



Welcome to Khan Sir App



15000+
30 वर्षों के प्रणन

SINCE 1949
आर.बी.डी.
“ये नाम ही विश्वास है...”

वस्त्रुनिष्ठ

सामान्य विज्ञान

Chapter Wise Previous Year Question (1990 से 2021 तक)

- रसायन विज्ञान
- भौतिक विज्ञान
- जीव विज्ञान
- पर्यावरण



By : Khan Sir

FOR RAILWAY, SSC, CET, UPSC, CDS, NDA, AIR FORCE, STATE PCS, STATE EXAM
KVS, NVS, PGT, TGT, NET-JRF, TEACHER, B.ED & OTHER COMPETITIVE EXAMS

Since 1949
आर.बी.डी.

"ये नाम ही विश्वास है..."

15000⁺
30 वर्षों के प्रश्न

वर्टकुलिष्ठ

सामान्य विज्ञान

**Chapter Wise Previous Year Question
(1990 से 2021 तक)**

By : Khan Sir

आर.बी.डी.
“हम आप ही बिज्ञान हैं”

15000⁺

30 वर्षों के प्रश्न

वस्तुगिष्ठ

सामान्य विज्ञान

**Chapter Wise Previous Year Question
(1990 से 2021 तक)**

रसायन विज्ञान

भौतिक विज्ञान

जीव विज्ञान

पर्यावरण

By : Khan Sir

प्रकाशक

आर.बी.डी. पब्लिकेशन्स्
जयपुर - नई दिल्ली

रसायन विज्ञान

1. परमाणु संरचना.....	1-19
(समस्थानिक व समन्यूट्रॉनिक, रेडियो सक्रियता)	
2. अम्ल, क्षार एवं लवण.....	19-34
3. तत्त्वों का आवर्त वर्गीकरण.....	34-49
4. पदार्थों की संरचना, वर्गीकरण, पृथक्करण एवं उनके प्रकार.....	49-63
(तत्व, यौगिक एवं मिश्रण, विलयन, धातु, अधातु और उपधातु, मिश्रण को अलग करने की प्रमुख विधियाँ, पदार्थ का अवस्था परिवर्तन, विलयन, अपरूपता, amu मात्रक)	
5. रासायनिक अभिक्रियाएँ.....	63-73
(उत्प्रेरण, भौतिक एवं रासायनिक परिवर्तन)	
6. धातुएँ/धात्विक यौगिक एवं उनके अनुप्रयोग	73-83
7. अधातुएँ और अधात्विक यौगिक/उपयोग.....	84-91
8. मिश्रधातुएँ एवं उनके अनुप्रयोग	91-96
9. अयस्क एवं धातुकर्म.....	97-100
10. रेशे (फाइबर) एवं बहुलक.....	101-104
11. कार्बनिक रसायन.....	105-117
(अकार्बनिक रसायन)	
12. साबुन, डिटर्जेंट, सीमेंट, कॉच एवं विस्फोटक	117-122
13. ईंधन, ईंधन के प्रकार एवं अनुप्रयोग	123-129
14. गैसों का अणुगति सिद्धांत	129-131
15. विविध	131-148

भौतिक विज्ञान

1.	मात्रक/मापन एवं मापक यंत्र	1-12
2.	विभिन्न आविष्कार एवं खोज	12-17
3.	यांत्रिकी (बल, गति एवं गति के नियम)	18-37
4.	गुरुत्वाकर्षण एवं गुरुत्व के अधीन गति	38-46
5.	यांत्रिकी (कार्य, ऊर्जा एवं शक्ति)	46-63
	(शक्ति, कार्य, ऊर्जा, पृष्ठ तनाव, द्रवों का प्रवाह, उत्प्लावकता और आर्किमिडीज का सिद्धान्त, दाब, घनत्व)	
6.	तरल यांत्रिकी एवं पदार्थों के गुण	63-73
7.	ऊष्मागतिकी (ऊष्मा एवं तापमान)	74-90
8.	तरंगें एवं उनके गुणधर्म	90-95
9.	ध्वनि तरंग एवं उसके गुणधर्म	95-105
10.	प्रकाश तरंग एवं मानव नेत्र	105-131
11.	विद्युत, विद्युतधारा एवं चुम्बकत्व	132-167
	(चुम्बक एवं चुम्बकत्व)	
12.	इलेक्ट्रॉनिक्स	167-170
13.	नाभिकीय भौतिकी	170-177
14.	आधुनिक भौतिकी	177-177
15.	विविध	178-196
	(अंतरिक्ष प्रौद्योगिकी, रक्षा प्रौद्योगिकी, विविध)	

जीव विज्ञान

1.	जीव विज्ञान की विभिन्न शाखाएँ	1-5
2.	प्रमुख जैव वैज्ञानिक/खोज एवं आविष्कार	5-7
3.	कोशिका (सिद्धान्त/संरचना/कार्य)	8-15
4.	उत्तक	15-19
5.	जैव अणु (लिपिड/प्रोटिन/न्यूक्लिक अम्ल)	19-20
6.	आनुवांशिकी एवं आनुवांशिकता	20-25
7.	जैव विकास	25-29
8.	वर्गीकी	29-31
9.	जन्तु जगत एवं उसका वर्गीकरण	31-44
10.	मानव शरीर एवं उसके विभिन्न तंत्र	44-93
	(पाचन तंत्र, रूधिर परिसंचरण तंत्र, श्वसन तंत्र, उत्सर्जन तंत्र, तंत्रिका तंत्र, कंकाल तंत्र, अन्तःस्त्रावी तंत्र, प्रजनन तंत्र)	
11.	प्रोटीन, विटामिन एवं खनिज पदार्थ	94-110
12.	मानव रोग, लक्षण एवं उपचार	110-137
13.	पादप जगत एवं उसका वर्गीकरण	137-144
14.	पादप अकारिकी	145-151
15.	पादप कार्यिका	151-160
	(प्रमुख पादप रोग)	
16.	पादपों में जनन	161-164
17.	आर्थिक महत्त्व के वानस्पतिक पौधे एवं जीव	164-172
18.	जैव प्रौद्योगिकी	172-180
19.	जीव विज्ञान विविध	180-197

पर्यावरण एवं पारिस्थितिकी

1. पर्यावरण एवं पारिस्थितिकी तंत्र	1-9
2. पर्यावरण संरक्षण	9-17
3. हरित ग्रह प्रभाव/ओजोन परत एवं जलवायु परिवर्तन	17-29
4. पर्यावरण प्रदृष्टण	30-41
5. राष्ट्रीय उद्यान एवं वन्यजीव अध्यारणाय	42-52
6. पर्यावरण विविध	53-57

परमाणु संरचना (Atomic Structure)

STATE LEVEL की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. कण 'बोसॉन' नाम का संबंध किस नाम से है? [UPSSSC 2015]

- (a) जे.सी. बोस
- (b) एस.एन. बोस
- (c) आइजेक न्यूटन
- (d) अल्बर्ट आइंस्टीन

2. कितने प्रकार की क्वान्टम संख्याएं होती है? [BSSC 2016]

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

3. चक्रन क्वान्टम संख्या के कितने मान संभव है? [BSSC 2016]

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

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

RPSC 1st Grade 03 January 2020

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

5. 52g He में मोलों की संख्या है-

RPSC 1st Grade Exam 2018
(06-01-2020)

- (a) 1
- (b) 13
- (c) 26
- (d) 52

6. किसी तत्व की द्रव्यमान राख्या किसरे संदर्भित की जाती है?

Constable Exam 2018
(2nd Shift 15-07-2018)

- (a) प्रोटॉन की संख्या
- (b) न्यूट्रॉन की संख्या
- (c) प्रोटॉन और न्यूट्रॉन की संख्या
- (d) इलेक्ट्रॉन और प्रोटॉन की संख्या

7. रसायन शास्त्र में, कौन सी वस्तु है, जिसे छोटे सरल रासायनिक वर्तुओं में विभाजित नहीं किया जा सकता है तथा वह एक प्रकार के अणुक्रमों से बनी होती है

Constable Exam 2018
(2nd Shift 15-07-2018)

- (a) कम्पाउंड
- (b) तत्व
- (c) गैस
- (d) मिश्रण

8. रसायनशास्त्र में, उस मिश्रण को क्या कहते हैं जो समरूप हो तथा जिसके अवयवों को आसानी से पहचाना नहीं जा सकता है?

Constable Exam 2018
(1st Shift 15-07-2018)

- (a) शुद्ध वस्तु
- (b) यौगिक
- (c) समरूप
- (d) मिन

9. किसी तत्व की परमाणु संख्या किसरे संदर्भित की जाती है? Constable Exam 2018
(1st Shift 15-07-2018)

- (a) प्रोटॉन की संख्या
- (b) न्यूट्रॉन की संख्या
- (c) प्रोटॉन और न्यूट्रॉन की संख्या
- (d) एक अणु में परमाणुओं की संख्या

10. किस यांगिक में ऑक्सीजन की ऑक्सीकरण संख्या + 2 है?

कनिष्ठ वैज्ञानिक राहायक (रसायन) परीक्षा 2019

- (a) H_2O_2
- (b) CO_2
- (c) H_2O
- (d) OF_2

11. किसी परमाणु की नामिक में उपस्थिति कण है? RPSI 2002, Raj. Teacher 2009

- (a) प्रोटॉन एवं इलेक्ट्रॉन
- (b) न्यूट्रॉन एवं इलेक्ट्रॉन
- (c) प्रोटॉन एवं न्यूट्रॉन
- (d) प्रोटॉन, न्यूट्रॉन एवं इलेक्ट्रॉन

12. हिंदूनात्मक जिक आयन जिसका द्रव्यमान संख्या 70 है, में न्यूट्रॉन की संख्या है?

Raj. Hnd Gr. Teacher Science 2010

- (a) 34
- (b) 40
- (c) 38
- (d) 36

13. दो नामिकों की त्रिज्याओं का अनुपात 1:2 है। इनकी द्रव्यमान संख्याओं का अनुपात होगा?

Raj. Hnd Gr. Teacher Science 2010

- (a) 1:8
- (b) 1:4
- (c) 1:6
- (d) 1:12

14. क्वान्टम संख्या जो किसी कला में अन्वरिक्ष में अभिविन्यास की दिशा को विनियिष्ट करता है?

Raj. B.Ed 2010

- (a) मुख्य क्वान्टम संख्या
- (b) कक्षीय क्वान्टम संख्या
- (c) चुम्बकीय क्वान्टम संख्या
- (d) प्रधक्रण क्वान्टम संख्या

15. नामिक की खोज रद्दफोर्ड ने किन कार्यों की सहायता से की? RPSI 2011

- (a) a-कण
- (b) b-कण
- (c) c-कण
- (d) x-कण

16. परमाणु नामिक के अवयव हैं? ITI 2007

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

17. परमाणु संख्या-17 एवं द्रव्यमान संख्या-35 के एक क्लोरीन परमाणु की नामिक में होते हैं?

Raj. B.Ed 2000

- (a) 18 प्रोटॉन
- (b) 18 न्यूट्रॉन
- (c) 35 प्रोटॉन
- (d) 35 न्यूट्रॉन

18. परमाणु भार का अन्वराष्ट्रीय मानक है?

