सदैव-1 होता है? [BSSC 2016]
 (a) F (b) Cl (c) Br (d) I (a)
39. इनमें से कौन-सी गैस है, जो इन्टर्गैस नहीं है? [BSSC 2016]
 (a) हीलियम (b) नियॉन
 (c) फ्रिओन (d) जेनोन (c)
40. वायुमण्डल में सबसे पर्याप्त मात्रा में पाया जाने वाला गैसीय मूल तत्व है— Haryana Field Inspector 2017
 (a) नाइट्रोजन (b) फ्लोरीन
 (c) हाइड्रोजन (d) क्लोरीन (a)
41. निम्नलिखित रासायनिक तत्वों में से किस एक तत्व की अपने सभी यौगिकों में ऑक्सीकरण अवस्था समान होती है?
 [CDS 2002]
 (a) कार्बन (b) प्लॉरीन
 (c) हाइड्रोजन (d) ऑक्सीजन (b)
42. OF_2 में ऑक्सीजन की ऑक्सीकरण अवस्था है— [CDS 2000]
 (a) +2 (b) -2 (c) +1 (d) -1 (a)
43. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन सही है? [CDS 2017]
 (a) हाइड्रोजन के लिए ऑक्सीकरण अंक सदैव शून्य होता है।
 (b) हाइड्रोजन के लिए ऑक्सीकरण अंक सदैव +1 होता है।
 (c) हाइड्रोजन के लिए ऑक्सीकरण अंक सदैव -1 होता है।
 (d) हाइड्रोजन के लिए एक से अधिक ऑक्सीकरण अंक हो सकते हैं। (d)
44. निम्नलिखित में से कौन-सा ऐसा तत्व है, जो कभी भी अपने किसी भी यौगिक में धनात्मक ऑक्सीकरण अवस्था नहीं दर्शाता है? [NDA 2008]
 (a) ऑक्सीजन (b) क्लोरीन
 (c) फ्लोरीन (d) कार्बन (c)
45. किसी तत्व के रासायनिक गुणधर्म किस पर निर्भर करते हैं? [CDS 2017]
 (a) तत्व की सबसे वाही कोश में इलेक्ट्रॉनों की संख्या
 (b) तत्व के समस्थानिकों की संख्या
 (c) तत्व की द्रव्यमान संख्या
 (d) तत्व में न्यूट्रॉनों की कुल संख्या (a)
46. निम्नलिखित में से कौन-सा एक तत्व है? [NDA 2009]
 (a) एलुमिना (b) पीतल
 (c) ग्रेफाइट (d) सिलिका (c)
47. 'ऑक्सीजन' और 'ओजोन' है— [CDS 2002]
 (a) ऐलोट्रोप्स (b) आइसोटोप्स
 (c) आसोमर्स (d) आइसोबार्स (a)
48. प्रतिशतता के आधार पर वायुमण्डल में सर्वाधिक पाई जाने वाली गैस कौन-सी है? [NDA 2015]
 (a) नाइट्रोजन (b) कार्बन डाइऑक्साइड
 (c) हाइड्रोजन (d) ऑक्सीजन (a)

1. निम्नलिखित अधारुओं में से कौन-सा द्रव्य है? [JUPTET, Nov-2018]

- (a) ब्रोमीन
- (b) आयोडीन
- (c) सल्फर
- (d) फॉस्फोरस

2. दो नाभिकों की त्रिज्याओं का अनुपात 1:2 है। इनकी दब्बमान संख्याओं का अनुपात होगा?

Raj. Hnd Gr. Teacher Science 2010
(a) 1:8 (b) 1:4
(c) 1:6 (d) 1:12

3. द्विधनात्मक जिंक आयन जिसका दब्बमान संख्या 70 है, में न्यूट्रॉन की संख्या है?

Raj. Hnd Gr. Teacher Science 2010
(a) 34 (b) 40 (c) 38 (d) 36

4. निम्नलिखित में से किस तत्त्व की परमाणुकता एक होती है-

RPSC 1st Grade 03 January 2020
(a) गंधक (सल्फर) (b) ऑक्सीजन
(c) क्लोरीन (d) आर्गन

5. निम्न में से कौन-सा न्यूनतम अभिक्रियाशील है? [JUPTET, Feb-2016]

(a) आयरन (b) कॉपर
(c) सिल्वर (d) गोल्ड

6. एक तत्त्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^1, 3d^5$ है। आवर्त सारणी में तत्त्व का ब्लॉक एवं आवर्त होगा:

[JUPTET, Nov-2013]
(a) P ब्लॉक, द्वितीय आवर्त
(b) d ब्लॉक, तृतीय आवर्त
(c) d ब्लॉक, चतुर्थ आवर्त
(d) s ब्लॉक, तृतीय आवर्त

7. AI⁻³ का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है :

[JUPTET, Nov. 2013]

- (a) 2, 8, 3
- (b) 2, 8
- (c) 2, 8, 1
- (d) 2, 8, 2

8. अनुओं तथा परमाणुओं में इलेक्ट्रॉन के द्वारा उत्पन्न चुम्बकीय क्षेत्र का कारण है :

[JUPTET, June-2013]

- (a) केवल घक्कण गति
- (b) केवल कक्षीय गति
- (c) (a) और (b)
- (d) न तो घक्कण और न ही कक्षीय गति

9. निम्न में से किस पदार्थ के अनुओं में एक ही प्रकार के परमाणु रहते हैं ?

[JUPTET, Nov. 2011]

- (a) ऑक्सीजन
- (b) जल
- (c) कार्बन डाइ-ऑक्साइड
- (d) सल्फर डाइ-ऑक्साइड

10. $^{80}_{35}\text{Br}^-$ में प्रोटॉन, इलेक्ट्रॉन एवं न्यूट्रॉन की संख्या है :

[CGTET-2011]

- (a) 35, 36, 45
- (b) 36, 35, 45
- (c) 45, 35, 36
- (d) 35, 45, 36

11. नाभिक का परमाणु क्रमानुकार बराबर होता है

[RTET, July-2011]

- (a) इलेक्ट्रॉनों की संख्या + न्यूट्रॉनों की संख्या
- (b) न्यूट्रॉनों की संख्या + प्रोटॉनों की संख्या
- (c) प्रोटॉनों की संख्या
- (d) न्यूट्रॉनों की संख्या

12. ClF₃ में कौन-सा संकर आर्किटल प्रकृति होता है ?

- (a) sp³
- (b) sp²
- (c) sp²d
- (d) sp³d

13. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु यानु में रखने पर जल उठती है ?

[CTET, Dec-2018]

- (a) सोडियम
- (b) मैग्नीशियम
- (c) जस्ता (जिंक)
- (d) ऐल्यूमिनियम

14. निम्न यौगिकों में से किसमें ऑक्सीजन की ऑक्सीकारण संख्या 2 है ?

[JUPTET, Oct-2017]

- (a) OF₂
- (b) Na₂O
- (c) NaO₂
- (d) Na₂O₂

15. Fe(CO)₅ में आयरन की ऑक्सीकारण संख्या है

[JUPTET, Dec-2016]

- (a) 0
- (b) 2
- (c) 3
- (d) 5

16. लेक्सोनाइड तत्त्वों से निम्निति मिश्रणानुकूल को कहा जाता है ?

- (a) धन धातु
- (b) मिश्र धातु
- (c) पीतल
- (d) नाइक्रोम

17. निम्नलिखित में से तीन धातुओं को ऐसे समूह को द्युनिए, जो मुक्त अवस्था में पाइ जाती है :

[CTET July-2013]

- (a) कॉपर, गोल्ड, आयरन
- (b) सिल्वर, गोल्ड, प्लेटिनम
- (c) ऐल्यूमिनियम, कॉपर, सिल्वर (चौड़ी)
- (d) गोल्ड (सोना) आयरन, सिल्वर

18. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु यानु में रखने पर जल उठती है ?

[CTET, Dec-2018]

- (a) सोडियम
- (b) मैग्नीशियम
- (c) जस्ता (जिंक)
- (d) ऐल्यूमिनियम

RAILWAY की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. निम्न में से किस धातु को धाकू द्वारा आसानी से काटा नहीं जा सकता है?

RRB ALP & Tec (14-08-18 Shift-III)

- (a) ऐल्यूमिनियम
- (b) सोडियम
- (c) पोटेशियम
- (d) लीथियम

2. डीवेरीनर ट्रिक के प्रथम और तृतीय सदस्य फॉस्फोरस और एण्टीमनी हैं, इस ट्रिक का दूसरा सदस्य है-

RRB ALP & Tec. (13-08-18 Shift-III)

- (a) आयोडीन
- (b) सल्फर
- (c) कैल्शियम
- (d) आर्सेनिक

3. किसने यह खोजा कि हर आठवें तत्त्व के गुण, पहले के समान हैं?

RRB ALP & Tec. (21-08-18 Shift-III)

- (a) न्यूलैन
- (b) गोजले
- (c) डोबरीनर
- (d) मैडलीय

4. डॉवेराइनर ने तीन तत्त्वों के समूह की पहचान कर उन्हें यथा नाम दिया?

RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-III)

- (a) ट्रायल (त्रिक)
- (b) थाइस
- (c) टेट्राइ
- (d) ट्रिटियम

5. निम्नलिखित में से कौन-सा डोबरीनर ट्रिक का तीसरा सदस्य है, जिसमें लिथियम और सोडियम भी शामिल होते हैं?

RRB ALP & Tec (13-08-18 Shift-I)

- (a) पोटेशियम
- (b) गोरीन
- (c) बेरियम
- (d) हाइड्रोजन

6. परमाणु संख्याओं के आधार पर तत्त्वों को वर्गीकृत किया जाता है?

RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-II)

- (a) डीवेरीनर
- (b) गोजले
- (c) न्यूलैन
- (d) मैडलीय

7. ऐल्यूमिनियम ऑक्साइड जली में — है-

RRB ALP & Tec (17-08-18 Shift-III)

- (a) उदासीन
- (b) असीय
- (c) उम्मायी
- (d) सारीय

8. न्यूलैन के आवर्त वर्गीकरण वे वस्तु निम्नलिखित में से किसके लैसा दिखता है?

RRB ALP & Tec (20-08-18 Shift-I)

- (a) तीसरा
- (b) चौथा
- (c) पाँचवा
- (d) प्रथम

9. निम्नलिखित द्रायक में से कौन-सा एक डोबरीनर ट्रिक का प्रतिप्रतिष्ठित लगता है?