Constable 2006

- (a) O-16
- (b) N-14
- (c) C-12
- (d) H-1

19. रद्दफोर्ड ने भौतिकी में विद्युत मूल कार्य की खोज की थी? AVVNL 2011

- (a) इलेक्ट्रॉन
- (b) प्रोटॉन
- (c) न्यूट्रॉन
- (d) मेर्सान

20. तत्व के सबसे छोटे भाग को क्या कहते हैं?

ITI 2012

- (a) परमाणु
- (b) इलेक्ट्रॉन
- (c) न्यूट्रॉन
- (d) प्रोटॉन

21. नामिक के धनावेशित होने की खोज की थी?

Raj. Hnd Gr. Teacher 2009

- (a) थॉमसन
- (b) रदरफोर्ड
- (c) बोहर
- (d) जैम्स चैडविक

22. किन कारणों के प्रकीर्णन से नामिक के आकार का आकलन किया जा सकता है?

RPSC 2013

- (a) α -कण
- (b) β -कण
- (c) y -कण
- (d) x -कण

23. दो या अधिक समान परमाणु से जुड़े से बनता है?

RPSC HM 2012

- (a) अणु
- (b) यौगिक
- (c) तत्व
- (d) लवण

24. एक इलेक्ट्रॉन पर आवेदा होता है-

(Industry Inspector Exam. 24.06.2018)

- (a) -1.9×10^{-16} कूलाम
- (b) $+1.6 \times 10^{-19}$ कूलाम
- (c) -1.6×10^{-19} कूलाम
- (d) $+1.9 \times 10^{-16}$ कूलाम

25. कान सा युग्म सही है?

(P. Constable Ex. -06.07)

- (a) डी.डी.टी. – रोगाणुनाशक
- (b) एल.एस.डी. – विवाणुनाशक
- (c) आर.डी.एक्स. – कीटनाशक
- (d) टी.एन.टी. – विस्फोटक

26. α -कण है?

(PSI Exam. 2007)

- (a) हीलियम नामिक
- (b) विद्युत चुम्बकीय किरण
- (c) प्रोटॉन
- (d) इलेक्ट्रॉन

27. काँपर सल्केट के नीले किस्टल के साथ पानी के किसने अणु जुड़े होते हैं?

(PSI Exam. 2007)

- (a) 7
- (b) 5
- (c) 4
- (d) 10

28. छोटे से छोटे कण जो रासायनिक क्रिया में भाग लेता है वह है-

(Headmaster Exam-02.09.2018)

- (a) प्रोटॉन
- (b) न्यूट्रॉन
- (c) अणु
- (d) परमाणु

29. फोटो इलेक्ट्रॉन निकलती है जब-

(Panchayat Officer 2017)

- (a) जिक ल्येट को गर्म करते हैं
- (b) जिक ल्येट को पीटते हैं
- (c) जब उच्चयुक्त आवृत्ति के प्रकाश होता है
- (d) जिक ल्येट को विकेरण देते हैं

30. उपरासित करते हैं

(UPPSC 2018)

रसायन विज्ञान

आरक्षी द्वा
रा संपादित

30. भारतीय परमाणु विज्ञान के प्रिंटाम हैं किसे कहा जाता है? [PGT Bhugol 2016]
 (a) होमी जे. भामा
 (b) सतीश धवन
 (c) सी.वी. रमन
 (d) एस.एस. भट्टनागर (a)
31. कैथोड किरण ट्यूब किसका भाग है? [HSSC PGT राजनीतिक विज्ञान 2016]
 (a) संयुक्त सूक्ष्मदर्शी का
 (b) रेडियोग्राफी का
 (c) टेलीविजन सेट का
 (d) वान डे ग्राफ जनित्र का (c)
32. निम्न में से किसका उपयोग विस्फोटक के रूप में किया जाता है? [HSSC Haryana Clerk (UDC) 2016]
 (a) नाइट्रोग्लिसरीन
 (b) ग्रेफाइट
 (c) मरकुरियिक ऑक्साइड
 (d) फॉस्फोरस ट्राइक्लोराइड (a)
33. वह तत्व जिसका परमाणु क्रमांक एवं परमाणु भार समान होता है— [Bihar Police Constable (18.9.2016)]
 (a) ऑक्सीजन (b) लीथियम
 (c) क्लोरीन (d) हाइड्रोजन (d)
34. निम्नलिखित में से सम-इलेक्ट्रॉनिक आयन हैं [Gram Sachiv Morning Shift (10.01.20)]
 (a) N^{3-} , S^{2-} , Br^- (b) N^{3-} , O^{2-} , Ca^{2+}
 (c) N^{3-} , O^{2-} , F^- (d) S^{2-} , N^{3-} , Cl^- (c)
35. सूर्य के द्वारा विकरित ऊर्जा का कारण [Bihar Police Constable (19.10.2014) 2nd]
 (a) नाभिकीय विखंडन
 (b) नाभिकीय संलयन
 (c) दहन
 (d) कास्मिक विकिरण
36. न्यूक्लियोन का मान होता है [Bihar Police Constable 2013 (15.12.2013)]
 (a) इलेक्ट्रॉन संख्या
 (b) न्यूट्रॉन संख्या
 (c) प्रोटॉन संख्या
 (d) न्यूट्रॉन एवं प्रोटॉन संख्या (d)
37. परमाणु के केन्द्रक के चारों ओर वृत्ताकार पथ में इलेक्ट्रॉन विना ऊर्जा खोए घूमते हैं। यह किस वैज्ञानिक के द्वारा बताया गया? [Bihar Police Constable (22.10.2017)]
 (a) जे. जे. थॉमसन (b) चैडविक
 (c) रोएंटजन (d) बोहर (d)
38. एक परमाणु जिसकी परमाणु संख्या 14 है, तो संयोजक इलेक्ट्रॉनों की संख्या क्या होगी? [Bihar Police Constable (22.10.2017)]
 (a) आठ (b) दो
 (c) शून्य (d) चार (d)
39. एक तत्व की द्रव्यमान संख्या 32 तथा परमाणु संख्या 16 है। इसके परमाणु में न्यूट्रॉनों की संख्या है—

Khan Sir App by twoRoot2

- [Bihar Police Constable (22.10.2017)]
 (a) 32 (b) 16
 (c) 48 (d) 8 (b)
40. परगाण के केन्द्रक के चारों ओर इलेक्ट्रॉन विना ऊर्जा खोए घूमते हैं। यह किस वैज्ञानिक के द्वारा बताया गया? [Bihar Police Constable 15.10.2017]
 (a) जे.जे. थॉमसन (b) चैडविक
 (c) रोएंटजन (d) बोहर (d)
41. बोहर की परिकल्पना के अनुसार, स्थिर कक्षक का कोणीय संवेग होता है— [Bihar Police Constable (12.1.2020)]
 (a) $2\pi nh$ (b) $nh/2\pi$
 (c) $nh2\pi$ (d) $nh\pi$ (b)
42. भारी जल का अणुभार है— [Bihar Police Constable (12.1.2020)]
 (a) 20 (b) 22
 (c) 18 (d) 19 (a)
43. निम्नलिखित कणों में किसका द्रव्यमान सबसे अधिक है? [Bihar Police Constable (12.1.2020)]
 (a) न्यूट्रॉन (b) एल्फा कण
 (c) ट्रीट्रियम परमाणु (d) ड्यूट्रॉन (b)
44. एक परमाणु (atom) के नाभिक (Nucleus) में सम्प्रिलित हैं— [Bihar Police 31.7.2016]
 (a) इलेक्ट्रॉन और प्रोटॉन
 (b) केवल न्यूट्रॉन
 (c) न्यूट्रॉन और प्रोटॉन
 (d) प्रोटॉन, इलेक्ट्रॉन और न्यूट्रॉन (c)
45. एक इलेक्ट्रॉन एवं प्रोटॉन की तरंगदैर्घ्य समान है। किसका देग अधिक होगा? [Bihar Police 8.3.2020]
 (a) इलेक्ट्रॉन का
 (b) प्रोटॉन का
 (c) इलेक्ट्रॉन एवं प्रोटॉन दोनों का
 (d) मालम नहीं किया जा सकता (a)
46. जे चैडविक ने एक उपपरमाणुविक कण का आविष्कार किया। उस कण की विशेषताएँ क्या हैं? [MP Police Constable 5, Sep, 2017]
 (a) इसमें नगण्य द्रव्यमान है तथा ऋणात्मक आवेश है
 (b) इसमें नगण्य द्रव्यमान है तथा धनात्मक आवेश है
 (c) इसमें सार्थक द्रव्यमान है तथा धनात्मक आवेश है
 (d) इसमें सार्थक द्रव्यमान है तथा कोई आवेश नहीं है। (d)
47. परमाणु का आकार है—
 (a) $10^{-10} m$ (b) $10^{-8} m$
 (c) $10^{-10} cm$ (d) $10^{-12} m$ (a)
48. इनमें से क्या एक उप-परमाणुविक कण नहीं है? [LIC A.D.O., 2006]
 (a) न्यूट्रॉन (b) ड्यूट्रॉन
 (c) प्रोटॉन (d) इलेक्ट्रॉन (b)
49. निम्नलिखित में से किस तत्व का परमाणु त्रिज्या सबसे छोटा होता है? [Up Police Constable 28.01.2019]
 (a) ब्रोमीन (b) क्लोरीन
 (c) सोडियम (d) कैल्सियम (b)
50. निम्नलिखित में समन्यूट्रॉनिक रामगृह है? [ITI 2008]
 (a) $6C^{12}$, $7N^{14}$, $8O^{16}$
 (b) $6C^{12}$, $7N^{14}$, $8O^{18}$
 (c) $6C^{12}$, $7N^{15}$, $8O^{16}$
 (d) $6C^{14}$, $7N^{15}$, $8O^{16}$ (d)
51. किसी प्रथम कोटि अभिक्रिया की अद्वां आयु 6 मिनट है तो अभिक्रिया का वेग स्थिरांक होगा? [Raj. Hind Gr. Teacher Science 2010]
 (a) 0.2233 मिनट-1
 (b) 0.0286 मिनट-1
 (c) 0.1155 मिनट-1
 (d) 0.056 मिनट-1 (c)
52. $^{17}Cl_{35}$ तथा $^{17}Cl_{37}$ क्या है? [Constable 2010]
 (a) समावयी (b) समस्थानिक
 (c) समाकृतिक (d) समभारिक (b)
53. निम्नलिखित में से किस रेडियोधर्मी तत्व की किरणों का कैंसर के उपचार में प्रयोग किया जाता है? [Constable 2009]
 (a) रेडियम (b) स्ट्रोनियम
 (c) वेरियम (d) कोबाल्ट (b)
54. निम्नलिखित में से कौन सा रेडियोएक्टिव समस्थानिक पुराने पदार्थों की आयु ज्ञात करने के लिए उपयोग किया जाता है? [PSI Exam. 2007]
 (a) हाइड्रोजन-2 (b) कार्बन-14
 (c) नाइट्रोजन-15 (d) ऑक्सीजन-18 (b)
55. रेडियो सक्रियता की इकाई है— [Raj. B.Ed 2007]
 (a) क्यूरी (b) वैक्वरेल
 (c) रदरफोर्ड (d) इनमें से सभी (d)
56. एक a-कण का उत्तरज्ञन से परमाणु क्रमांक और परमाणु द्रव्यमान में क्या परिवर्तन होता है? [Constable 2007]
 (a) परमाणु क्रमांक में 1 की वृद्धि व परमाणु द्रव्यमान अपरिवर्तित
 (b) परमाणु क्रमांक में 1 की कमी व परमाणु द्रव्यमान अपरिवर्तित
 (c) परमाणु क्रमांक में 2 की कमी व परमाणु द्रव्यमान में 4 की वृद्धि
 (d) परमाणु क्रमांक में 2 तथा परमाणु द्रव्यमान में 4 की कमी (d)
57. पृथ्वी की आयु का आकलन किया जाता है? [LIC A.D.O., 2006]
 (a) पूरेनियम लेटिंग से
 (b) कार्बन लेटिंग से