RRB ALP & Tec. (19-08-18 Shift-III)

- (a) Li, Na, K
- (b) Li, Ca, Cl
- (c) Na, Sr, Br
- (d) Li, K, Na

10. जब तत्वों को परमाणु भारों के बढ़ते क्रम में व्यवस्थित किया जाता है, तो वीच वाले तत्व का परमाणु भार अच्य दो तत्वों के परमाणु भारों के लगभग औसत होता है— इस नियम को जाना जाता है।
- RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-II)**
 (a) मेंडलीव के नियम के रूप में
 (b) न्यूटन का नियम
 (c) न्यूलैंड का अष्टक नियम
 (d) डॉबराइनर के त्रिक का नियम (d)
11. न्यूलैंड के अष्टकों के नियम में निम्न तत्वों में से कौन सा तत्व अंतिम तत्व था?
- RRB ALP & Tec. (31-08-18 Shift-I)**
 (a) ब्रोमीन (b) हाइड्रोजन
 (c) थोरियम (d) रुबिडियम (c)
12. लोहा जो कि गुणों में कोबाल्ट और निकिल जैसा होता है, को इन तत्वों से बहुत दूर रखा गया है। यह किसकी कमियों में से एक था—
- RRB ALP & Tec. (17-08-18 Shift-II)**
 (a) आधुनिक आवर्त सारणी
 (b) न्यूलैंड्स का ओक्टेक्स नियम
 (c) डॉबराइनर का त्रिक
 (d) मेंडलीव की आवर्त सारणी (b)
13. न्यूलैंड्स के ऑक्टेक्स के नियम के अनुसार, प्रकृति में कितने तत्व मौजूद हैं?
- RRB ALP & Tec (20-8-18 Shift-III)**
 (a) 56 (b) 66
 (c) 55 (d) 65 (a)
14. किसके द्वारा किए गए तत्वों के वर्गीकरण के अनुसार मूल तत्वों को उनकी परमाणु संख्या के अनुसार बढ़ते क्रम में क्रमबद्ध किया गया था?
- RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-III)**
 (a) मेंडलीफ (b) डॉबराइनर
 (c) योजली (d) न्यूलैंड (c)
15. डॉबराइनर ने उत्तरक के रूप में _____ पर पहला अवलोकन किया।
- RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-I)**
 (a) Au (b) Ni
 (c) Pt (d) Ag (c)
16. न्यूलैंड की आवर्त तालिका में तत्वों को हैलोजनों के साथ रखा जा गया था।
- RRB ALP & Tec (30-08-18 Shift-II)**
 (a) Mn और As (b) Fe और Se
 (c) Ce और La (d) Co और Ni (d)
17. मेंडलीफ की आवर्त सारणी में, क्षैतिज स्तरम् को कहा जाता है।
- RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-I)**
 (a) ईकाई (b) आवर्त
 (c) समूह (d) वर्ग (b)
18. सन..... में, न्यूलैंड्स ने परमाणु द्रव्यमानों के बढ़ते क्रम के अनुसार ज्ञात तत्वों की व्यवस्था की और पाया कि प्रत्येक आठवें तत्व के गुण पहले तत्व के गुणों के समान है।
- RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-III)**
 (a) 1860 (b) 1964
 (c) 1844 (d) 1864 (d)
19. किसने आधुनिक आवर्त सारणी को स्वरूप दिया, जिसके अनुसार “तत्वों के भौतिक तथा रासायनिक गुण उनके परमाणु क्रमांकों के आवर्ती फलन होते हैं।”
- RRB NTPC Stage 1st 29-04-2016 (Shift-III)**
 (a) हेनरी मोजले (b) जान न्यूलैंड्स
 (c) दमित्री मेन्डलीफ (d) लोथर मेयर (a)
20. न्यूलैंड्स के अष्टक नियम के अनुसार, ‘लौह’, जो गुणों में और जैसा दिखता है, इन तत्वों से बहुत दूर रखा गया है—
- RRB Group-D 10-10-2018 (Shift-III)**
 (a) Co और Ni (b) Ni और Mn
 (c) Co और Cu (d) Cu और Ni (a)
21. न्यूलैंड्स, मेंडलीव और मेयर नामक वैज्ञानिकों ने का विकास किया था?
- RRB NTPC Stage 1st 30-04-2016 (Shift-III)**
 (a) धातु विज्ञान
 (b) आवर्त सारणी विषय-वस्तु
 (c) परमाणु संरचना
 (d) तत्वों की खोज (b)
22. आवर्त सारणी का आविष्कार किसने किया?
- RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-I)**
 (a) दमित्री मेंडलीव (b) लुई पाश्चर
 (c) मेरी क्यूरी (d) एटोनी लेबोजियर (a)
23. न्यूलैंड्स के अष्टक का नियम केवल तत्व तक होता है।
- RRB Group-D 10-12-2018 (Shift-III)**
 (a) S (b) Ca
 (c) K (d) Cl (b)
24. मेंडलीफ का आवर्ती नियम किस पर आधारित है?
- RRB JE 02-06-2019 (Shift-I)**
 (a) न्यूलैंडों की संख्या (b) परमाणु क्रमांक
 (c) परमाणु द्रव्यमान (d) परमाणु त्रिज्या (c)
25. आधुनिक आवर्त सारणी में तत्वों की व्यवस्था किस प्रकार की गई है?
- RRB ALP & Tec. (14-08-18 Shift-III)**
 (a) उनकी परमाणु संख्या के बढ़ते क्रम में
 (b) उनकी द्रव्यमान संख्या के बढ़ते क्रम में
 (c) उनकी आणविक द्रव्यमान के बढ़ते क्रम में
 (d) उनकी परमाणु द्रव्यमान के बढ़ते क्रम में (a)
26. सही विकल्प के साथ खाली स्थान भरें: “तत्वों के गुण उनके परमाणु द्रव्यमान के आवधिक प्रकार्य हैं” यह का कथन है।
- RRB NTPC Stage 1st 30-04-2016 (Shift-II)**
 (a) डोबरेनर का द्राघड नियम
 (b) न्यूलैंड का ओक्टेव नियम
 (c) मेंडलीफ का नियम
 (d) आधुनिक आवर्त नियम (c)
27. जब मेंडलीफ ने अपना काम शुरू किया था, तब कितने तत्व ज्ञात थे?
- RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-III)**
 (a) 65 (b) 64
 (c) 66 (d) 63 (d)
28. आधुनिक आवर्त सारणी की खोज किसके द्वारा की गई थी?
- RRB JE. 27-05-2019 (Shift-I)**
 (a) बोहर (b) मेंडलीफ
 (c) आंइस्टीन (d) मोस्ले (d)
29. तत्वों को उनके परमाणु द्रव्यमान के आधार पर वर्गीकृत करने का श्रेय किसे जाता है—
- RRB ALP & Tec (17-08-18 Shift-I)**
 (a) दमित्री मेंडलीफ
 (b) जॉन डॉल्टन
 (c) जॉन एलेक्जेंडर रीना न्यूलैंड्स
 (d) जोहान बुल्फर्गेंग डॉबरीनर (a)
30. मेंडलीव की आवर्त सारणी में, बाद में खोजे जाने वाले तत्वों के लिए जगह छोड़ी गई थी। निम्नलिखित में से किस तत्व को आवर्त सारणी में बाद में जगह मिली? **RRB JE 31-05-2019 (Shift-III)**
 (a) ऑक्सीजन (b) क्लोरीन
 (c) सिलिकॉन (d) जर्मेनियम (d)
31. नीचे दिए गए वर्गीकरणों में से कौन सा परमाणु द्रव्यमानों के आधार पर था?
- RRB Group-D 10-10-2018 (Shift-III)**
 (a) डॉबरेनर, न्यूलैंड्स और मोस्ले का
 (b) डॉबरेनर, मेंडलीफ और मेंडलीव का
 (c) डॉबरेनर, न्यूलैंड्स और मोस्ले का (c)
32. आधुनिक आवर्त सारणी में, कौन से दो आवर्तों में 8 तत्व मौजूद हैं?
- RRB ALP & Tec. (14-08-18 Shift-II)**
 (a) 4 और 5 (b) 3 और 4
 (c) 1 और 2 (d) 2 और 3 (d)
33. रासायनिक गुणों के गम्य, मेंडलीफ ने इन तत्वों के साथ मिलकर बने यौगिकों पर ध्यान केन्द्रित किया।
- RRB ALP & Tec (10-08-18 Shift-I)**
 (a) कार्बन व हाइड्रोजन
 (b) कार्बन व सोडियम
 (c) हाइड्रोजन व सोडियम
 (d) हाइड्रोजन व ऑक्सीजन (d)
34. मेंडलीफ की आवर्त सारणी में लम्बरूप स्तरों को और क्षैतिज पक्षियों को कहा जाता है।
- RRB Group-D 27-11-2018 (Shift-III)**
 (a) आवर्त, पक्षि (b) समूह, आवर्त
 (c) स्तंभ, श्रेणी (d) स्तंभ, पक्षि (b)
35. मेंडलीफ की आवर्त सारणी में, तत्वों के गुणों को उनके का आवधिक स्वभाव माना जाता है।
- RRB ALP & Tec (09-08-18 Shift-I)**
 (a) परमाणु संख्या
 (b) परमाणु द्रव्यमान
 (c) परमाणु के आकार
 (d) आयनीकरण एथैली (b)
36. मेंडलीफ की आवर्त सारणी में, निम्नलिखित समूहों में से किस तत्व समूह के बाद में तालिका में जगह मिली?
- RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-I)**
 (a) Sc, Ga और Ca (b) Sc, Ga और Ge
 (c) Sc, Ga और Mg (d) Sc, Ga और Na (a)