- (c) परमाणु घड़ी से
(d) जैविक घड़ी से (a)
58. अल्फा और बीटा किरणों की खोज किसने की? Raj. B.Ed 2009
(a) डाल्टन (b) रॉन्टजन
(c) रदरफोर्ड (d) बिलाइर्ड (c)
59. एक रेडियोधर्मी तत्व जिसके भारत में बढ़े थेंडर पाए जाते हैं? RPSI 2002
(a) प्लूटोनियम (b) रेडियम
(c) थोरियम (d) यूरेनियम (c)
60. B-किरणें वनी होती हैं? Constable 2001
(a) धन आवेशित कणों से
(b) ऋण आवेशित कणों से
(c) उदासीन कणों से
(d) इनमें से किसी से नहीं (b)

61. नाभिक रो निकलने वाले विकिरणों में विस्तरीय पेचन धमता सर्वाधिक होती है? ITI 2003
(a) अल्फा किरणों की
(b) बीटा किरणों की
(c) गामा किरणों की
(d) इनमें से कोई नहीं (c)
62. निम्न में से कौन-सा रेडियोधर्मी तत्व हृदय पेशामेकर बनाने में उपयोग अता है? (Industry Inspector Exam 24.06.2018)
(a) रेडियम (b) यूरेनियम
(c) ड्यूट्रियम (d) प्लूटोनियम (d)
63. प्राचीन यत्नों की आयु ज्ञात करने के लिए प्रयुक्त रेडियोधर्मी तत्व है? (P.S.I. Exam, 2002)
(a) रेडियम (b) थोरियम
(c) यूरेनियम—235 (d) कार्बन—14 (d)
64. पृथ्वी की आयु का निर्धारण किया जा सकता है— [HSSC PATWAR-2016]
(a) भूवैज्ञानिक समय—मापक्रम द्वारा
(b) रेडियो—मैट्रिक काल निर्धारण द्वारा
(c) गुरुत्वायी पद्धति द्वारा
(d) जीवाश्मन पद्धति द्वारा (b)
65. कार्बन—डैटिंग में कौन-सा सिद्धांत प्रयुक्त होता है? [HSSC Clerk 2016]
(a) ऊर्जा—संरक्षण (b) संहति—संरक्षण
(c) संवेग—संरक्षण (d) रेडियो सक्रियता (d)
66. रेडियोधर्मिता की खोज किसने की? Bihar Police Constable (18.9.2016)
(a) हेनरी बैकफुरल
(b) सत्येन्द्रनाथ बोस
(c) जोन्स जैकब बर्जलियस
(d) अल्बर्ट आइन्स्टाइन (a)

TET की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. चुम्बकीय क्वान्टम संख्या निर्धारित करती है: [UPTET, Dec-2016]
(a) कक्षकों की आकृति
(b) कक्षकों का अभिविन्यास
(c) एक कक्षक की सम्पूर्ण ऊर्जा
(d) एक इलेक्ट्रॉन का चक्रण (c)
2. 52g He में मोलों की संख्या है— RPSC 1st Grade 03 January 2020
(a) 1 (b) 13
(c) 26 (d) 52 (b)
3. इनमें से किसने X-किरणों का आविष्कार किया? [UPTET, Nov-2018]
(a) रदरफोर्ड (b) रॉन्जन
(c) मैक्सवेल (d) टॉरसेली (b)
4. निम्नलिखित में से किसमें परमाणुओं की संख्या अधिकतम है? [UPTET, Oct-2017]
(a) N_2 के 16g (b) CO_2 के 16 g
(c) CH_4 के 16g (d) O_2 के 16g (a)
5. रदरफोर्ड के ऐल्फा (α) कण प्रकीर्णन प्रयोग के परिणामस्वरूप खोज की गयी: [UPTET, Oct-2017]
(a) प्रोटॉन की
(b) परमाणु में नाभिक की
(c) इलेक्ट्रॉन की
(d) परमाण्वीय द्रव्यमान की (b)
6. 128 ग्राम SO_3 में मोल की संख्या होगी : [UPTET, Dec-2016]
(a) 1 मोल (b) 2 मोल
(c) 3 मोल (d) 4 मोल (b)
7. निम्न में से कौन-सा समुच्चय समान अणुओं की संख्या रखता है? [JHTET, Feb-2014]
(I) 1 ग्राम O_2 , 2 ग्राम SO_2
(II) 1 ग्राम CO_2 , 1 ग्राम N_2O
(III) 1 ग्राम CO , 1 ग्राम N_2
(IV) 1 ग्राम O_2 , 1 ग्राम O_3
(a) I, II एवं III (b) I एवं II
(c) III एवं IV (d) ये सभी (a)
9. एक कूलॉम आवेश में इलेक्ट्रॉनों की संख्या होगी : [UTET, Nov. 2013]
(a) 6.25×10^{18} (b) 6.0×10^{18}
(c) 5.0×10^{18} (d) 1 (a)
10. हाइड्रोजेन का कौन-सा समर्थनिक भारी जल है? [UPTET, June-2013]
(a) 1H (b) 2H
(c) 3H (d) $^1H^3H$ (b)
11. किसी परमाणु की नाभिक में उपस्थित कण है? RPSI 2002, Raj. Teacher 2009
(a) प्रोटॉन एवं इलेक्ट्रॉन
(b) न्यूट्रॉन एवं इलेक्ट्रॉन
(c) प्रोटॉन एवं न्यूट्रॉन
(d) प्रोटॉन, न्यूट्रॉन एवं इलेक्ट्रॉन (c)
12. किस वैज्ञानिक ने रेडियोधर्मी तत्व, रेडियम की खोज की? [UPTET, Nov-2018]
(a) आइजैक न्यूटन (b) अल्बर्ट आइन्स्टीन
(c) डेंजिमिन फ्रैक्सेलन (d) मैरी क्यूरी (d)
13. नाभिक के धनावेशित होने की खोज की थी? Raj. Hind Gr. Teacher 2009
(a) थॉमसन (b) रदरफोर्ड
(c) बोहर (d) जैम्स थैडविक (b)
14. छोटे से छोटे कण जो रासायनिक क्रिया में भाग लेता है वह है— (Headmaster Exam-02.09.2018)
(a) प्रोटॉन (b) न्यूट्रॉन
(c) अणु (d) परमाणु (d)
15. निम्नलिखित में से कौन-सा विषमांगी मिश्रण है? [CTET Nov. 2012]
(a) स्टेनलेस स्टील
(b) आयोडीन युक्त नमक
(c) गुब्बारे में भरी वायु
(d) ब्रास (पीतल) (b)
16. निम्नलिखित में से कौन-सा एक विषमांगी मिश्रण नहीं है? [UPTET, Oct-2017]
(a) हवा (b) दूध (c) धुओं (d) जेली (a)
17. निम्नलिखित में से कौन-सा योगिक है? [UPTET, June-2013]
(a) पेट्रोलियम (b) मिट्टी का तेल
(c) दूध (d) ग्लूकोज (d)

RAILWAY की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. किसी परमाणु के कक्ष में समायोजित किये जा सकने वाले इलेक्ट्रॉनों की अधिकतम संख्या को किस सूब द्वारा दर्शाया जाता है? RRB ALP & Tec. (3)-08-18 Shift-I
(a) $2n$ (b) $2n^2$
(c) $2n^3$ (d) $2n^4$ (d)
2. में बाह्यतम कक्षा पूरी तरह से भरी होती है। RRB Group-D 07-12-2018 (Shift-III)
(a) जीनॉन (b) रेडियम
(c) पलोरीन (d) स्कैडियम (a)
3. निम्नलिखित में से छोनसा परमाणु के बारे में सही नहीं है? RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-II)
(a) दो तत्वों के परमाणु समान होते हैं।
(b) ये $10^{-10} m$ क्रम के प्रसरण में होते हैं।
(c) परमाणु आकार में बहुत छोटे होते हैं।
(d) एक तत्व के परमाणु सभी अवस्थाओं में समान होते हैं। (a)
4. एक इलेक्ट्रॉन में ज्ञातक आपेक्षा होता है। RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-II)
RRB Group-D 01-12-2018 (Shift-II)

रसायन विज्ञान

- (a) 1.6×10^{-18} C (b) 1.6×10^{16} C
 (c) 1.6×10^{-19} C (d) 1.6×10^{-19} C (d)
5. अधातुओं में आमतौर पर सबसे बाहरी कक्षा (shell) में _____ इलेक्ट्रॉन होते हैं।
RRB ALP & Tec. (29-08-18 Shift-I)
 (a) 1, 2 या 3 (b) 5, 6, 7 या 8
 (c) 8, 9 या 10 (d) 10 से 18 (b)
6. इलेक्ट्रॉन की खोज किसने की थी?
RRB NTPC 17-01-2017(Shift-I) Stage 1st
RRB JE 27-06-2019(Shift-I)
 (a) गोल्डस्टीन
 (b) जे. जे. थॉमसन
 (c) अलबर्ट आइंस्टीन
 (d) अर्नेस्ट रदरफोर्ड (b)
7. परमाणु का नाभिक मॉडल पहली बार किसके द्वारा ढाँचा जाया था?
RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-III)
 (a) अर्नेस्ट रदरफोर्ड (b) दिमित्री मेंडलीफ
 (c) नील्स बोर (d) लुई पाश्चर (a)
8. परमाणु क्रमांक 17 वाला एक तत्व नीचे दिए गए किस परमाणु क्रमांक के तत्व के समान विशेषताएँ रखेगा—
RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-III)
 (a) 33 (b) 34
 (c) 18 (d) 35 (d)
9. प्रोटॉन में धनात्मक आवेश होता है।
RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-III)
 (a) 1.6×10^{-18} C (b) 1.6×10^{-18} C
 (c) 1.6×10^{-19} C (d) 1.6×10^{-19} C (d)
10. परमाणु के नाभिक में होते हैं।
RRB JE 29-05-2019 (Shift-I)
RRB JE. 2014 (14-12-2014 Red Paper)
 (a) न्यूट्रॉन (b) इलेक्ट्रॉन
 (c) प्रोटॉन (d) प्रोटॉन और न्यूट्रॉन (d)
11. तत्व में बाहरी सेल में 8 इलेक्ट्रॉनों के साथ तीन कक्षाएँ होती हैं।
RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-I)
RRB ALP & Tec.(21-08-18 Shift-III)
 (a) Kr (b) Ne
 (c) Xe (d) Ar (d)
12. जिन उप परमाणु कणों में सामान्य उप परमाणु कणों से विपरीत गुण होते हैं उन्हें किस नाम से जाना जाता है?
RRB NTPC 31-03-2016 (Shift-III) Stage 1st
 (a) पॉजिट्रॉन (b) प्रतिकण
 (c) फोटोन (d) न्यूट्रिनों (b)
13. रदरफोर्ड प्रयोग में, अल्का कणों को एक पतली पर डाला गया था।
RRB JE 31-05-2019 (Shift-III)
RRB Group-D 28-11-2018 (Shift-I)
 (a) चाँदी की पनी
 (b) एल्यूमीनियम की पनी
 (c) चाँदी की प्लेट
 (d) सोने की पनी (d)
14. रदरफोर्ड परमाणु मॉडल का वर्णन नहीं करता है।
RRB JE 26-05-2019 (Shift-III)

Khan Sir App by twoRoot2

Since 1949
आर.बी.डी.
ये नाम ही विजयम है।

- (a) नाभिक की उपस्थिति
 (b) परमाणु के आवेश
 (c) परमाणु के स्थायित्व
 (d) इलेक्ट्रॉन की उपस्थिति (c)
15. एक इलेक्ट्रॉन क्या है?
RRB NTPC 04-04-2016 (Shift-I) Stage 1st
 (a) नेट आवेश के साथ एक उप-परमाणविक कण जो उदासीन है।
 (b) नेट आवेश के साथ एक उप-परमाणविक कण जो धनात्मक है।
 (c) नेट आवेश के साथ एक उप-परमाणविक कण जो ऋणात्मक है।
 (d) नेट आवेश के साथ एक उप-परमाणविक कण जो शून्य है। (c)
16. न्यूट्रॉन के अलावा सभी परमाणुओं के नाभिक में मौजूद होती है।
RRB JE 23-05-2019 (Shift-IV)
RRB Group-D 10-10-2018 (Shift-III)
 (a) कार्बन (b) नाइट्रोजेन
 (c) हाइड्रोजन (d) ऑक्सीजन (c)
17. रदरफोर्ड के अल्का कणों के प्रकीर्णन प्रयोग के परिणामस्वरूप किसकी खोज हुई? **RRB JE 27.05.2019 (Shift-III)**
 (a) न्यूट्रॉन (b) प्रोटॉन
 (c) परमाणु में नाभिक (d) इलेक्ट्रॉन (c)
18. कौन सा परमाणु का उप परमाणु कण नहीं है।
RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-II)
 (a) जीनॉन (b) न्यूट्रॉन
 (c) प्रोटॉन (d) इलेक्ट्रॉन (a)
19. निम्निलिखित में से किन कणों में सकारात्मक आवेश होता है?
RRB NTPC 29-03-2016 (Shift-II) Stage 1st
 (a) न्यूट्रॉन (b) प्रोटॉन
 (c) इलेक्ट्रॉन (d) क्रिप्टॉन (b)
20. शब्द 'परमाणु' को किसने खोजा?
RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-I)
 (a) डॉल्टन (b) कणाद
 (c) लेवाजियर (d) डेमोक्रिटस (d)
21. बोर के एटम के मॉडल की अभिधारणा के अनुसार क्या होता है जब एक इलेक्ट्रॉन ऊर्जा के फोटोन को अवशोषित करता है?
RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-III)
 (a) यह एक ही कक्षा में रहता है लेकिन तेजी से दोलन करता है।
 (b) यह प्रकाश ऊर्जा उत्सर्जित करता है।
 (c) यह भीतरी कक्षा में जाता है।
 (d) यह अगले बाहरी कक्षा में जाता है। (d)
22. सबसे बाहरी ऑर्बिट में में इलेक्ट्रॉन की संख्या एक समान होती है।
RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)
 (a) O, F (b) As, Bi
 (c) H, He (d) Ar, K (b)
23. कैमोड किरण प्रयोग पहली बार किसके द्वारा किया गया था?
RRB JE 29-05-2019 (Shift-III)
 (a) अर्नेस्ट रदरफोर्ड (b) जॉन डाल्टन
 (c) जे.जे. थॉमसन (d) गोल्डस्टीन (c)
24. इलेक्ट्रॉन के समतुल्य प्रतिद्रव्य कणों को कहा जाता है।
RRB NTPC 12-04-2016 (Shift-I) Stage 1st
 (a) न्यूट्रॉन
 (b) प्रोटॉन
 (c) एंटी इलेक्ट्रॉन
 (d) पॉजिट्रॉन (d)
25. यदि तत्व A₁ और B₁ का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 1s², 2s², 3s¹, और 1s², 2s², 2p⁶, 3p⁴ है, तो इन तत्वों के संयोजन द्वारा निर्मित यौगिक का सूत्र क्या होगा?
RRB NTPC Stage 1st 28-04-2016 (Shift-III)
 (a) AB₃ (सोडियम)
 (b) AB₂ (सल्फर)
 (c) A₂B (सोडियम सल्फाइड)
 (d) AB (c)
26. विद्युतीय तटस्थ और कमज़ोर सूक्ष्माणु पर परस्पर प्रभाव है।
RRB NTPC 18-01-2017 (Shift-I) Stage 1st
 (a) न्यूट्रिनों (b) पॉजिट्रॉन
 (c) इलेक्ट्रॉन (d) प्रोटोन (a)
27. उन तीन तत्वों को नाभित 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, पौटेशियम
 (c) हीलियम, नियॉन, और आर्गन
 (d) मैग्नीशियम, हीलियम और नियॉन (b)
28. नीचे दिए गए तत्वों में से आकार में सबसे छोटा है।
RRB Group-D 23-09-2018 (Shift-I)
 (a) Na⁺ (b) Mg²⁺
 (c) Al³⁺ (d) ये सभी विकल्प (c)
29. किस तत्व में इसके बाह्यतम कोष में दो इलेक्ट्रॉन होते हैं?
RRB Group-D 07-12-2018 (Shift-I)
 (a) पॉटेशियम (b) लीथियम
 (c) कैल्शियम (d) सोडियम (c)
30. एक तत्व की परमाणु संख्या 13 है तो इस तत्व में कितने शैल होते हैं?
RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-III)
 (a) 3 (b) 1
 (c) 4 (d) 2 (a)
31. हीलियम को छोड़कर सभी नोबल गैसों में सबसे बाहरी कोष में कितने इलेक्ट्रॉन हैं?
RRB ALP & Tec. (10-08-18 Shift-I)
 (a) 10 (b) 6
 (c) 4 (d) 8 (d)
32. यदि क्रिप्टॉन की परमाणु संख्या 36 है, तो उसका इलेक्ट्रॉनिक विन्यास होगा:
RRB ALP & Tec. (09-08-18 Shift-II)
 (a) 2, 18, 16 (b) 2, 8, 18, 8
 (c) 2, 18, 8, 8 (d) 2, 8, 20, 6 (b)
33. एक ऑक्सीजन परमाणु में कितने संयोजी इलेक्ट्रॉन होते हैं?
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)
 (a) 2 (b) 6
 (c) 8 (d) 16 (a)

34. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 2 है। तत्व का नाम? RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-I)
(a) पोटेशियम (b) सोडियम
(c) मैग्नीशियम (d) रेडॉन
35. तीसरी कक्षा कोशैल के रूप में निरूपित किया जाता है। RRB JE 26-06-2019 (Shift-I)
(a) L (b) K
(c) N (d) M
36. एक कोष में मौजूद इलेक्ट्रॉनों की अधिकतम संख्या किस सूत्र द्वारा ज्ञात की जाती है? RRB JE 02-06-2019 (Shift-IV)
RRB ALP & Tec. (21-08-18 Shift-I)
(a) $2n$ (b) $2n+1$
(c) $2n^2$ (d) n
37. समान रासायनिक गुण वाले दो तत्वों के लिए निम्नलिखित में से कौन सा विकल्प सही है? RRB Group-D 05-12-2018 (Shift-I)
(a) तत्वों में संयोजी इलेक्ट्रॉनों की संख्या समान होगी।
(b) तत्वों में संयोजी इलेक्ट्रॉनों की संख्या भिन्न होगी।
(c) तत्वों के परमाणु द्रव्यमान भिन्न होंगे।
(d) तत्वों के परमाणु द्रव्यमान समान होंगे।
38. के बाह्यतम कोष में 1 से 3 इलेक्ट्रॉन होते हैं। RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-II)
(a) अधातु (b) धातु
(c) हैलोजन (d) उपधातु
39. सर्वाधिक स्थिर या अक्रिय परमाणुओं के बाह्य कोष में इलेक्ट्रॉनों की संख्या कितनी होती है? RRB JE 26-06-2019 (Shift-I)
RRB JE 27-05-2019 (Shift-IV)
(a) 4 (b) 1
(c) 6 (d) 8
40. किसी परमाणु के K कोष में समायोजित किए जा सकने वाले अधिकतम इलेक्ट्रॉनों की संख्या कितनी होती है? RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-II)
(a) 8 (b) 18
(c) 2 (d) 6
41. 'N' कोष में समायोजित किए जा सकने वाले इलेक्ट्रॉनों की संख्या है: RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-II)
RRB JE 28-06-2019 (Shift-IV)
(a) 18 (b) 32
(c) 2 (d) 8
42. यदि एक तत्व का परमाणु क्रमांक 8 है, तो इसका इलेक्ट्रॉनिक विन्यास होगा? RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-I)
(a) 2, 6 (b) 2, 4, 2
(c) 4, 4 (d) 4, 2, 2
43. पहले आवर्त में दोनों तत्वों के में संयोजी इलेक्ट्रॉन होते हैं। RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-II)
(a) K कोष (b) M कोष
(c) N कोष (d) L कोष
44. जिस परमाणु की बाह्य कक्षा में इलेक्ट्रॉनों की संख्या पूर्ण होती है, उसकी संयोजकता होती है। RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-III)
(a) एक (b) सात
(c) आठ (d) शून्य
45. बाह्यतम कोष में उपस्थित इलेक्ट्रॉन्स की संख्या को कहा जाता है। RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-III)
(a) संयोजक परमाणु (b) संयोजक इलेक्ट्रॉन
(c) संयोजक प्रोटॉन (d) संयोजक क्रमांक (b)
46. M कक्ष (Shell) में समायोजित किए जा सकने वाले इलेक्ट्रॉनों की अधिकतम संख्या कितनी होती है: RRB ALP & Tec. (20-08-18 Shift-III)
RRB ALP & Tec. (09-08-18 Shift-III)
RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-III)
RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-I)
RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-II)
RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-III)
(a) 18 (b) 8
(c) 2 (d) 32
47. किसी तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 5 है। उस तत्व का नाम क्या है? RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-I)
(a) फास्फोरस (b) सल्फर
(c) फ्लोरीन (d) मैग्नीशियम (a)
48. निम्नलिखित में से कौन सा किसी धातु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास नहीं है? RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-III)
(a) 2, 8, 3 (b) 2, 1
(c) 2, 8, 1 (d) 2, 6
49. L कक्ष में रखे जा सकने वाले इलेक्ट्रॉनों की संख्या कितनी होती है? RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-III)
(a) 8 (b) 2
(c) 32 (d) 18
50. ऊर्जा के चतुर्थ स्तर में समायोजित किए जा सकने वाले इलेक्ट्रॉनों की अधिकतम संख्या है। RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-II)
(a) 2 (b) 32
(c) 18 (d) 8
51. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास, $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$ है। आवर्त सारणी में उस तत्व के ठीक नीचे तत्व की परमाणु संख्या क्या होगी? RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-II)
(a) 39 (b) 33
(c) 34 (d) 31
52. किसी तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 5 है, तो इसकी प्रोटॉनों की संख्या ज्ञात कीजिए? RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-II)
(a) 8 (b) 15
(c) 2 (d) 5
53. एक तत्व के नामिक में 15 प्रोटॉन और 22 न्यूट्रॉन हैं इसकी द्रव्यमान संख्या क्या है? RRB ALP & Tec. (31-08-18 Shift-II)
(a) 7 (b) 15
(c) 22 (d) 37
54. तत्व जिनकी द्रव्यमान संख्या एक समान है परन्तु मिन परमाणु संख्या है, कहलाते हैं RRB J.E. 2014 (14-12-2018 Red Paper)
(a) आइसोटोप (b) आइसोबार
(c) आइसोटोन (d) हैलोजोन्स (b)
55. इनमें से कौन सा धातु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है? RRB Group-D 10-10-18 (Shift-I)
(a) 2, 8, 3 (b) 2, 8, 6
(c) 2, 8, 4 (d) 2, 8, 5
56. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 8, 1 है। तत्व का नाम है— RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-III)
(a) मैग्नीशियम (b) पोटेशियम
(c) रेडॉन (d) सोडियम (b)
57. एक तत्व के समस्थानिक की द्रव्यमान संख्या 298 है। यदि इसके नामिक में 188 न्यूट्रॉन हैं, तो इसकी परमाणु संख्या क्या है? RRB ALP & Tec. (29-08-18 Shift-III)
(a) 188.0 (b) 488.0
(c) 298.0 (d) 110.0
58. परमाणु क्रमांक को किस अक्षर द्वारा निरूपित किया जाता है? RRB JE 31-05-2019 (Shift-I)
(a) N (b) A
(c) Z (d) X
59. एल्यूमिनियम परमाणु में इलेक्ट्रॉनों का सही वितरण कौन-सा है? RRB JE 25-05-2019 (Shift-III)
(a) 2, 8, 2 (b) 2, 8, 3
(c) 8, 2, 3 (d) 2, 3, 8
60. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 4 है। तत्व का नाम है— RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-III)
(a) पोटेशियम (b) सिलिकॉन
(c) मैग्नीशियम (d) सोडियम (b)
61. किसी परमाणु के नामिक में मौजूद प्रोटॉन और न्यूट्रॉन की कुल संख्या को के रूप में जाना जाता है। RRB JE 23-05-2019 (Shift-I)
(a) एवोगाड्रो संख्या (b) द्रव्यमान संख्या
(c) परमाणु क्रमांक (d) गॉस संख्या (b)
62. नाइट्रोजन के परमाणु में उपस्थित न्यूट्रॉनों की संख्या है— RRB ALP & Tec. (13-08-18 Shift-II)
(a) 5 (b) 14
(c) 7 (d) 11
63. इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 6 वाले तत्व की पहचान करें— RRB Group-D 10-10-2018 (Shift-III)
(a) नाइट्रोजन (b) ऑक्सीजन
(c) फ्लोरीन (d) ब्रोमीन
64. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 7 है, तो इसकी संयोजकता क्या होगी? RRB Group-D 04-10-2018 (Shift-II)
(a) 2 (b) 1
(c) 7 (d) 8