रसायन विज्ञान
Khan Sir App by twoRoot2
आर.सी.डी.
 रसायन विज्ञान

37. आधुनिक आवर्त सारणी की तीसरी अवधि और आठवें समूह में रखी गयी नोबल गैस का नाम बताएं—
RRB ALP & Tec. (14-08-18 Shift-III)
 (a) नियोन (b) क्रिटोन
 (c) हीलियम (d) आर्गन (d)
38. के अनुसार, तत्वों के गुणधर्म उनके परमाणु भारों के आवर्ती फलन होते हैं?
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-II)
 (a) डॉबेराइनर का त्रिक का नियम
 (b) मेंडलीफ का आवर्ती नियम
 (c) न्यूटन का नियम
 (d) न्यूलैंड का अट्टक का नियम (b)
39. निम्नलिखित में से कौन सा तत्व मेंडलीफ की आवर्त सारणी में एक निश्चित स्थान नहीं पा सका?
RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-I)
 (a) सल्फर (b) नाइट्रोजन
 (c) ऑक्सीजन (d) हाइड्रोजन (d)
40. मेंडलीफ की आवर्त सारणी में, तत्वों को किस क्रम में व्यवस्थित किया गया था?
RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-III)
 (a) परमाणु द्रव्यमानों के बढ़ते क्रम में
 (b) परमाणु द्रव्यमानों के घटते क्रम में
 (c) परमाणु क्रमांकों के बढ़ते क्रम में
 (d) परमाणु क्रमांकों के घटते क्रम में (a)
41. मेंडलीफ की आवर्त सारणी..... के दौरान एक जर्मन पत्रिका में प्रकाशित हुई थी।
RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-III)
 (a) 1874 (b) 1873
 (c) 1871 (d) 1872 (d)
42. चार तत्वों के परमाणु क्रमांक निम्नानुसार है— F(9), P(15), Cl(17) Ar (18), निम्नलिखित में से कौन—से दो तत्व रासायनिक रूप से समान होते हैं?
RRB ALP & Tec(13-08-18 Shift-II)
 (a) F and Cl (b) F and P
 (c) Cl and P (d) F and Ar (a)
43. मेंडलीफ की आवर्त सारणी में, तालिका..... निकिल से पहले दिखाई देती है।
RRB Group-D 04-10-2018 (Shift-I)
 (a) Sr (b) Rb
 (c) Co (d) Mo (c)
44. निम्नलिखित में से कौन यह बताता है कि " तत्वों के गुण उनके परमाणु संख्या का आवधिक फलन है।"
RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-III)
 (a) आधुनिक आवधिक नियम
 (b) डॉबेराइनर त्रिक
 (c) ऑक्टेव्स के न्यूलैंड्स नियम
 (d) मेंडलीफ का आवधिक नियम (a)
45. मेंडलीफ की आवर्त सारणी में, उर्ध्वाधर कॉलम को कहा जाता है।
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-II)
 (a) वर्ग (b) समूह
 (c) इकाई (d) आवर्त (b)
46. उस रूसी रसायनज्ञ का नाम बताएं, जिसने यह प्रतिपादित किया कि तत्वों के गुणधर्म उनके परमाणु द्रव्यमानों का एक आवधिक कार्य है?
RRB ALP & Tec (14-08-18 Shift-1)
 (a) मार्कोवनिकोव (b) जैलिनस्की
 (c) मेंडलीफ (d) जैतसेव (c)
47. आवर्त सारणी में न्यूतम प्रतिक्रियाशील तत्व है।
RRB NTPC Stage 1st 28-04-2016 (Shift-III)
 (a) संक्रमण धातु (b) क्षारीय भू-धातु
 (c) उत्कृष्ट गैस (d) क्षारीय धातु (c)
48. निम्न में से किसके द्वारा किया गया तत्वों का वर्गीकरण, नये तत्वों की खोज के लिए प्रेरित करता है?
RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-II)
 (a) न्यूलैंड्स (b) मोजली
 (c) मेंडलीफ (d) डॉबेराइनर (c)
49. निम्नलिखित में से किसने कहा था कि "तत्वों के गुण उनके परमाणु द्रव्यमानों के आवर्त फलन हैं?"
RRB ALP & Tec (13-08-18 Shift-III)
 (a) न्यूलैंड (b) मोसले
 (c) मेंडलीव (d) डॉबेरीनर (c)
50. Na, Mg, Al, Si, P, S, Cl और Ar, आधुनिक आवर्त सारणी के आवर्त से संबंधित हैं।
RRB JE. 26-05-2019 (Shift-II)
 (a) द्वितीय (b) चतुर्थ
 (c) तृतीय (d) प्रथम (c)
51. तत्वों F, Cl, Br, I और At को सामान्यतः किस नाम से जाना जाता है?
RRB ALP & Tec (29-08-2018 Shift-III)
 (a) हैलोजन (b) संक्रमण धातु
 (c) दुर्लभ मृदा धातु (d) एकिटनॉइड (a)
52. निम्नलिखित में से कौन सा तत्व मेंडलीफ की आवर्त सारणी में ईकां-एल्युमिनियम की जगह लेता है?
RRB ALP & Tec (14-08-18 Shift-II)
 (a) स्कैडियम (b) गैलियम
 (c) टाइटेनियम (d) जर्मनियम (b)
53. संक्रमण तत्व क्या होते हैं?
RRB ALP & Tec. (10-08-18 Shift-II)
 (a) वह तत्व, जिनके दो सबसे बाहरी शैल अधूरे होते हैं।
 (b) वह तत्व, जिनमें धातुओं और गैर धातुओं, दोनों के गुण हैं।
 (c) इनमें सबसे बाहरी शैल में आठ इलेक्ट्रॉन होते हैं।
 (d) वह तत्व, जिनके तीन सबसे बाहरी शैल अधूरे होते हैं।
54. आधुनिक आवर्त सारणी के किस वर्ग में पूर्ण आवर्त वाले संयोजी इलेक्ट्रॉन और रासायनिक रूप से सक्रिय तत्व होते हैं? **RRB Group-D 03-10-2018(Shift-II)**
 (a) 15 (b) 16
 (c) 18 (d) 17 (c)
55. आधुनिक आवर्त सारणी में, तत्वों को व्यवस्थित किया गया है—
RRB ALP & Tec- (13-08-18 Shift-II)
 (a) परमाणु द्रव्यमान के घटते क्रम में
 (b) परमाणु द्रव्यमान के बढ़ते क्रम में
 (c) परमाणु क्रमांक के बढ़ते क्रम में
 (d) परमाणु क्रमांक के घटते क्रम में (c)
56. निम्नलिखित में से गलत मिलान जोड़ा / जोड़ों को ज्ञात करें—
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-II)
 A. ताँबा — Cu B. सोना— Au
 C. पारा— Hg D. प्लैटिनम— Pt
 E. चॉर्डी— Ag
 (a) सिर्फ E (b) D, B और C
 (c) A और B (d) सिर्फ C (d)
57. तीसरे आवर्त के तत्वों में क्षेत्रों की संख्या होती है—
RRB ALP & Tec (20-08-18 Shift-II)
 (a) 2 (b) 1
 (c) 0 (d) 3 (d)
58. आधुनिक आवर्त सारणी में निम्नलिखित समूहों में से किसमें, नोबल गैसों को रखा गया है?
RRB ALP & Tec (30-08-2018 Shift-II)
 (a) 15 (b) 17
 (c) 16 (d) 18 (d)
59. आधुनिक आवर्त सारणी में पहला धातु तत्व क्या है?
RRB ALP & Tec. (14-08-18 Shift-I)
 (a) Li (b) Na
 (c) He (d) H₂ (a)
60. दिए गए कथनों में से कौन सा/से सही है?
 A. दूसरे समूह के तत्वों को क्षार धातुएँ कहा जाता है।
 B. पहले समूह के तत्वों को क्षारीय मृदा धातुएँ कहा जाता है।
 C. 17वें समूह के तत्व हैलोजन कहे जाते हैं।
RRB ALP & Tec 30-08-2018 (Shift-II)
 (a) A और C (b) केवल A
 (c) B और C (d) केवल C (d)
61. निम्न में से क्या संक्रमण तत्वों की एक विशेषता नहीं है?
RRB Group-D 06-12-2018 (Shift-III)
 (a) इनमें से अधिकोंश का प्रयोग उत्प्रेरक के रूप में होता है।
 (b) ये सभी वायु हैं।
 (c) ये सभी धातुएँ हैं, और इनके क्षयनांक तथा गलनाक उच्च होते हैं
 (d) ये ऊषा तथा विद्युत के सुचालक होते हैं।
62. निम्न में से किस वर्गीकरण के अनुसार आवर्त सारणी में तत्वों को उनकी परमाणु संख्या के बढ़ते क्रम के अनुसार व्यवस्थित किया जाता है?
RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-I)
 (a) डॉबेराइनर के त्रिक वर्गीकरण में
 (b) आधुनिक आवर्त सारणी में
 (c) मेंडलीफ की आवर्त सारणी में
 (d) न्यूलैंड के त्रिक (b)

63. आवर्त श्रेणी के समान ग्रुप समूह से सम्बद्ध तत्वों के अणु में होते हैं।
RRB SSE (21-12-2014, Set-07, Yellow paper)

- (a) समान प्रोटॉन संख्या
- (b) समान न्यूट्रॉन संख्या
- (c) समान इलेक्ट्रॉन संख्या
- (d) बाह्य कक्षा में समान इलेक्ट्रॉन संख्या

64. उस वस्तु का चयन करें जो निम्नलिखित समूह से संबंधित नहीं है—
RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-II)

- (a) जिंक (b) नियॉन
- (c) हीलियम (d) जीनॉन

65. निम्नलिखित में से कौन सा बायों से दांयी ओर जाने पर परमाणु संख्या में वृद्धि के अनुसार सही जोड़ी है?
RRB ALP & Tec (29-08-18 Shift-I)

- (a) Ca, Cl (b) Be, B
- (c) Na, Ne (d) He, H

66. ऐकिटनाइडों की परमाणिक संख्या है। RRB Group-D 08-10-18 (Shift-II)

- (a) 90-103 (b) 89-102
- (c) 58-71 (d) 57-70

67. यदि किसी तत्व के नामिक में 12 प्रोटॉन हैं, तो यह समूह..... से संबंधित होता है।
RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-III)

- (a) 2 (b) 4
- (c) 8 (d) 6

68. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन गलत है?

RRB ALP & Tec. 30-08-2018 (Shift-I)

- (a) परमाणु आकार उपर से नीचे की ओर बढ़ता जाता है।

- (b) एक ही समूह के सभी तत्वों की संयोजकता एक समान होती है।

- (c) एक तत्व के सभी समस्थानिकों को एक ही समूह में रखा जाता है।

- (d) परमाणु त्रिज्या आम तौर पर बाँए से दाँए और घटती जाती है।

69. निम्नलिखित में से तत्वों का कौन सा वर्गीकरण परमाणु संख्या पर आधारित है?

RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-II)

- (a) आधुनिक आवर्त सारणी
- (b) मैडलीफ की आवर्त सारणी

- (c) डॉबेराइनर का त्रिक
- (d) न्यूलैंड का अष्टक

70. आवर्त श्रेणी के समान ग्रुप समूह से सम्बद्ध तत्वों के अणु में होते हैं।

RRB SSE (21-12-2014, Set-07, Yellow paper)

- (a) समान प्रोटॉन संख्या
- (b) समान न्यूट्रॉन संख्या

- (c) समान इलेक्ट्रॉन संख्या
- (d) बाह्य कक्षा में समान इलेक्ट्रॉन संख्या

71. एक तत्व का परमाणु क्रमांक 17 है, यह क्या है?

RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-II)

- (a) एक शारीय धातु
- (b) एक दुर्लभ गैस

- (c) एक हैलोजन धातु
- (d) एक संक्रमण धातु

Khan Sir App by twoRoot2

72. आधुनिक आवर्त सारणी में किस समूह में ऐसे तत्व शामिल होते हैं जो कि निक्षिय गैसों के रूप में होते हैं?

RRB ALP & Tec (21-08-18 Shift-II)

- (a) समूह 17 (b) समूह 18
- (c) समूह 16 (d) समूह 15

73. शारीय धातुओं को आधुनिक आवर्त सारणी में कौन से समूह में रखा गया है?

RRB ALP & Tec 30-08-18 (Shift-I)

- (a) दूसरा समूह (b) अग्नारहवाँ समूह
- (c) तीसरा समूह (d) पहला समूह

74. आधुनिक आवर्त सारणी में धातुओं को कहाँ पर रखा गया है?

RRB ALP & Tec (17-08-18 Shift-I)

- (a) ऊपरी पंक्ति (b) दांयी ओर
- (c) निचली पंक्ति (d) बायी ओर

75. आधुनिक आवर्ती तालिका में कितने समूह और आवर्त मौजूद हैं?

RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)

RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-II)

RRB ALP & Tec. (31-08-2018 Shift-III)

- (a) 9 समूह, 9 आवर्त
- (b) 7 समूह, 8 आवर्त
- (c) 18 समूह, 7 आवर्त
- (d) 8 समूह, 7 आवर्त

76. परमाणु संख्या 58 वाला लैथेनाइड शृंखला का तत्व है।

RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-I)

- (a) लैथेनम (b) स्ट्रॉशियम
- (c) थोरियम (d) सीरियम

77. परमाणु संख्या 57 वाला तत्व संबंधित होता है—

RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)

RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-III)

- (a) D - ब्लॉक से (b) F - ब्लॉक से
- (c) p - ब्लॉक से (d) S ब्लॉक से

78. तत्वों का दूसरा समूह कहलाता है—

RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-I)

- (a) हैलोजन (b) शारीय धातु
- (c) शारीय मृदा धातु (d) निक्षिय गैस

79. आधुनिक आवर्त सारणी में मौजूद ऊर्ध्वाधर स्तंभों को कहा जाता है?

RRB JE 02-06-2019 (Shift-IV)

- (a) ब्लॉक (b) आवर्त
- (c) समूह (d) स्तंभ

80. नील बोहर (Neil Bohr) के आधुनिक आवर्त सारणी के संदर्भ में निम्न में से क्या सही नहीं है?

RRB NTPC 07-04-2016 (Shift-I)

Stage 1st

- (a) हर आवर्त के अंतिम तत्व में 8 संयोजक इलेक्ट्रॉन होते हैं सिवाय हीलियम के, जिसमें 2 होते हैं।

- (b) समूह 3 से 12 के तत्वों को पारगमन तत्व कहा जाता है।

- (c) वह तत्व जिनकी अणु संख्या 57 से 70 होती है, उन्हें लैथेनाइड शृंखला कहा जाता है।

- (d) वह तत्व जिनकी अणु संख्या 89 से 103 होती है, उन्हें ऐकिटनाइड शृंखला कहा जाता है।

81. में एक ओर से दूसरी ओर जाने पर तत्वों के संयोजी इलेक्ट्रॉनों में वृद्धि होती है।

RRB Gre p-D 11-12-2018 (Shift-II)

- (a) समूह (b) स्तंभ
- (c) वर्ग (d) पंक्ति

82. आधुनिक आवर्त सारणी में, किन दो आवर्त में प्रत्येक में 8 तत्व होते हैं

RRB Group-D 30-10-2018 (Shift-I)

- (a) 4 और 5 (b) 1 और 2
- (c) 3 और 4 (d) 2 और 3

83. आधुनिक आवर्त सारणी में, एक टेड़ी-मैड़ी रेखा किस अलग करती है?

RRB ALP&Tec (20-08-18 Shift-II)

- (a) धातुओं को हैलोजनों से
- (b) धातुओं को मेटलॉयड्स से
- (c) धातुओं को अधातुओं से
- (d) अधातुओं को मेटलॉयड्स से

84. आधुनिक आवर्त सारणी में, परमाणु संख्या 11 से 18 वाले तत्व किस आवर्त में रखे जाते हैं:

RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-I)

- (a) 1 (b) 2
- (c) 4 (d) 3

85. एक आवर्त सारणी में क्षेत्रिज पंक्तियों को क्या कहा जाता है।

RRB Group-D 13-12-2018 (Shift-II)

- (a) आवर्त (b) समूह
- (c) पैटर्न (d) संयोजकता

86. किस तत्व का परमाणु क्रमांक 3 है?

RRB NTPC Stage 1st 28-04-2016 (Shift-II)

- (a) बोरैन (b) लिथियम
- (c) बेरीलियम (d) सोडियम

87. d - ब्लॉक के तत्व किसमें पाये जाते हैं?

RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-I)

- (a) केवल 18वें समूह
- (b) केवल 8वें समूह के तत्व
- (c) 9वें समूह के तत्व
- (d) दूसरे से 13(3-12) के बीच में

88. दर्शाता है कि एक तत्व को परमाणु संख्या उसके परमाणु द्रव्यमान की तुलना में अधिक मौलिक गुण है—

RRB Group-D 24-10-2018 (Shift-I)

- (a) हेनरी कैरेंडिस (b) हेनरी मॉजले
- (c) जॉन न्यूलैंड (d) देमित्रि मैडलीफ

89. आधुनिक आवर्त सारणी में, आवर्त और में कोई उपधातुएँ शामिल नहीं होती हैं।

RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-I)

- (a) 5, 6 (b) 1, 7
- (c) 2, 3 (d) 1, 2

90. आधुनिक आवर्त सारणी में बाई ओर स्थित एकमात्र गैर-धातु कौन सी है?

RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-I)

- (a) हीलियम (b) हाइड्रोजन
- (c) कार्बन (d) निओन

रसायन विज्ञान

91. आधुनिक आवर्त सारणी के समूह..... में केवल 7 तत्व हैं।

RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-II)

- (a) 2 (b) 4
- (c) 3 (d) 1 (e)

92. आवर्त सारणी (Periodic Table) के अवधि (Period) 4 में निम्नलिखित में से कौन-सी निष्क्रिय गैस रखी गयी है?

RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-I)

- (a) Rn (b) Xe
- (c) Ar (d) Kr (e)

93. आधुनिक आवर्त सारणी के छठे आवर्त में तत्व मौजूद है।

RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-II)

- (a) 18 (b) 8
- (c) 32 (d) 33 (e)

94. उस निष्क्रिय गैस का नाम क्या है, जिसे आधुनिक आवर्त सारणी में पहले आवर्त में रखा गया है।

RRB Group-D 03-12-2018 (Shift-II)

- (a) नियोन (b) हाइड्रोजन
- (c) क्रिटॉन (d) हीलियम (e)

95. आधुनिक आवर्त सारणी में, समूह 18 के मूल तत्वों (अपनी बाह्यतम कक्षा में आठ इलेक्ट्रॉन होने वाले को छोड़कर अन्य सभी) को क्या कहा जाता है?

RRB Group-D 24-10-2018 (Shift-III)

- (a) उपथातु (b) संक्रमण धातु
- (c) निष्क्रिय गैसें (d) दुर्लभ मृदा तत्व (e)

96. सल्फर और क्लोरीन जैसी अधातुएँ आवर्त सारणी में पाई जाती है।

RRB JE 25-05-2019 (Shift-III)

- (a) दाई और (b) तिर्यक स्थानों पर
- (c) मध्य में (d) वाई और (a)

97. निम्नलिखित में से किन परमाणु संख्याओं वाले तत्वों का युग्म समान समूह से संबंधित है?

RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-III)

- (a) 13 और 31 (b) 12 और 30
- (c) 14 और 33 (d) 11 और 20 (a)

98. आधुनिक आवर्त सारणी में, आवर्त में केवल गैसें हैं।

RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-II)

- (a) 4 (b) 1 (c) 2 (d) 3 (b)

99. आधुनिक आवर्त सारणी के वर्ग (I) के तत्वों को क्या कहा जाता है?

RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-I)

- (a) क्षारीय मृदा धातुएँ
- (b) हैलोजन
- (c) आदर्श गैस
- (d) क्षार धातुएँ (e)

100., सामान्यतः परिवर्ती संयोजकता प्रदर्शित करते हैं।

RRB JE 26-06-2019 (Shift-I)

- (a) d- ब्लॉक के तत्व
- (b) अधातुएँ
- (c) s- ब्लॉक के तत्व
- (d) गैसीय तत्व (a)

101. आधुनिक आवर्त सारणी में, कौन से समूह के तत्वों का बाहरी कोश पूर्ण होता है?

RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-I)

- (a) 16वें (b) 17वें (c) 18वें (d) 15वें (c)

102. आवर्त सारणी के चौथे आवर्त में तत्व उपस्थित होते हैं।

RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-I)

- (a) 8 (b) 38
- (c) 28 (d) 18 (e)

103. आधुनिक आवर्त सारणी में परमाणु संख्या 19 से 36 वाले तत्व किस आवर्त में रखे जाते हैं

RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-II)

- (a) 5 (b) 3
- (c) 6 (d) 4 (e)

104. आधुनिक आवर्त सारणी के चौथे आवर्त में कितनी उपथातुएँ हैं?

RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-II)

- (a) 3 (b) 2
- (c) 1 (d) 0 (b)

105. आधुनिक आवर्त सारणी में, आवर्त में लैथेनाइड्स और ऐटिनाइड्स होते हैं।

RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-II)

- (a) 4 और 5 (b) 5 और 6
- (c) 3 और 4 (d) 6 और 7 (d)

106. आधुनिक आवर्त सारणी के समूह में 2, 8, 6, के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास वाला एक तत्व रखा गया है।

RRB Group-D 25-10-2018 (Shift-II)

- (a) 16 (b) 18
- (c) 6 (d) 8 (a)

107. आधुनिक आवर्त सारणी में इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 1 वाले तत्व को कहाँ रखा जाता है?

RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-II)

- (a) समूह 3 (b) समूह 11
- (c) आवर्त 1 (d) समूह 1 (d)

108. ने आधुनिक आवर्त सारणी का प्रस्ताव दिया।

RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-III)

- (a) मैडलीफ (b) न्यूलैंड
- (c) डॉबेराइनर (d) मोजले (d)

109. लैथेनाइड और ऐटिनाइड:

SSSRRB Group-D 11-12-2018 (Shift-II)

- (a) D - ब्लॉक तत्व (b) p - ब्लॉक तत्व
- (c) F - ब्लॉक तत्व (d) s - ब्लॉक तत्व (c)

110. आधुनिक आवर्त सारणी के पहले व दूसरे समूह को क्या कहा जाता है?

RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-I)

- (a) B- ब्लॉक (b) s - ब्लॉक
- (c) o - ब्लॉक (d) p - ब्लॉक (b)

111. आधुनिक आवर्त सारणी में की स्थिति के संबंध में असंगति है, क्योंकि इसे पहले पीरियड के पहले समूह तथा 17 में समूह में रखा जा सकता है।

RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-I)

- (a) H (b) Li
- (c) Be (d) He (a)

112. आवर्त सारणी में कौन सा समूह शून्य समूह (समूह 0) के रूप में भी जाना जाता है?

RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-II)

- (a) समूह 18 (b) समूह 8
- (c) समूह 9 (d) समूह 10 (a)

113. एक चतुर्थ-परमाणु तत्व है:

RRB Group-D 05-12-2018 (Shift-III)

- (a) आर्गन (b) ताँबा
- (c) क्लोरीन (d) फास्फोरस (d)

114. पाँचवें आवर्त में अति धात्विक तत्व है।

RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-II)

- (a) प्लैटिनम (b) कैल्याम
- (c) गोल्ड (d) रूबीडियम (d)

115. N की परमाणु संख्या 7 है, फिर नाइट्रोजन परिवार के तीसरे तत्व की परमाणु संख्या है-

RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-III)

- (a) 13 (b) 25
- (c) 35 (d) 33 (d)

116. कैलीफोर्नियम किसका सदस्य है?

RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-II)

- (a) लैथेनाइड श्रेणी (b) हैलोजन
- (c) ऐटिनाइड श्रेणी (d) आदर्श गैसों (c)

117. 2nd और 3rd आवर्त में है-

RRB Group-D 16-10-18 (Shift-II)

- (a) 8 तत्व (b) 4 तत्व
- (c) 6 तत्व (d) 1 तत्व (a)

118. आधुनिक आवर्त सारणी में समान वर्ग के तत्वों में समान होता है।

RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-III)

- (a) परमाणु भार (b) परमाणु त्रिज्या
- (c) परमाणु क्रमांक (d) संयोजी इलेक्ट्रॉन (d)

119. F-ब्लॉक के तत्वों को कहा जाता है:

RRB Group-D 01-11-2018 (Shift-II)

- (a) क्षारीय मृदा धातुएँ
- (b) संक्रमणीय धातु
- (c) अंतरसंकरीय तत्व
- (d) क्षारीय धातुएँ (c)

120. आवर्त सारणी में आवर्त में धातुओं को शामिल नहीं किया गया है-

RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-III)

- (a) 2 (b) 1 (c) 4 (d) 3 (b)

121. हाइड्रोजन और हीलियम को में रखा गया है।

RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-II)

- (a) तीसरे आवर्त (b) पहले आवर्त
- (c) चौथे आवर्त (d) छठे आवर्त (b)

122. चौथे और पाँचवें आवर्त में हैं-

RRB Group-D 16-10-2018(Shift-III)

- (a) 18 तत्व (b) 11 तत्व
- (c) 9 तत्व (d) 8 तत्व (a)

123. सातवाँ आवर्त:

RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-I)

- (a) 30 तत्वों के साथ अपूर्ण है।
- (b) 32 तत्वों के साथ अपूर्ण है।
- (c) 32 तत्वों के साथ पूर्ण है।
- (d) 23 तत्वों के साथ अपूर्ण है। (b)

124. चौथे आवर्त में निन्म में से किस तत्व की परमाणु त्रिज्या सबसे छोटी होती है?

RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-III)

- (a) क्लोरीन
- (b) आयोडीन
- (c) फ्लोरीन
- (d) ब्रोमीन
- (d) (b)

125. परमाणु संख्या 56 वाला तत्व किस ब्लॉक से संबंधित है?

RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-III)

- (a) d
- (b) s
- (c) f
- (d) p
- (b)

126. आधुनिक आवर्त सारणी में वायीं और उपरिष्ठत इकलौती अद्यातु कौन सी है?

RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-III)

- (a) हीलियम
- (b) कार्बन
- (c) हाइड्रोजन
- (d) नियॉन
- (c)

127. Li, Na और K जैसे तत्व से संबंधित होते हैं।

RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-III)

- (a) क्षारीय मृदाधातु समूह
- (b) हैलोजन समूह
- (c) शून्य समूह
- (d) क्षारीय धातु समूह
- (d)

128. लैथेनम की परमाणु संख्या है?

RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-III)

- (a) 55
- (b) 56
- (c) 58
- (d) 57
- (d)

129. आधुनिक आवर्त सारणी में, ब्रोमीन आवर्त में होता है।

RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-I)

- (a) 3
- (b) 5
- (c) 2
- (d) 4
- (d)

130. एक तत्व का परमाणु क्रमांक 17 है। आधुनिक आवर्त सारणी में इसका क्या स्थान है?

RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I)

- (a) आवर्त 17 समूह 3
- (b) आवर्त 3 समूह 17
- (c) आवर्त 2 समूह 7
- (d) आवर्त 7 समूह 17
- (b)

131. समूह 1 के तत्वों को कहा जाता है.....

RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-I)

- (a) हैलोजन
- (b) क्षारीय धातु
- (c) उत्कृष्ट गैस
- (d) क्षारीय पार्थिव धातुएँ
- (b)

132. इनमें से कौन सी नोबल गैस नहीं है?

RRB ALP & Tec. (13-08-18 Shift-I)

- (a) रेड्न
- (b) क्रिप्टोन
- (c) जेनोन
- (d) हाइड्रोजन
- (d)

133. लैथेनाइड्स और एविटनाइड्स को भी कहा जाता है।

RRB JE 24-05-2019 (Shift-IV)

- (a) आंतरिक संक्रमण तत्व
- (b) अक्रिय गैस
- (c) सामान्य तत्व
- (d) संक्रमण तत्व
- (a)

134. एक्टिनियम की परमाणु संख्या है-

RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-II)

- (a) 89
- (b) 90
- (c) 88
- (d) 91
- (a)

135. आधुनिक आवर्त सारणी के किस समूह में पूर्ण संयोजी कोष और रासायनिक रूप से निष्क्रिय तत्व होते हैं?

RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-I)

- (a) 15
- (b) 16
- (c) 17
- (d) 18
- (d)

136. आधुनिक आवर्त सारणी में और आवर्त में प्रत्येक में दो उपथातु होती है-

RRB Group-D 04-10-2018 (Shift-II)

- (a) 5, 6
- (b) 3, 4
- (c) 6, 7
- (d) 4, 5
- (d)

137. आधुनिक आवर्त सारणी में परमाणु संख्या 58 से 71 वाले तत्वों को कहा जाता है-

RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-III)

- (a) अक्रिय गैसें
- (b) हैलोजन
- (c) लैथेनाइड्स
- (d) एविटनाइड्स
- (c)

138. आवर्त सारणी में पहला तत्व कौन-सा है? RRB JE 26-05-2019 (Shift-IV)

RRB JE 31-05-2019 (Shift-IV)

- (a) p-ब्लॉक के तत्व
- (b) एविटनाइड
- (c) s-ब्लॉक के तत्व
- (d) लैथेनाइड
- (b)

140. संक्रमण तत्वों के लिए निन्म में से कौन सा कथन सर्वाधिक उपयुक्त है?

RRB ALP-Tec. (30-08-18 Shift-III)

- (a) इनके बाह्यतम कोषों में से तीन अपूर्ण होते हैं।
- (b) इनका बाह्यतम कोष अपूर्ण होता है।
- (c) इनके बाह्यतम कोषों में से दो अपूर्ण होते हैं।
- (d) इनके बाह्यतम कोष में आठ इलेक्ट्रॉन होते हैं।
- (c)

141. निन्म में से कौन से कथन सही हैं?

RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-II)

- A. चौथे और पाँचवें आवर्त में 18 तत्व हैं।
- B. सातवां आवर्त अपूर्ण है जिसमें 33 तत्व हैं।
- C. छठे आवर्त में 32 तत्व हैं।
- (a) A और B
- (b) B और C
- (c) A, B और C
- (d) A और C
- (d)

142. निम्नलिखित में से किस वैज्ञानिक का आधुनिक आवर्त सारणी के निर्माण में योगदान नहीं है?

RRB Group-D 01-12-2018 (Shift-II)

- (a) डेमोक्रिटस
- (b) अल-रजी और जॉन न्यूलैंडस
- (c) जोहान वोल्फगांग लोवेरिन
- (d) हेनरी मोसली
- (a)

143. एटोमिक नंबर 16 का एक तत्व, आर्द्ध सारणी के आवर्त में उपरिष्ठत होता है- RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)

RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-III)

- (a) 3rd
- (b) 4th
- (c) 6th
- (d) 5th
- (a)

144. लीथियम, सोडियम और पोटेशियम में क्या समानता है?

RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)

- (a) ये क्षारीय मृदात्मक तत्व हैं।
- (b) ये अक्रिय तत्व हैं।
- (b)

(c) इनके बाह्यतम कोष में एक इलेक्ट्रॉन होता है।

(d) ये ऑक्साइड नहीं बनाते।

145. आधुनिक आवर्त सारणी के समूह 1 में भौजूद एकमात्र अद्यातु है।

RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-III)

- (a) हाइड्रोजन
- (b) कोर्बल्ट
- (c) पोटैशियम
- (d) ल्यॉडियम
- (a)

146. निम्नलिखित परमाणु संख्याओं के समूह में से कौन क्षारीय धातु के समूह है?

RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-II)

- (a) 12, 20, 88, 56
- (b) 37, 19, 3, 55
- (c) 9, 17, 35, 53
- (d) 1, 3, 5, 45
- (b)

147. ईका-एल्यूमीनियम को आधुनिक आवर्त सारणी में धातु के रूप में नामित किया गया था।

RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-III)

- (a) स्कैंडियम
- (b) गैलियम
- (c) जर्मनियम
- (d) एल्यूमिनियम
- (b)

148. वर्ग-3, आवर्त-6 में लैथेनम के साथ स्थित तत्वों को क्या कहा जाता है?

RRB Group-D 06-12-2018 (Shift-II)

- (a) एक्टीनोर्यड
- (b) लैथेनोर्यड
- (c) हैलोजन
- (d) संक्रमण तत्व
- (b)

149. उस पद की पहचान करें जो निम्नलिखित समूह से संबंधित नहीं है। RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)

- (a) नियॉन
- (b) प्लैटिनम
- (c) क्रिप्टोन
- (d) ऑर्गन
- (b)

150. एक एक्टीनोर्यड नहीं है।

RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-III)

- (a) थोरियम
- (b) नोबेलियम
- (c) टर्बियस
- (d) फर्मियस
- (c)

151. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 2 है। यह आधुनिक आवर्त सारणी में समूह में है।

RRB Group-D 10-12-2018 (Shift-III)

- (a) 5वें
- (b) 8वें
- (c) 12 वें
- (d) 2वें
- (d)

152. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 6 है। यह से संबंधित है।

RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-II)

- (a) समूह 1 और आवर्त 1
- (b) समूह 6 और आवर्त 2
- (c) समूह 2 और आवर्त 2
- (d) समूह 16 और आवर्त 3
- (d)

153. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 3 है। यह समूह से संबंधित है।

RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-I)

- (a) 10
- (b) 13
- (c) 2
- (d) 3
- (b)

154. धातुओं के संबंध में निम्नलिखित में से कौन सा सही है?

RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-III)

- (a) धातुओं में उनकी बाहरी कक्षा में। या इससे अधिक संयोजक इलेक्ट्रॉन होते हैं।
- (b) धातुओं में उनकी बाहरी कक्षा में 4 या इससे अधिक संयोजक इलेक्ट्रॉन होते हैं।

रसायन विज्ञान

- (c) धातुओं में उनकी बाहरी कक्षा में 1 से 4 संयोजक इलेक्ट्रॉन होते हैं।
 (d) धातुओं में उनकी बाहरी कक्षा में 8 संयोजक इलेक्ट्रॉन होते हैं। (c)
155. किसी भी समान समूह में मौजूद तत्वों के एक समान होती है।
RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-II)
 (a) परमाणु आकार
 (b) संयोजी इलेक्ट्रॉनों की संख्या
 (c) परमाणु द्रव्यमान की संख्या
 (d) परमाणु क्रमांक (b)
156. इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 8 वाला एक तत्व आधुनिक आवर्त सारणी में समूह में रखा गया है।
RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-III)
 (a) 8 (b) 2
 (c) 18 (d) 17 (c)
157. एक तत्व 2, 8, 8, 2 की इलेक्ट्रॉनिक समाकृति के साथ आवर्त में रखा गया है। आधुनिक आवर्त सारणी में यह आवर्त है। **RRB 03-10-2018 (Shift-III)**
 (a) 12 (b) 4
 (c) 10 (d) 3 (b)
158. दुर्लभ मृदा तत्वों की विशेषता क्या है?
RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-I)
 (a) उनका बाहरीतम शैल पूर्ण है
 (b) उनके तीन बाहरीत शैल अपूर्ण है
 (c) उनके दो बाहरीत शैल अपूर्ण है
 (d) उनका एक बाहरीत शैल अपूर्ण है। (b)
159. एक ही समूह में तत्वों के समान है— **RRB Group-D 24-10-2018 (Shift-I)**
 (a) रासायनिक गुण (b) परमाणु द्रव्यमान
 (c) परमाणु त्रिज्या (d) परमाणु संख्याएँ (a)
160. तीसरे आवर्त में मौजूद तत्वों में कक्षाएँ हैं।
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-III)
 (a) K होता है लेकिन L और M नहीं
 (b) K, L, M और N
 (c) K, L और M
 (d) K और L लेकिन M नहीं (c)
161. दूसरे आवर्त से संबंधित और मजबूत श्रृंखलन गुण वाले तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास क्या होगा?
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-II)
 (a) 2, 8, 4 (b) 2, 6
 (c) 2, 4 (d) 2, 8, 2 (c)
162. यदि किसी तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 2 है, तो यह आधुनिक आवर्त सारणी के किस आवर्त से संबंधित होगा?
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-II)
 (a) 12 (b) 4
 (c) 3 (d) 2 (c)
163. नीचे दी गयी किस परमाणु संख्या वाले तत्व के रासायनिक गुण मैनीशियम के समान होते हैं?
RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-III)
 (a) 19 (b) 13
 (c) 11 (d) 4 (d)

Khan Sir App by twoRoot2

आर.सी.टी.

से जब हो जिकर

164. आप आधुनिक आवर्त सारणी में इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 3 वाले तत्व को कहाँ पाएंगे?
RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-I)
 (a) चौथे आवर्त (b) दूसरे आवर्त
 (c) तीसरे आवर्त (d) पहले आवर्त (c)
165. तत्वों A, B, C, D और E जिनका परमाणु क्रमांक क्रमशः 2, 3, 7, 10 और 30 है, में से कौन सा तत्व समान आवर्त से संबंधित होता है।
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-II)
 (a) A, D, E (b) B, C, D
 (c) A, B, C (d) B, D, E (b)
166. प्रत्येक आवर्त के प्रथम तत्व में 1 संयोजक इलेक्ट्रॉन होता है और प्रत्येक आवर्त के अंतिम तत्व में इलेक्ट्रॉन होते हैं।
RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-III)
 (a) 2 संयोजक तत्व
 (b) 8 संयोजक इलेक्ट्रॉन्स
 (c) 2 संयोजक इलेक्ट्रॉन्स
 (d) 6 संयोजक तत्व (b)
167. 1st आवर्त के दोनों एलीमेंट में में संयोजी इलेक्ट्रॉन उपस्थित होते हैं?
RRB Group-D 26-11-2018 (Shift-III)
 (a) K कोष (b) M कोष
 (c) S कोष (d) N कोष (a)
168. नीचे के विकल्पों में तत्वों के किसी खास लक्षण और उनके आवर्त में बाएं से दायें और समूह में ऊपर से नीचे दिखने वाली विभिन्नता को निम्न रूप से दर्शाया गया है: तत्व का लक्षण — आवर्त में बाएं से दायें — समूह में ऊपर से नीचे सही विकल्प का चयन करें।
RRB ALP & Tec (31-08-18 Shift-III)
 (a) विद्युत धनात्मकता / धात्विक लक्षण—बढ़ता है / वृद्धि होती है—घटता है / हास होता है।
 (b) विद्युत धनात्मकता / धात्विक लक्षण—बढ़ता है / वृद्धि होती है—बढ़ता है / वृद्धि होती है।
 (c) विद्युत धनात्मक / धात्विक लक्षण—घटता है / हास होता है—बढ़ता है / वृद्धि होती है।
 (d) विद्युतधनात्मकता / धात्विक लक्षण—घटता है / हास होता है। (c)
169. चौथे आवर्त और दूसरे समूह में मौजूद तत्व है।
RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-II)
 (a) स्कैडियम (b) मैग्नीशियम
 (c) पोटेशियम (d) कैल्शियम (d)
170. आधुनिक आवर्त सारणी में, तत्वों को के अनुसार व्यवस्थित किया गया है?
RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I)
 (a) परमाणु संख्या में बढ़ते क्रम
 (b) परमाणु द्रव्यमान में घटते क्रम
 (c) परमाणु द्रव्यमान में बढ़ते क्रम
 (d) परमाणु संख्या में घटते क्रम (a)
171. आधिकरण शब्द से क्या तात्पर्य है?
RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-III)
 (a) यह रासायनिक गुणों की पुनरावृत्ति है।
 (b) यह निश्चित अंतराल के बाद समान गुणों की पुनरावृत्ति है। (a)
- (c) यह निश्चित अंतराल के बाद समान गुणों की पुनरावृत्ति है। (b)
172. तत्वों में से सबसे बड़ा परमाणु है।
RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-I)
 (a) H (b) O
 (c) Li (d) F (c)
173. आधुनिक आवर्त सारणी में समान वर्ष के तत्वों में समान होता है।
RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)
 (a) परमाणु भार (b) परमाणु त्रिज्या
 (c) परमाणु क्रमांक (d) संयोजी इलेक्ट्रॉन (d)
174. एक संक्रमण धातु नहीं है।
RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-I)
 (a) Np (b) Zr
 (c) Te (d) Re (a)
175. आधुनिक पीरियोडिक टेबल में सिलिकॉन ($Z=14$) को और के बीच में रखा गया है।
RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-II)
 (a) Be & C (b) Al & P
 (c) Be & N (d) Al & S (b)
176. विद्युतधनात्मकता किसी परमाणु की की कमता की माप है।
RRB JE 02-06-2019 (Shift-IV)
 (a) इलेक्ट्रॉनों को प्रतिक्रिंति करने
 (b) प्रोटॉनों को आकर्षित करने
 (c) प्रोटॉनों को प्रतिक्रिंति करने
 (d) इलेक्ट्रॉनों को आकर्षित करने (d)
177. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 1 है। इसे में शामिल किया जाता है।
RRB Group-D 27-11-2018 (Shift-III)
 (a) तृतीय आवर्त के समूह 17
 (b) 8वाँ आवर्त के समूह 1
 (c) तृतीय आवर्त के समूह 1
 (d) प्रथम आवर्त के समूह 3 (c)
178. एक एकमात्र अधातु है, जिसे शारीय धातुओं के साथ रखा जाता है।
RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-II)
 (a) लूबीडियम (b) सीजियम
 (c) हाइड्रोजन (d) फ्रैनिश्यम (c)
179. निम्नलिखित में से किस तत्व की विद्युतधनात्मकता सर्वाधिक है?
RRB JE 23-05-2019 (Shift-I)
 (a) फ्लोरीन (b) आयोडीन
 (c) क्लोरीन (d) ब्रोमीन (a)
180. उन तीन तत्वों को नामित करें, जिसके सबसे बाहरी शैल में केवल एक इलेक्ट्रॉन होता है?
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)
 (a) मैग्नीशियम, कैल्शियम और बेरियम
 (b) लिथियम, सोडियम, पोटेशियम
 (c) हीलियम, नियोन और ओर्जन
 (d) मैग्नीशियम, हीलियम और नियोन (b)
181. आवर्त सारणी में, एल्युमीनियम विकर्षता से संबंधित है।
RRB JE 27-05-2019 (Shift-I)

- (a) लिथियम (b) बेरिलियम
(c) बोरान (d) कार्बन (b)
182. नाइट्रोजन की आयनीकरण क्षमता
..... होती है।

RRB JE 28-05-2019 (Shift-III)

- (a) ऑक्सीजन से अधिक
(b) ऑक्सीजन से आधी
(c) ऑक्सीजन के समान
(d) ऑक्सीजन से कम (a)
183. एक समूह के तत्व में एक समान रासायनिक गुण होते हैं क्योंकि—
RRB JE (14-12-2014, Green Paper)
(a) वे सभी धात्विक तत्व होते हैं।
(b) उनकी समान इलेक्ट्रॉनिक सम्पत्ति होती है
(c) समूह को नीचे की ओर ले जाने पर अणुवीय संख्या बढ़ जाती है।
(d) इनमें से कोई नहीं। (b)

184. आवर्त सारणी के किसी समूह में नीचे जाने पर निम्नलिखित में से कौन-सा नहीं बढ़ता है?

RRB JE 26-05-2019 (Shift-IV)

- (a) परमाणु त्रिज्या
(b) संयोजकता
(c) धात्विक गुण
(d) किसी तत्व में कोणों की संख्या (b)
185. परमाणु की त्रिज्या का प्रयोग किसे मापने के लिए किया जाता है?

RRB ALP & Tec (29-08-18 Shift-I)

- (a) परमाणिक संख्या
(b) परमाणिक द्रव्यमान
(c) परमाणिक आकार
(d) परमाणिकता (c)
186. कौन से तत्व का गलनांक और क्षथनांक सबसे उच्च है?

RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-I)

- (a) ऑस्मियम (b) लीथियम
(c) सोना (d) टंगस्टन (d)
187. निम्नलिखित में से कौनसा कथन सही/गलत है?

- A. एक आवर्त में बाँह से दाँह चलते समय, तत्वों की रासायनिक प्रतिक्रिया पहले घट जाती है और फिर बढ़ जाती है।
B. आवर्तिक तालिका के समूह में नीचे जाने पर गैर-धातु की रासायनिक प्रतिक्रिया बढ़ जाती है।

RRB ALP-Tec (29-08-2018 Shift-I)

- (a) कथन A सही है, लेकिन B गलत है।
(b) कथन A और B गलत हैं
(c) कथन B सही है, लेकिन A गलत है
(d) कथन A और B सही (a)

188. अधात्विक गुण बढ़ता है—

RRB ALP-Tec (17-08-18 Shift-II)

- (a) मैनीशियम से बेरियम तक
(b) पोटेशियम से सीजियम तक
(c) ऑक्सीजन से सेलेनियम तक
(d) सोडियम से क्लोरीन तक (d)

189. पोटैशियम की परमाणु त्रिज्या सोडियम है।

RRB JE 31-05-2019 (Shift-IV)

- (a) से कम (b) से अधिक
(c) से आधी (d) के बराबर (b)
190. हैलोजनों में उच्चतम इलेक्ट्रॉन बंधुता वाला तत्व है?