65. एक तत्व का परमाणु भार W और परमाणु संख्या N है। इस परमाणु के केंद्र में प्रोटॉन की संख्या कितनी होगी?
RRB ALP&Tec. (20-08-18 Shift-I)
 (a) N (b) W
 (c) W-N (d) W+N (a)
66. एक परमाणु में न्यूट्रोनों की संख्या किसके बराबर होती है?
RRB ALP & Tec. (09-08-18 Shift-I)
RRB JE. 24-05-2019 (Shift-I)
 (a) द्रव्यमान संख्या
 (b) द्रव्यमान संख्या-परमाणुओं की संख्या
 (c) परमाणु संख्या
 (d) इलेक्ट्रॉनों की संख्या (b)
67. हाइजेनबर्ग के अनिश्चितता के सिद्धान्त में, संवेग की अनिश्चितता और एक कण की स्थिति को—
RRB JE. (14-12-2014, Green Paper)
 (a) खोज प्रकाश के छोटे तरंग-दैर्घ्य का उपयोग कर घटाया जा सकता है।
 (b) खोज प्रकाश के बड़े तरंग-दैर्घ्य का उपयोग कर घटाया जा सकता है।
 (c) सैकेट्रॉन द्वारा त्वरित उच्च ऊर्जा जॉच कणों का उपयोग कर घटाया जा सकता है।
 (d) घटाया नहीं जा सकता क्योंकि वह मौलिक रूप अन्तरिक्ष हैं। (d)
68. निम्नलिखित में से किस तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 3 है?
RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-I)
RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-III)
 (a) मैग्नेशियम (b) एल्युमिनियम
 (c) आर्गन (d) सोडियम (b)
69. एक तत्व के आइसोटोप की द्रव्यमान संख्या 298 है। यदि इसके नाभिक में 196 न्यूट्रोन हैं तो इसकी परमाणु संख्या है?
RRB ALP & Tec. (30-08-18 Shift-III)
 (a) 494.0 (b) 102.0
 (c) 298.0 (d) 196.0 (b)
70. किसी तत्व का परमाणु क्रमांक, नाभिक में मौजूद..... की संख्या के बराबर होता है।
RRB JE 24-05-2019 (Shift-IV)
RRB NTPC 16-04-2016 (Shift-II)
 Stage 1st
 (a) इलेक्ट्रॉनों और प्रोटॉनों
 (b) न्यूट्रोनों
 (c) इलेक्ट्रॉनों
 (d) प्रोटॉनों (d)
71. एक तत्व के नाभिक में 10 प्रोटॉन और 17 न्यूट्रोन उपस्थित है। उसकी द्रव्यमान संख्या क्या होगी?
RRB Group-D 01-20-2018 (Shift-III)
 (a) 10 (b) 27
 (c) 7 (d) 17 (b)
72. कार्बन परमाणु के बारे में 6C12 से क्या निष्कर्ष निकला जा सकता है?
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-III)
 (a) इसमें 12 न्यूट्रोन और 6 इलेक्ट्रॉन हैं
 (b) इसमें 12 प्रोटॉन और 6 न्यूट्रोन हैं
 (c) इसमें 6 प्रोटॉन और 12 न्यूट्रोन हैं
 (d) इसमें 6 न्यूट्रोन और 6 प्रोटॉन हैं (d)
73. हाइड्रोजन अणु का नाभिक किससे बना होता है?
RRB NTPC 04-04-2016 (Shift-II)
 Stage 1st
 (a) केवल 1 प्रोटॉन
 (b) प्रोटॉन, न्यूट्रोन और इलेक्ट्रॉन
 (c) 2 इलेक्ट्रॉन और 1 प्रोटॉन
 (d) इसमें कुछ भी नहीं होता है (a)
74. निम्नलिखित तत्वों में से किसका परमाणु द्रव्यमान सबसे कम है?
RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-II)
 (a) नाइट्रोजन (b) हाइड्रोजन
 (c) लीथियम (d) हीलियम (b)
75. पोटैशियम की परमाणु संख्या 19 है और इसकी द्रव्यमान संख्या 39 है। इसके परमाणु में न्यूट्रोनों की संख्या होगी।
RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-II)
 (a) 20 (b) 39
 (c) 19 (d) 58 (a)
76. एक परमाणु की परमाणु संख्या क्या होती है जिसमें 10 प्रोटॉन और 11 न्यूट्रोन होते हैं?
RRB NTPC 10-04-2016 (Shift-III)
 Stage 1st
 (a) 1 (b) 10
 (c) 11 (d) 21 (b)
77. निम्नलिखित में से किसे एक तत्व के भार की तुलना में एक मूल विशेषता माना जाता है?
RRB Group-D 07-12-2018 (Shift-III)
 (a) परमाणु द्रव्यमान (b) परमाणु त्रिज्या
 (c) एकोगांत्र संख्या (d) परमाणु क्रमांक (d)
78. किसी तत्व के परमाणु में उपस्थित इलेक्ट्रॉनों की संख्या इसके के बराबर होती है।
RRB ALP & Tec. (10-08-18 Shift-III)
 (a) परमाणु क्रमांक (b) इलेक्ट्रॉन बंधुता
 (c) परमाणु भार (d) समतुल्य भार (a)
79. एक तत्व की परमाणु संख्या किसके बराबर होती है?
RRB J.E. (14-12-2014, Yellow Paper)
RRB JE (14-12-2014, Green Paper)
RRB NTPC 05-04-2016 (Shift-II) Stage 1st
 (a) इलेक्ट्रॉन और न्यूट्रोन की संख्या
 (b) न्यूट्रोन और प्रोटॉन की संख्या
 (c) न्यूट्रोन की संख्या
 (d) प्रोटॉन की संख्या (d)
80. 'F₁' में न्यूट्रोनों, प्रोटॉनों और इलेक्ट्रॉनों की संख्या लिखें।
RRB Group-D 03-12-2018 (Shift-III)
 (a) 10 प्रोटॉन, 10 इलेक्ट्रॉन, 9 न्यूट्रोन
 (b) 9 प्रोटॉन, 9 इलेक्ट्रॉन, 9 न्यूट्रोन
 (c) 9 प्रोटॉन, 9 इलेक्ट्रॉन, 10 न्यूट्रोन
 (d) 10 प्रोटॉन, 10 इलेक्ट्रॉन, 10 न्यूट्रोन (c)
81. एक तत्व के समस्थानिकों के अणु के द्रव्यमान में अंतर का कारण क्या है?
RRB NTPC 12-04-2016 (Shift-I) Stage 1st
- (a) उनके नाभिक में प्रोटॉन की अलग-अलग संख्या
 (b) उनके नाभिक में न्यूट्रोन की अलग-अलग संख्या
 (c) उनके नाभिक में इलेक्ट्रॉनों की अलग-अलग संख्या
 (d) संयोजक इलेक्ट्रॉनों की अलग-अलग संख्या (b)
82. हाइड्रोजन के समस्थानिक, ड्यूटेरियम में होते हैं।
RRB JE. 25-05-2019 (Shift-I)
 (a) शून्य न्यूट्रोन और एक प्रोटॉन
 (b) एक प्रोटॉन और एक न्यूट्रोन
 (c) एक इलेक्ट्रॉन और दो न्यूट्रोन
 (d) एक न्यूट्रोन और दो प्रोटॉन (b)
83. बॉयल के नियम के अनुसार :
RRB JE. 2014 (14-12-2014 Red Paper)
 (a) नियम आयतन पर, किसी गैस का दाव, तापमान के अनुक्रमानुपाती होता है। अर्थात् P ∝ T
 (b) नियम तापमान पर, दिये गये किसी गैस के द्रव्यमान के दाव तथा आयतन का गुणनफल स्थिर रहता है अर्थात् PV = स्थिरांक।
 (c) नियम दाव पर किसी गैस का आयतन, तापमान के अनुक्रमानुपाती होता है अर्थात् V ∝ T
 (d) नियम तापमान पर, किसी गैस का दाव आयतन के अनुक्रमानुपाती होता है अर्थात् P ∝ V (b)
84. समान द्रव्यमान संख्या लेकिन विभिन्न परमाणु क्रमांक वाले परमाणुओं को के रूप में जाना जाता है।
RRB JE. 02-06-2019 (Shift-I)
 (a) आइसोटोप (b) आइसोटोन
 (c) न्यूकिलिओन (d) आइसोबार (d)
85. निम्नलिखित में से कौन सा, किसी तत्व के समस्थानिकों का गुण है?
RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-III)
 A. उनके परमाणु द्रव्यमान समान होते हैं।
 B. उनके परमाणु क्रमांक समान होते हैं।
 C. ये भिन्न भौतिक गुण प्रदर्शित करते हैं।
 D. ये समान रसायनिक गुण प्रदर्शित करते हैं।
 (a) B और C (b) B, C और D
 (c) B और D (d) A, C और D (b)
86. जब आप एक परमाणु के न्यूट्रोनों की संख्या को बदल देते हैं, तो इसका बदल जाता है।
RRB NTPC 03-04-2016 (Shift-III) Stage 1st
 (a) समस्थानिक (b) आयन
 (c) आवेश (d) तत्व संख्या (a)
87. निम्न में से कौन विसरित नहीं होगा?
RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-III)
 (a) अगरबत्ती का धुआँ
 (b) इत्र की वाष्प (c) धुआँ (d) मेथी पाउडर (d)
88. अभिलाषणिक गैस सभीकरण PV = nRT किस गैस के लिए सही प्रकार से लागू होता है।
RRB SSE (21-12-2014, Set-07, Yellow Paper)