RRB ALP-Tec (31-08-18 Shift-II)

- (a) Cl (b) F
(c) Br (d) I (a)

191. धातुओं की विद्युत प्रतिरोधकता का सही क्रम चुनें।
RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-II)

- (a) Ag>Ni>Hg>W (b) Hg>Ni>W>Ag
(c) Ag>W>Ni>Hg (d) Ag>W>Hg>Ni (b)

192. एक तत्व की आयरन ऊर्जा पर निर्भर करती है।
RRB Group-D 06-12-2018 (Shift-III)

- (a) केंद्रीय प्रभाव
(b) अनुवीक्षण (स्क्रीनिंग प्रभाव)

- (c) परमाणु क्रमांक
(d) स्थिर विच्यास (a)

193. निम्न में से सबसे बड़े आकार का परमाणु कौन-सा है?

RRB ALP-Tec (30-08-18 Shift-III)

- (a) Si (b) S
(c) Al (d) P (c)

194. तत्व X एक ऑक्साइड का निर्माण करता है, जिसका X_2O_3 है, तत्व X आवर्त सारणी में की भाँति समान समूह होने की सभावना अधिक है।

RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-II)

- (a) सोडियम (b) एल्युमीनियम

- (c) सिलिकॉन (d) मैनीशियम (b)

195. निम्नलिखित में से किस परमाणु का व्यास सबसे बड़ा है?

RRB NTPC Stage 1st 28-04-2016 (Shift-II)

- (a) आयोडीन (b) क्लोरीन
(c) फ्लोरीन (d) ब्रोमीन (a)

196. परमाणु का आयतन सबसे कम होता है।

RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-II)

- (a) P (b) He
(c) S (d) Si (b)

197. उदासीन गैसीय परमाणु के बाह्यतम कक्ष या कोण से एक इलेक्ट्रॉन को हटाने के लिए की आवश्यकता होती है।

RRB Group-D 07-12-2018 (Shift-I)

- (a) आयनन ऊर्जा

- (b) वियोजन ऊर्जा

- (c) इलेक्ट्रॉन बंधुता

- (d) विद्युत ऋणात्मकता (a)

198. एक समूह में ऊपर से नीचे की ओर जाने के दौरान निम्नलिखित में से किसमें हमेशा वृद्धि होती है?

RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-II)

- (a) धात्विक गुण

- (b) ऑक्सीकरण क्षमता

- (c) विद्युत-ऋणात्मकता

- (d) कम होने की प्रवृत्ति (a)

199. उच्चतम प्रथम आयनीकरण क्षमता वाला तत्व है।

RRB Group-D 01-11-2018 (Shift-II)

- (a) बोरेन (b) कार्बन

- (c) नाइट्रोजन (d) ऑक्सीजन (c)

200. वह मुक्त ऊर्जा है, जब एक इलेक्ट्रॉन, अपने उदासीन गैसीय परमाणु में जाड़ा जाता है।

- RRB Group-D 10-12-2018 (Shift-III)

- (a) विद्युत धनात्मकता

- (b) विद्युत ऋणात्मकता

- (c) इलेक्ट्रॉन बंधुता

- (d) आयनन ऊर्जा (c)

201. निम्नलिखित में से कौन सा न्यूनतम विद्युत-ऋणात्मक मूल तत्व है?

RRB Group-D 24-10-2018 (Shift-III)

- (a) Cs (b) Pt

- (c) Ag और Au (d) Al और Li (a)

202. Mn के ऑक्साइड की अम्लता का सही बढ़ता क्रम है।

RRB Group-D 24-10-2018 (Shift-I)

- (a) $MnO < MnO_2 < Mn_2O_3$

- (b) $MnO_2 > Mn_2O_3 > Mn_3O_4$

- (c) $Mn_2O_3 > MnO_2 > MnO$

- (d) $MnO_2 > Mn_2O_3 > MnO$ (a)

203. की सतत वृद्धि के कारण किसी समूह में परमाणु त्रिज्या में वृद्धि होती है।

RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-I)

- (a) केंद्रक (b) न्यूट्रॉन शैल

- (c) इलेक्ट्रॉन शैल (d) प्रोटॉन शैल (c)

204. सोडियम से क्लोरीन की ओर जाने पर परमाणु आकार।

RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-III)

- (a) बढ़ता है।

- (b) घटता है।

- (c) पहले बढ़ता है और फिर घटता है

- (d) समान रहता है। (b)

205. नाइट्रोजन की आयनीकरण क्षमता के कारण ऑक्सीजन की तुलना में अधिक है।

RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-I)

- (a) नाइट्रोजन का छोटा आकार

- (b) नाभिक द्वारा इलेक्ट्रॉनों का अधिक आकर्षण

- (c) उच्चतर भेदक प्रभाव

- (d) आधे भेरे पी-ऑर्बिटल्स की अतिरिक्त स्थिरता। (d)

206. उच्चतम प्रथम आयनीकरण क्षमता वाला तत्व है।

RRB Group-D 01-11-2018 (Shift-II)

- (a) बोरेन (b) कार्बन

- (c) नाइट्रोजन (d) ऑक्सीजन (c)

207. किसी तत्व की आयनीकरण क्षमता को प्राप्तिकरण करने वाला एक कारक है।

RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-III)

- (a) परमाणु आकार

- (b) विद्युत-ऋणात्मकता

- (c) न्यूट्रॉन

- (d) इलेक्ट्रॉन बंधुता (a)

208. O, S और Se तत्वों के परमाणु आकारों का सही क्रम क्या है?

RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-III)

- (a) Se>O>S (b) Se>S>O

- (c) S>O>Se (d) O>S>Se (b)

209. एक समूह में, संयोजी इलेक्ट्रॉनों की संख्या.....।

RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-II)

- (a) समान रहती है।
 (b) घटती है।
 (c) निर्धारित नहीं किया जा सकता।
 (d) बढ़ती है। (a)
210. निम्नलिखित में से कौन सा तत्व अधिक इलेक्ट्रोनेगेटिव होता है?
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-III)
 (a) Al (b) Cl
 (c) S (d) P (b)
211. अपने बढ़ते अधातु गुण के क्रम में निम्न तत्वों को व्यवस्थित करें— Li, O, C, Be, F
RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-II)
 (a) F < O < BE < C < Li (b) Li < Be < C < O < F
 (c) F < C < O < Be < Li (d) F < O < C < Be < Li (b)
212. एक तत्व की परमाणु संख्या 20 है, तो उसके रसायनिक गुण निम्न में से किस तत्व के समान होंगे?
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-III)
 (a) B(5) (b) Fe (26)
 (c) Be(4) (d) Se(21) (e)
213. Na, Mg, Al और Si में प्रथम आयनीकरण क्षमता का क्रम होता है।
RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-I)
 (a) Na > Mg > Al < Si (b) Na < Mg > Al < Si
 (c) Na > Mg > Al > Si (d) Na < Mg < Al > Si (b)
214. निम्नलिखित में से किस तत्व में उच्च आयनीकरण ऊर्जा है?
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-III)
 (a) Ar (b) Kr
 (c) Ne (d) He (d)
215. पलोरीन से वलोरीन, ब्रोनीन और फिर आयोडीन तक जाने पर विद्युतऋणात्मकता—
RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-I)
 (a) कम हो जाती है।
 (b) बढ़ती है।
 (c) पहले घटती है फिर बढ़ती है।
 (d) स्थिर रहती है। (a)
216. आधुनिक आवर्त सारणी के पहले और सातवें, दोनों समूहों में निम्नलिखित में से कौन सा गुण परमाणु क्रमांक में वृद्धि के साथ बढ़ता है?
RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-II)
 (a) पानी के साथ क्रियाशीलता
 (b) परमाणु आकार
 (c) ऑक्सीकरण गुण
 (d) उच्चतम संयोजी अवस्था (b)
217. आधुनिक आवर्त सारणी में, निम्नलिखित में से कौन से आवर्त में अधातुओं की संख्या अधिकतम है?
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-II)
 (a) 4 (b) 1
 (c) 2 (d) 3 (e)
218. तत्व में सबसे कम आयनीकरण ऊर्जा है।
RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-II)
 (a) सोडियम (b) हैलियम
 (c) फ्रैन्सियम (d) सीजियम (c)
219. तत्वों की विशेषताओं से संबंधित आवर्त विशेषता नहीं है।
RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-I)
 (a) न्यूट्रॉन-प्रोटॉन अनुपात है
 (b) इलेक्ट्रोन बंध
- (c) इलेक्ट्रॉन धनात्मकता (a)
- (d) परमाणु आकार (a)
220. आधुनिक आवर्त सारणी के संबंध में निम्न में से कौन सा/से कथन असत्य है/हैं?
RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-II)
 (a) आधुनिक आवर्त सारणी में तत्वों को उनके परमाणु क्रमांकों के बढ़ते क्रम व्यवस्थित किया जाता है।
 (b) आधुनिक आवर्त सारणी में तत्वों को उनके परमाणु द्रव्यमानों के बढ़ते क्रम में व्यवस्थित किया जाता है।
 (c) आधुनिक आवर्त सारणी में समस्थानिकों को निकटवर्ती समूहों में रखा जाता है।
 (d) आधुनिक आवर्त सारणी में तत्वों को उनके परमाणु क्रमांकों के बढ़ते क्रम में व्यवस्थित किया जाता है। (d)
221. निम्नलिखित तत्वों के समूह की विशेषताएँ हैं?
 A. ये सभी तत्व धातु हैं
 B. ये सभी तत्व हाइड्रोजन गैस बनाने के लिए पानी के साथ प्रतिक्रिया करते हैं।
 C. इन सभी तत्वों में एक वैलेंसी (1) है
RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-III)
 (a) हैलोजन
 (b) एल्कली धातु समूह
 (c) एल्कालाइन अर्थ धातु समूह
 (d) एल्कली धातु एवं हैलोजन समूह (b)
222. एक परमाणु की किसी अन्य तत्व के परमाणु से वधे होने पर इलेक्ट्रॉनों को अपनी ओर आकर्षित करने की सापेक्ष प्रवृत्ति को क्या कहा जाता है?
RRB Group-D 06-12-2018 (Shift-II)
 (a) वैद्युतीकरण ऋणात्मकता
 (b) आयनीकरण ऊर्जा
 (c) इलेक्ट्रॉन आकर्षण
 (d) क्वांटम(प्रमात्र) ऊर्जा (a)
223. आवर्त सारणी के तीसरे आवर्त में, सबसे छोटे आकार वाला तत्व..... है—
RRB Group-D 26-11-2018 (Shift-III)
 (a) Si (b) Na
 (c) Ar (d) Cl (a)
224. में सबसे बड़ा इलेक्ट्रॉन संबंध है—
 (a) I (b) Br
 (c) F (d) Cl (d)
225. निम्न में से किस समूह में बाह्यतम कोष में एक इलेक्ट्रॉन होता है?
RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-III)
 (a) H₂, Li और Be (b) Li, Na, और Mg
 (c) Li, Na, और K (d) Li, Na, और Ca (c)
226. निम्नलिखित तत्वों को उनके धात्विक लक्षणों के आधार पर अवरोही क्रम में रखने पर प्राप्त होने वाले विकल्प चयन करें। Na, Si, Cl, Mg, Al
RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-II)
 (a) Na > Mg > Al > Si > Cl
 (b) Al > Na > Si > Ca > Mg
 (c) Cl > Si > Al > Mg > Na
 (d) Na > Al > Mg > Cl > Si (a)
227. किसी आवर्त के चार मूल तत्वों परमाणु संख्या 11, 13, 16 और 17 हैं। आधुनिक आवर्त सारणी में इनमें से अधिक धात्विक मूल तत्व की संख्या होगी।
RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-I)
 (a) 9 (b) 13
 (c) 32 (d) 11 (d)
228. वह समूह जो प्रथम आयनीकरण के सभी क्रम को दर्शाता है—
RRB Group-D 30-10-2018 (Shift-II)
 (a) Ge > Si > C (b) K > Na > Li
 (c) B > C > N (d) Be > Mg > Ca (d)
229. सबसे कठोरतम पदार्थ कौन है ?
 R.R.B. चेन्नई, बंगलौर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002
 R.R.B. कोलकाता (G.G) परीक्षा, 2006
 R.R.B. कोलकाता (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008
- (a) हीरा (b) लोहा
 (c) कोयला (d) तांबा (a)
230. आधुनिक आवर्त सारणी में तत्व का धात्विक गुण किस प्रकार परिवर्तित होता है?
RRB Group-D 29-10-2018 (Shift-III)
 (a) धात्विक गुण आवर्त में बाएं से दाएं और समूह में ऊपर से नीचे जाने पर बढ़ता है।
 (b) धात्विक गुण आवर्त में बाएं से दाएं जाने पर बढ़ता है। लेकिन समूह में ऊपर से नीचे जाने पर घटता है।
 (c) धात्विक गुण आवर्त में बाएं से दाएं और समूह में ऊपर से नीचे जाने पर घटता है।
 (d) धात्विक गुण आवर्त में बाएं से दाएं जाने पर घटता है। लेकिन समूह में ऊपर से नीचे जाने पर बढ़ता है। (d)
231. तत्व, जिसमें तीसरे आवर्त में उच्चतम इलेक्ट्रॉन संबंध है, वह..... है।
RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-II)
 (a) Si (b) Cl
 (c) Mg (d) Na (b)
232. सर्वाधिक कठोर तत्व निम्नलिखित में से कौन है ?
 R.R.B. चंडीगढ़ (T.A./C.A./S.C.) मुख्य परीक्षा, 2012
- (a) हीरा (b) सीसा
 (c) टंगस्टन (d) लोहा (a)
233. निम्नलिखित में से किसे स्ट्रैटेजिक धातु कहते हैं ?
 R.R.B. रांची (Asst. Driv.) परीक्षा, 2003
 (a) सिलिकॉन (b) जर्मनियम
 (c) टाइटेनियम (d) यूरेनियम (c)
234. दिये गये विकल्पों में से निम्नलिखित कथन के लिए सभी विकल्प का प्रयोग करके रिक्त स्थान भरें। तत्व में इलेक्ट्रॉनों को खोने की सबसे बड़ी प्रवृत्ति होती है।
RRB Group-D 30-10-2018 (Shift-I)
 (a) F (b) S
 (c) F (c)