- (a) एक परमाणविक गैस
(b) द्विपरमाणविक गैस
(c) आदर्श गैस
(d) वास्तविक गैस (c)
89. आइसोटोप या समस्थानिक क्या हैं?
RRB Group-D 13-12-2018 (Shift-II)
RB SSE (21-12-2014, Set-09, Yellow Paper)
(a) एक तत्व के परमाणु जो समान परमाणु क्रमांक और द्रव्यमान संख्या रखते हैं और इसीलिए उनके भौतिक गुण समान होते हैं।
(b) एक तत्व के विभिन्न रूप जिनमें एक ही परमाणु संख्या और द्रव्यमान संख्या है लेकिन भौतिक गुण भिन्न है।
(c) एक तत्व के परमाणु जिनमें एक ही द्रव्यमान संख्या है। लेकिन परमाणु क्रमांक भिन्न है।
(d) एक तत्व के परमाणु जिनमें जिनमें समान प्रोटॉन संख्या है। लेकिन द्रव्यमान संख्या भिन्न है। (d)
90. 27°C तापमान पर स्थित एक आदर्श गैस को स्थिर दाब पर तब तक गर्म किया जाता है जब तक कि इस गैस का आयतन दोगुना ना हो जाए। गैस का अन्तिम तापमान क्या होगा?
RRB JE. 2014 (14-12-2014 Set-2, Red Paper)
RRB SSE (21-12-2014, Set-07, Yellow Paper)
(a) 54 °C (b) 327 °C
(c) 108 °C (d) 654 °C (b)
91. सममारिकों में की संख्या समान होती है।
RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-III)
(a) आयन (b) नाभिक
(c) इलेक्ट्रॉन (d) प्रोटॉन (b)
92. क्लोरीन गैस क्लोरीन के दो समस्थानिकों का मिश्रण है जिनका अनुपात 3 : 1 होता है। ये दोनों समस्थानिक निम्न में से कौन से हैं?
RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-I)
(a) ^{35}Cl और ^{37}Cl (b) ^{28}Cl और ^{34}Cl
(c) ^{35}Cl और ^{36}Cl (d) ^{36}Cl और ^{28}Cl (a)
93. जिस तापमान पर किसी गैस का आयतन शून्य हो जाता है उसको क्या कहते हैं?
RRB JE. (14-12-2014, Yellow Paper)
(a) निरपेक्ष स्केल तापमान
(b) परम शून्य तापमान
(c) परम तापमान
(d) इनमें से कोई नहीं (b)
94. प्राकृतिक क्लोरीन के दो समस्थानिक हैं, $^{35}\text{Cl}_{35}$ का 75% और $^{37}\text{Cl}_{37}$ का 25% क्लोरीन का औसत परमाणु द्रव्यमान क्या है?
RRB Group-D 07-12-2018 (Shift-III)
(a) 32.5 (b) 33.5
(c) 37.5 (d) 35.5 (d)

Khan Sir App by TwoRoot2

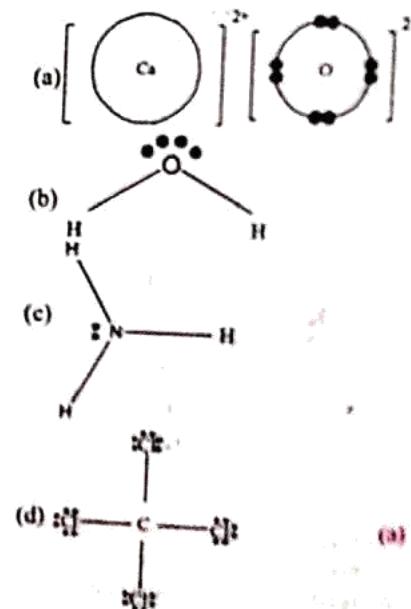
95. यह अवधारणा कि एक तत्व के सभी परमाणु समान होते हैं, को की खोज से गलत सिद्ध किया गया था।
RRB Group-D 27-11-2018 (Shift-I)
(a) अपरूपता (b) समस्थानिक
(c) रेडियोधार्मिता (d) सममारिक (b)
96. एक तत्व के समस्थानिक की द्रव्यमान संख्या 298 है। यदि उसके नाभिक में 189 न्यूट्रॉन हैं, तो उसकी परमाणु संख्या क्या होगी?
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)
(a) 109.0 (b) 298.0
(c) 189.0 (d) 487.0 (a)
97. निम्न में से कौन सा नियम गैस से संबंधित नहीं है?
RRB JE. 2014 (14-12-2014 Set-2, Red Paper)
(a) बॉयल का नियम
(b) जूल का नियम
(c) एवागाड्रो का नियम
(d) चार्ल्स का नियम (b)
98. इलेक्ट्रॉनों की समान संख्या वाले परमाणु/आणु/आयन होते हैं।
RRB NTPC Stage 1st 27-04-2016 (Shift-I)
(a) आइसोटोनस
(b) आइसोटोप
(c) आइसोइलेक्ट्रॉनिक
(d) बैलेंस आइसोइलेक्ट्रॉनिक (c)
99. की रासायनिक विशेषताएँ एक समान होती हैं, परंतु परमाणु द्रव्यमान भिन्न होता है।
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-III)
(a) सममारिक (b) समस्थानिक
(c) एकिटनाइड्स (d) समावयवी (b)
100. एक आइडियल गैस का 4 ग्राम, 54.6K एवं 2 एटमोस्फरिक दबाव पर 5.6m³ का परिणाम प्राप्त करता है। उसका आण्विक भार होगा?
RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-III)
(a) 32 (b) 16
(c) 64 (d) 4 (b)
101. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ के एक अणु में कितने परमाणु होते हैं?
RRB ALP & Tec (09-08-18 Shift-I)
(a) 14 (b) 15
(c) 13 (d) 12 (b)
102. मेरी क्यूरी ने किसकी खोज के लिए नोबेल पुरस्कार प्राप्त किया?
RRB SSE 21-12-2014
(a) युरेनियम (b) ल्यूटेनियम
(c) रीडियम (d) ओरम (c)
103. बैंजीन में σ और π आबंध की संख्या कितनी होती है?
RRB ALP & Tec (13-08-18 Shift-I)
(a) 12 और 3 (b) 3 और 3
(c) 6 और 3 (d) 9 और 3 (a)
104. निम्न में से त्रिसंयोजक (trivalent) तत्व कौन सा है?
RRB JE. (14-12-2014, Yellow Paper)
(a) बारन (b) इडियम
(c) एलुमिनियम (d) ये सभी (d)
105. परमाणु के नीताएँ न्यूट्रॉन द्वारा प्रोटॉन पर आरोपित बल कहलाता है?
RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-II & III)
(a) नाभिकीय बल
(b) विद्युत-स्थैतिक बल
(c) गुरुत्वाकर्षण बल
(d) ज्वारीय बल (a)
106. विसरण के बारे में निम्नलिखित में से क्या सही नहीं है?
RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-I)
(a) गैसों के विसरण की दर उनके आयतन पर निर्भर करती है।
(b) विसरण में कण उच्च सांदर्भ से निम्न सांदर्भ की ओर गति करते हैं।
(c) गैसों के विसरण की दर ठोस और द्रव की तुलना में अधिक होती है।
(d) विसरण केवल तभी संभव है जब पदार्थ के कण लगातार गतिमान अवस्था में हो। (a)
107. क्योंकि कार्बन चतुर्संयोजक होने के कारण और उसके सहसंयोजक बंध बनाने के कारण, कार्बन दर्शाता है।
RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-II)
(a) हाइड्रोकार्बन
(b) एकल सहसंयोजक बंध
(c) अपरूपता
(d) शृंखलाबंधन (d)
108. वह रासायनिक बंध कौन-सा है, जिसमें परमाणुओं के संयोजन से अणुओं का निर्माण होता है—
RRB SSE (21-12-2014, Set-08, Green Paper)
(a) नाभिकीय बल
(b) लघु रेंज बल
(c) विद्युत स्थैतिक बल
(d) गुरुत्वाकर्षण (c)
109. परमाणु बलों के सिद्धांत की खोज किसने की?
RRB Group-D 04-10-2018 (Shift-I)
(a) हिदेकी युकावा (b) एस. एन. बोस
(c) जे. सी. बोस (d) जे. जे. थॉमसन (a)
110. प्रायः धनावेशित तत्वों की संयोजकता होती है—
RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-I)
(a) 0, 1, 2 (b) 4, 3, 2
(c) 2, 1, 0 (d) 1, 2, 3 (d)
111. परमाणुओं से प्राप्त ऊर्जा को कहते हैं।
RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-I)
(a) नाभिकीय ऊर्जा (b) रासायनिक ऊर्जा
(c) ऊषा ऊर्जा (d) सौर ऊर्जा (a)
112. गैस की मात्रा व्युत्क्रमानुपाती होती है।
RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-II)
(a) दाब के (b) समय के
(c) घनत्व के (d) द्रव्यमान के (a)
113. निम्न में से कौन सा विकल्प संहसंयोजक यौगिक का गुण नहीं है?
RRB Group-D 10-10-2018 (Shift-I)
(a) निम्न गलताक और व्यथनाक
(b) उच्च गलताक और व्यथनाक