235. रासायनिक कार्बन का सबसे कठोर रूप कौन-सा है ?

R.R.B. इलाहाबाद (A.C./C.C./T.C.) परीक्षा, 2006

R.R.B. जम्मू (A.S.M.) परीक्षा, 2005

(a) हीरा (b) पन्ना

(c) तामड़ा (गार्नेट) (d) पुखराज (a)

236. निम्नलिखित में से किस विकल्प का गलनांक (मैलिंग पॉइंट) और वर्धनांक (बॉयलिंग पॉइंट) सबसे अधिक होता है? RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-II)

(a) लीथियम (b) फॉस्फोरस

(c) कार्बन (d) आर्गन (c)

237. 'विक्रिय सिल्वर' का रासायनिक नाम है:

R.R.B. रांधी (A.S.M.) परीक्षा, 2007

(a) पारद (पारा) (b) चांदी

(c) स्वर्ण (d) तांबा (a)

238. सोडियम को किसमें रखकर संचित किया जाता है ?

R.R.B. चेन्नई, बंगलौर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002

(a) मिट्टी का तेल

(b) जल

(c) वनस्पति तेल

(d) इनमें से कोई नहीं (a)

239. निम्नलिखित युग्म में कौन-से आवर्त

सारणी की एक ही अवधि के दोनों सदस्य हैं?

R.R.B. गोरखपुर (E.S.M.) परीक्षा, 2009

(a) Na, Ca (b) Na, Cl

(c) Ca, Cl (d) Cl, Br (b)

240. निम्नलिखित में सबसे भारी धातु है:

R.R.B. सिकंदराबाद (T.A.) परीक्षा, 2004

R.R.B. कोलकाता (A.A.) परीक्षा, 2009

(a) एल्युमीनियम (b) तांबा

(c) चांदी (d) यूरेनियम (d)

241. निम्नलिखित में कौन-सी निष्क्रिय गैस है?

R.R.B. सिकंदराबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2001

(a) नाइट्रोजन (b) क्लोरीन

(c) ऑर्गन (d) हाइड्रोजन (c)

242. निम्नलिखित में से कौन-सी ऐसी धातु है, जो द्रव अवस्था में पाई जाती है ?

R.R.B. कोलकाता (E.C.R.C.) परीक्षा, 2007

(a) पारा (b) एल्युमीनियम

(c) वर्फ (d) सीसा (a)

243. निम्न में से कौन एक तत्व है ?

R.R.B. गोरखपुर (G.G.) परीक्षा, 2003

(a) माणिक (b) नीलम (c) पन्ना (d) हीरा (d)

244. किस गैस से सड़े अंडे की गंभ आती है?

R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008

(a) H₂S (b) NO₂
(c) SO₂ (d) N₂O (a)

245. प्रयोग करने तथा औजार बनाने के लिए सर्वप्रथम किस धातु की खोज की गई ?

R.R.B. मुम्बई (वैरेसिंग इंस्ट्र.) परीक्षा, 2005

(a) कांसा (b) लोहा

(c) तांबा (d) जस्ता (c)

246. निम्नलिखित में से कौन सा विकल्प, सर्वाधिक विद्युत घनी तत्व के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास का प्रतिनिधित्व करता है?

RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-II)

(a) {He}2s¹ (b) {He}2s²

(c) {Xe}2s² (d) {Xe}6s¹ (d)

247. निम्नलिखित में से कौन-सा एक तत्व नहीं है?

RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-I)

(a) हीलियम (b) कॉर्पर

(c) ऑक्सीजन (d) पानी (d)

248. मानव निर्मित रात्व की पहचान कीजिए :

R.R.B. गुवाहाटी (G.G.) परीक्षा, 2006

(a) कार्बन (b) सोना

(c) कैलीफोर्नियम (d) कैलियम (c)

249. निम्नलिखित में सर्वाधिक कठोर धातु है:

R.R.B. सिकंदराबाद (T.A.) परीक्षा, 2004

R.R.B. भोपाल (C.C./T.A.) परीक्षा, 2003

(a) सोना (b) लोहा

(c) प्लेटिनम (d) टंगस्टन (c)

SSC की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व ब्रह्माण्ड में सर्वाधिक मात्रा में प्राया जाता है ?

SSC CHSL, 14.10.2020, Shift-II

(a) हाइड्रोजन (b) नाइट्रोजन

(c) ऑक्सीजन (d) सिलिकॉन (a)

2. किस वैज्ञानिक ने तत्वों की आवर्त सारणी को परमाणु द्रव्यमानों के बढ़ते क्रम में व्यवस्थित किया था ?

SSC CHSL, 13.10.2020, Shift-IIIrd

(a) रॉबर्ट बॉयल (b) विलियम रामसे

(c) हेनरी मोसेली (d) दिमित्री मेंडेलीव (d)

3. निम्नलिखित में से कौन सी एक निष्क्रिय गैस है? SSC CGL 09 August 2017

(a) हाइड्रोजन (b) नाइट्रोजेन

(c) ऑक्सीजन (d) आर्गन (d)

4. ब्रह्माण्ड में पाई जाने वाली सबसे प्रचुर और सबसे हल्की गैस निम्नलिखित में से कौन सी है ?

Delhi Police Constable (Executive) 01.12.2020-3rd Shift

(a) नाइट्रोजन (b) ऑक्सीजन

(c) हाइड्रोजन (d) कार्बन डाइऑक्साइड (c)

5. आवर्त सारणी में निम्नलिखित में से कौन-सी धातु सबसे भारी होती है ?

SSC GD Constable Exam - 2013

(a) Os (b) Pt (c) Pb (d) W (a)

6. रसायन का आणविक सूत्र बया है?

SSC GD Constable, 12/02/2019, Shift-II

(a) G (b) Au

(c) Al (d) Ag (b)

7. मैरनीशियम का संयोजी इलेक्ट्रॉन में से किस कक्षक में होता है ? Delhi Police Constable (Executive)

14 Dec. 2020-3rd Shift

(a) M कक्षक (b) N कक्षक

(c) L कक्षक (d) K कक्षक (a)

8. आवर्त सारणी में समान तत्वों के समूह की सामान्य विशेषता क्या होती है?

SSC CGL 11 August 2017

(a) बाह्यतम कक्ष में इलेक्ट्रॉन

(b) कुल इलेक्ट्रॉनों की संख्या

(c) कुल प्रोटोनों की संख्या

(d) परमाणु भार (a)

9. तांबे का परमाणु क्रमांक क्या है ? SSC CHSL, 17.10.2020, SHIFT- II

(a) 28 (b) 25

(c) 23 (d) 29 (d)

10. पृथ्वी की पृष्ठी में सबसे ज्यादा पाया जाने वाला धातु कौनसा है?

SSC CGL 09 September 2016

(a) जिंक (b) ताँबा

(c) एल्युमीनियम (d) लोहा (c)

11. निम्नलिखित में से कौन दाता परमाणु नहीं है? SSC CGL 03 September 2016

(a) फॉस्फोरस (b) एंटीमीनी

(c) आर्सेनिक (d) एल्युमीनियम (d)

12. चांदी का रासायनिक प्रतीक निम्नलिखित में से कौन सा है ?

Delhi Police Constable (Executive)

03.12.2020-3rd Shift

(a) Ag (b) SI

(c) S (d) Au (a)

13. फॉस्फोरस को पानी में क्यों रखा जाता है?

SSC CGL 01 September 2016

(a) क्योंकि उसका ज्वलन तापमान बहुत अधिक होता है

(b) क्योंकि उसका ज्वलन तापमान बहुत कम होता है

(c) क्योंकि उसका ज्वलन तापमान अधिक होता है

(d) क्योंकि उसका ज्वलन तापमान कम होता है (b)

14. मेंडलीफ की आवर्त सारणी में से क्या पंक्तियां को निम्नलिखित में से क्या कहा जाता है ?

Delhi Police Constable (Executive)

11 Dec. 2020-2nd Shift

(a) आवर्त (b) उपसमूह

(c) रेणीकरण (d) समूह (a)

15. रेणॉन के बारे में निम्नलिखित में से कौन सा फलन असत्य है ?

Delhi Police Constable (Executive)

15 Dec. 2020-3rd Shift