रसायन विज्ञान

- (c) ऊषा और विद्युत का दुर्बल चालक
(d) जल में अविलेय और कार्बनिक विलायकों
में विलेय (b)
114. रेडियोसक्रियता का आविष्कार किसने
किया था।
RRB NTPC 16-04-2016 (Shift-III)
Stage 1st
RRB NTPC Stage 1st 19-01-2017
(Shift-I)
(a) मैक्स प्लैंक
(b) जेम्स कलर्क मैक्सवेल
(c) हेनरी केकुरल
(d) हीनरिच हर्टज (c)
115. यह तत्व जिसके अणुओं में तीन संयुक्त
इलेक्ट्रॉन होते हैं, का एक उदाहरण है
RRB JE (14-12-2014, Green Paper)
(a) सिलिकॉन (b) ताँबा
(c) जर्मनियम (d) एल्युमिनियम (d)
116. कार्बन डाइऑक्साइड में कार्बन की
संयोजकता कितनी होती है?
RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-III)
(a) 3 (b) 4
(c) 2 (d) 1 (b)
117. रेडियम किस खनिज से प्राप्त होता
किया जाता है?
RRB NTPC 02-04-2016 (Shift-I)
Stage 1st
(a) रुटाइल (b) हीमेटाइट
(c) चूना पथर (d) पिंचब्लैंड (d)
118. डाल्टन का आशिक दाव का नियम
निम्नलिखित में से किस समीकरण
पर लांगू होता है?
RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-I)
(a) $\text{CO} + \text{H}_2$ (b) $\text{NO} + \text{O}_2$
(c) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2$ (d) $\text{HN}_3 + \text{HCl}$ (a)
119. निम्नलिखित में से कौन-सा एक
रेडियोएंटिट तत्व नहीं है?
RRB ALP & Tec (13-08-18 Shift-II)
(a) प्लूटोनियम (b) टाइटेनियम
(c) यूरेनियम (d) थोरियम (b)
120. बड़े परमाणुओं वाले तत्वों से बड़े बंध
होते हैं—
RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-II)
(a) बहुत कमजोर (b) कमजोर
(c) बहुत मजबूत (d) मजबूत (a)
121. कॉस्फारस के एक परमाणु में कितने
संयोजी इलेक्ट्रॉन होते हैं?
RRB ALP & Tec (21-08-18 Shift-I)
(a) 4 (b) 3
(c) 2 (d) 5 (d)
122. NH_3 में नाइट्रोजन की संयोजकता
कितनी है?
RRB JE 23-05-2019 (Shift-I)
RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-III)
(a) 4 (b) 2
(c) 1 (d) 3 (d)
123. पिंचब्लैंड किससे संबंधित है?
RRB NTPC 05-04-2016 (Shift-II) Stage 1st
(a) रेडियम (b) यूरेनियम
(c) थोरियम (d) प्लूटोनियम (b)

Khan Sir App by twoRoot2

124. किसी तत्व की संयोजक शक्ति (शमता)
क्या कहलाती है?
RRB Group-D 30-10-2018 (Shift-III)
(a) परमाणुकरा (b) अणुभारता
(c) सामान्यता (d) संयोजकता (d)
125. गैसों का कौन-सा गुण इन्हें सुवाद्य
बनाता है?
RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-I)
(a) विसरण (b) संपीड़यता
(c) आकार (d) आयतन (b)
126. एक रेडियोधर्मी धातु जो केंद्रित ऊर्जा
का एक प्रमुख स्रोत है और 1789 में
खोज की गई थी, जिसकी परमाणु
संख्या 92 है। वह है।
RRB Group-D 03-12-2018 (Shift-II)
(a) सोना (b) सिलिकॉन
(c) रेडोन (d) यूरेनियम (d)
127. एक तत्व A फॉर्मूला A_2O_3 के साथ
आँखसाइड बनाता है। तत्व A की
संयोजकता क्या है?
RRB ALP & Tec (31-08-18 Shift-I)
(a) 4 (b) 3
(c) 2 (d) 1 (a)
128. आयनिक यौगिकों में, आयन एक दूसरे
का आकर्षित करते हैं और मजबूत ...
द्वारा जुड़े होते हैं।
RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-II)
(a) विद्युतस्थैतिक बलों
(b) चुंबकीय बलों
(c) गुरुत्वाकर्षण बलों
(d) विद्युत बलों (a)
129. यदि एल्युमिनीयम की संयोजकता 3 और
ऑक्सीजन की 2 है, तो एल्युमिनीयम
आँखसाइड का रासायनिक सूत्र है—
RRB ALP & Tec (29-08-2018 Shift-I)
(a) $(\text{AlO})_{3-2}$ (b) AlO_2^-
(c) Al_2O_3 (d) Al_2O_5 (d)
130. मैग्नीशियम की परमाणु संख्या 12 है।
इसकी संयोजकता क्या होगी?
RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-III)
(a) +2 (b) -3
(c) +3 (d) -2 (a)
131. ऑक्सीजन के सापेक्ष क्लोरीन की
संयोजकता है।
RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-I)
(a) 4 (b) 5
(c) 2 (d) 7 (d)
132. बड़े परमाणुओं वाले तत्वों से बड़े बंध
होते हैं।
RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-II)
(a) बहुत कमजोर (b) मजबूत
(c) बहुत मजबूत (d) कमजोर (a)
133. कार्बन डाइऑक्साइड के सभी नमूनों में
3 : 8 के द्रव्यमान अनुपात में कार्बन
और ऑक्सीजन होती है। यह
के नियम के साथ सहमति में है।
RRB Group-D 10-12-2018 (Shift-I)
(a) द्रव्यमान का संरक्षण
(b) लगातार समानुपात
(c) पारस्परिक समानुपात
(d) ऊर्जा का संरक्षण (b)
134. सहसंयोजी आवंध के दो परमाणुओं
के बीच आवंधों की अधिकतम संख्या
हो सकती है।
RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-I)
(a) 1 (b) 3
(c) 2 (d) 4 (b)
135. लीथियम नाइट्राइड का सूत्र है—
RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-II)
(a) Li_2N_2 (b) LiN
(c) Li_2N (d) Li_3N (c)
136. इलेक्ट्रॉनों की संख्या N
में आवंध बनाने में भाग लेते हैं।
RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)
RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-III)
(a) 4 (b) 2
(c) 6 (d) 3 (c)
137. सहसंयोजित बॉर्ड अणुओं में निम्न
गलनांक और क्षयनांक बिंदु होते हैं
क्योंकि:
RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-II)
(a) इंटरमोलिक्यूलर बल मध्यम होते हैं।
(b) इंटरमोलिक्यूलर बल मजबूत होते हैं।
(c) इंटरमोलिक्यूलर बल कमजोर होते हैं।
(d) इंटरमोलिक्यूलर बल बहुत मजबूत होते हैं। (c)
138. क्यूप्रस ऑक्साइड में कॉपर की संयोजकता
क्या होती है?
RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)
(a) 1 (b) 2
(c) 3 (d) 4 (a)
139. सहसंयोजक यौगिक।
RRB JE 27-05-2018 (Shift-I)
(a) जुड़ने वाले परमाणुओं में इलेक्ट्रॉनों की
साझेदारी द्वारा बनते हैं।
(b) इनमें से सभी
(c) विद्युत के कुचालक होते हैं।
(d) का गलनांक और क्षयनांक निम्न होता
है। (b)
140. एक सहसंयोजक अणु नहीं है।
RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-III)



141. गलत मिलान का चयन करें। तत्व: संयोजकता
RRB Group-D 03-12-2018 (Shift-III)
(a) हीलियम : 0 (b) हाइड्रोजन : 1
(c) कार्बन : 4 (d) ऑक्सीजन : 1 (d)
142. एक रासायनिक अभिक्रिया के दौरान, अभिक्रियाओं और उत्पादों के द्रव्यमानों का योग अपरिवर्तित रहता है। इसे क्या कहा जाता है?
RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-III)
RRB JE 31.05.2019 (Shift-III)
(a) निश्चित अनुपात का नियम
(b) ऊर्जा संरक्षण का नियम
(c) रासायनिक संयोजन का नियम
(d) द्रव्यमान संरक्षण का सिद्धांत (d)
143. तत्व X चर्टु-संयोजक और तत्व Y द्विसंयोजक हैं। इन दो तत्वों द्वारा बना यौगिक होगा।
RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-I)
(a) XY₄ (b) XY
(c) XY₂ (d) X₂Y (c)
- 144 परिवर्तनीय संयोजकता दर्शाते हैं।
RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-II)
(a) संयोजी इलेक्ट्रॉनों से
(b) संक्रमण तत्वों से
(c) समूह तत्वों से
(d) क्षारीय तत्वों से (b)
145. निश्चित अनुपात के नियम के अनुसार—
RRB Group-D 05-12-2018 (Shift-III)
RRB Group-D 03-12-2018 (Shift-II)
(a) रासायनिक पदार्थ में भिन्न तत्वों में परमाणुओं के द्रव्यमान और रासायनिक गुण मिन्न होते हैं।
(b) रासायनिक पदार्थ में यौगिक बनाने के लिए परमाणु छोटी पूर्ण संख्याओं के अनुपात में संयोजित होते हैं।
(c) रासायनिक पदार्थ में तत्व हमेशा द्रव्यमान के निश्चित अनुपात में मौजूद होते हैं।
(d) रासायनिक पदार्थ में परमाणु अविभाज्य कण होते हैं जिन्हें रासायनिक अभिक्रिया में निर्मित या नष्ट नहीं किया जा सकता है। (c)
146. सहसंयोजक बंध दो परमाणुओं के बीच द्वारा बनते हैं।
RRB JE 29-05-2019 (Shift-I)
(a) प्रोटॉनों की साझेदारी
(b) प्रोटॉनों के अंतरण
(c) इलेक्ट्रॉनों के अंतरण
(d) इलेक्ट्रॉनों की साझेदारी (d)
147. निम्नलिखित में से किस तत्व में तीन संयोजी इलेक्ट्रॉन होते हैं?
RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-III)
(a) AI (b) Ag
(c) Au (d) Ca (a)
148. कौन सा नियम कहता है कि रासायनिक अभिक्रिया में द्रव्यमान को न तो उत्पन्न किया जा सकता है और न ही नष्ट किया जा सकता है?
RRB JE 23.05.2019 (Shift-III)

- (a) स्थिर संरक्षण का नियम
(b) व्युत्क्रम अनुपात का नियम
(c) ऊर्जा संरक्षण का नियम
(d) द्रव्यमान संरक्षण का नियम (d)
149. निम्नलिखित वैज्ञानिकों में से किसने स्थिर अनुपात के नियम को प्रतिपादित किया था?
RRB ALP & Tec. (30-08-18 Shift-II)
RRB JE 31.05.2019 (Shift-IV)
RRB Group-D 30-10-2018 (Shift-I)
(a) एंटोनी लेवोजीयर
(b) जोसेफ प्रॉउस्ट
(c) रॉबर्ट बॉयल
(d) जैक्स चार्ल्स (b)
150. डाल्टन का सिद्धांत आधारित है।
RRB Group-D 25-10-2018 (Shift-II)
RRB Group-D 04-10-2018 (Shift-I)
(a) रासायनिक संयोजन के नियम पर
(b) नियत अनुपात के नियम पर
(c) द्रव्यमान संरक्षण के नियम पर
(d) ऊर्जा संरक्षण के नियम पर (a)
151. डाल्टन का परमाणु सिद्धांत निम्न में से किसके लिये स्पष्टीकरण प्रदान करता है?
RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-II)
(a) द्रव्यमान संरक्षण और रासायनिक संयोजन का नियम
(b) द्रव्यमान संरक्षण और निश्चित अनुपात का नियम
(c) रासायनिक संयोजन और निश्चित अनुपात का नियम
(d) निश्चित अनुपात और रासायनिक संयोजन का नियम (b)
152. जल के किटने अणु कॉपर सल्फेट के एक अणु में उपस्थित होते हैं?
RRB JE 01.06.2019 (Shift-I)
(a) 5 (b) 6
(c) 3 (d) 4 (a)
153. निम्नलिखित में से क्या डाल्टन के परमाणु सिद्धांत की अवधारणा नहीं है? **RRB Group-D 01-12-2018 (Shift-II)**
(a) भिन्न तत्वों के परमाणुओं में भिन्न द्रव्यमान और रासायनिक गुण होते हैं।
(b) यौगिक बनाने के लिए परमाणु छोटी पूर्णक संख्या के अनुपात में संयोजित होते हैं।
(c) परमाणु अदृश्य कण होते हैं, जिन्हें रासायनिक अभिक्रिया में निर्मित या नष्ट नहीं किया जा सकता है।
(d) सभी पदार्थ छोटे कणों से मिलकर बने होते हैं जिन्हें अणु कहा जाता है। (d)
154. डाल्टन की पद्धति के अनुसार निम्न में से कौन सा कथन सही है?
RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-I)
RRB JE 27.06.2019 (Shift-I)
(a) समान तत्वों के अनुपातों के परमाणु द्रव्यमान और आकार समान है परन्तु रासायनिक प्रकृति समान नहीं है।
(b) एक अणु प्रोटॉन इलेक्ट्रॉन और न्यूट्रॉन में विभाजित होने योग्य होता है।
155. डाल्टन लोडों के अनुओं का परमाणु द्रव्यमान अलग है।
(d) परमाणु पदार्थों के अविभाजीय कण है। (d)
156. किस वैज्ञानिक ने पदार्थ के प्रकृति के बारे में बुनियादी सिद्धांत प्रदान किया?
RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-II)
(a) एंटोनी लेवोजीयर
(b) जोसेफ प्रॉउस्ट
(c) डेमो क्रिट्स
(d) जॉन डॉल्टन (d)
157. डॉल्टन के परमाणु सिद्धांत की कौन सी अभिधारणा द्रव्यमान संरक्षण के नियम का परिणाम है?
RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-III)
RRB JE 28.05.2019 (Shift-III)
(a) यौगिक बनाने के लिए परमाणु छोटी पूर्ण संख्याओं के अनुपात में जुड़ते हैं।
(b) विभिन्न तत्वों के परमाणुओं के द्रव्यमान और रासायनिक गुण मिन्न होते हैं।
(c) सभी पदार्थ अति सूक्ष्म कणों से बने होते हैं जिन्हें परमाणु कहते हैं।
(d) परमाणु अदृश्यक कण हैं जो किसी रासायनिक अभिक्रिया से न तो उत्पन्न किए जा सकते हैं और न नष्ट किए जा सकते हैं। (d)
158. एक ही तत्व या अलग-अलग तत्वों के परमाणु एक साथ मिलकर ... बना सकते हैं। **RRB JE 01.06.2019 (Shift-I)**
RRB JE 26.05.2019 (Shift-III)
RRB JE 25.05.2019 (Shift-III)
(a) अणु (b) मिश्रधातु
(c) तत्व (d) आयन (a)
159. ने प्रस्तावित किया था कि प्रत्येक तत्व में एक विशेष परमाणु द्रव्यमान होता है।
RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-III)
(a) डॉल्टन (b) कनाड
(c) लैवेसियर (d) डेमोक्रिट्स (a)
160. NH₄NO₃ में नाइट्रोजन का प्रतिशत कितना होता है?
RRB Group-D 03-12-2018 (Shift-III)
(a) 35% (b) 30%
(c) 40% (d) 25% (a)
161. निम्न में से किस यौगिक में सबसे अधिक परमाणु होते हैं?
RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-III)
(a) HNO₂ (b) H₂SO₄
(c) CO₂ (d) Ca(OH)₂ (b)
162. CO₂ में कार्बन की मात्रा कितनी होती है?
RRB ALP & Tec. (14-08-18 Shift-II)
(a) 12 (b) 44
(c) 14 (d) 27.3 (d)
163. अमोनिया में N₂ और H₂ के द्रव्यमान हमेशा अनुपात में होते हैं—
RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-III)
(a) 3:14 (b) 8:3
(c) 14:3 (d) 3:8 (c)

164. मानक ताप और दाब पर 7.5 ग्राम गैस 5.6 लीटर आयतन लेती है। यह कौन सी गैस है? (C, N और O के परमाणु भार क्रमशः 12, 14, 16 हैं) RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-I)
(a) NO (b) CO_2 (c) CO (d) N_2O
165. पानी में हाइड्रोजन तथा ऑक्सीजन .. द्रव्यमान के अनुपात में उपस्थित होता है। RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-III)
(a) 3:1 (b) 1:8
(c) 1:2 (d) 8:1
166. कैल्शियम का परमाणु द्रव्यमान है। RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-III)
(a) 23 (b) 20
(c) 30 (d) 40
167. अमोनियम क्लोराइड के एक अणु में कितने परमाणु होते हैं? RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-III)
(a) 5 (b) 7
(c) 4 (d) 6
168. पदार्थ का वह सबसे छोटा कण है जिसका स्वतंत्र अस्तित्व है। RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-I)
(a) परमाणु (b) न्यूट्रॉन
(c) इलेक्ट्रॉन (d) अणु
169. एक H_2O अणु में उपस्थित हाइड्रोजन की प्रतिशतता है। RRB Group-D 10-12-2018 (Shift-III)
(a) 1.11 (b) 11.11
(c) 5.55 (d) 55.5
170. 'अणु' शब्द किसने प्रतिपादित किया? RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-I)
(a) जॉन डाल्टन (b) डेमोक्रिटस
(c) ई. रदरफोर्ड (d) जे. जे. थॉमसन
171. 'अणु' शब्द से परिचय द्वारा 1896 के आसपास कराया गया था। RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-I)
(a) जॉन डाल्टन
(b) जोसेफ प्रोस्ट
(c) विल्हेम ओस्टवाल्ड
(d) महर्षि कणाद
172. सभी तत्वों के सापेक्ष परमाणिक द्रव्यमान के एक परमाणु के संबंध में पाए गए हैं। RRB Group-D 10-10-2018 (Shift-II)
(a) O-16 (b) N-14
(c) C-16 (d) C-12
173. सोडियम कार्बोनेट का आणिक द्रव्यमान. होता है। RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-II)
(a) 104 (b) 105
(c) 115 (d) 106
174. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ के सापेक्ष द्रव्यमान है— RRB Group-D 10-10-2018 (Shift-I)
(a) 72u (b) 75u
(c) 73u (d) 74u
175. पानी के 5 अणुओं का द्रव्यमान क्या है? RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-II)
(a) 18 यूनिट (b) 90 यूनिट
(c) 80 यूनिट (d) 100 यूनिट
176. अणु का गठन करने वाले परमाणुओं की संख्या को इसके के रूप में जाना जाता है— RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-II)
(a) परमाणु द्रव्यमान (b) परमाणुकता
(c) परमाणु क्रम (d) संयोजकता
177. एक को किसी के हिस्से या एक यौगिक के उस अंश के रूप में परिभाषित किया जा सकता है जो स्वतंत्र अस्तित्व में स्थान है और उस तत्व के सभी गुणों को दिखाता है। RRB Group-D 13-12-2018 (Shift-II)
(a) अणु, तत्व, सबसे छोटा
(b) अणु, तत्व, सबसे बड़े
(c) अणु, द्रव्यमान, सबसे छोटे
(d) इलेक्ट्रॉन, तत्व, सबसे छोटे
178. किसी यौगिक की सबसे छोटी संभव ईकाई को क्या कहा जाता है? RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-II)
(a) अणु (b) न्यूट्रॉन
(c) परमाणु (d) नाभिक
179. नाइट्रोजन के 0.6 अणु का द्रव्यमान है: RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-II)
(a) 16.8g (b) 168g
(c) 0.168g (d) 1.68g
180. अणु का गठन करने वाले परमाणुओं की संख्या को क्या कहते हैं— RRB ALP&Tec. (20-08-18 Shift-II)
(a) परमाणिक संख्या
(b) आइसोटोप
(c) परमाणिक द्रव्यमान
(d) परमाणिकता
181. ऑक्सीजन का ग्राम आणिक द्रव्यमान 32 g है। ऑक्सीजन का घनत्व 1.429 g/cc है। ऑक्सीजन का ग्राम आणिक आयतन क्या है? RRB Group-D 05-12-2018 (Shift-I)
(a) 22.4 lit (b) 1.429 g/cc
(c) 1 lit (d) 32 g
182. नाइट्रोजन का परमाणिक द्रव्यमान 14 है और हाइड्रोजन का 1 है। अमोनिया का आणिक द्रव्यमान कितना होगा? RRB ALP&Tec. (17-08-18 Shift-II)
(a) 18 (b) 17
(c) 16 (d) 15
183. 273k पर 1 dm^3 क्षमता के एक पात्र में दी गई पलोरीन की कौन सी मात्रा न्यूनतम दाब डालेगी? RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I)
(a) 6.023×10^{23} अणु (b) 0.02 मोल
(c) 0.0355 g (d) 0.071 g
184. मैग्नीशियम के 144 ग्राम में ग्राम परमाणु मौजूद होते हैं। RRB Group-D 06-12-2018 (Shift-III)
(a) 32 (b) 6
(c) 144 (d) 64
185. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ के अणु में कितने परमाणु मौजूद हैं? RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-II)
(a) 7 (b) 4 (c) 5 (d) 6
186. निम्नलिखित में से किसका द्रव्यमान सबसे अधिक होगा? RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-III)
(a) कार्बन के 10^{22} परमाणु
(b) CO_2 के 10^{22} अणु
(c) 1 gm लोहा
(d) NH_3 के 0.1 मोल
187. किसी तत्व का परमाणु भार ज्ञात करने के लिए निम्नलिखित में से किसके साथ उस तत्व के परमाणु भार के तुलना की जाती है? RRB NTPC 28.03.2016 (Shift-I) Stage I
(a) ऑक्सीजन (b) कार्बन
(c) हाइड्रोजन (d) नाइट्रोजन
188. Co_2 में C और O, द्रव्यमान द्वारा अनुपात में मौजूद हैं। RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-III)
(a) 3:8 (b) 8:3 (c) 14:3 (d) 3:14
189. ऑक्सीजन के एक अणु का द्रव्यमान होता है— RRB ALP&Tec. (20-08-18 Shift-III)
(a) 2.3×10^{-23} ग्राम
(b) 3.3×10^{-23} ग्राम
(c) 4.3×10^{-23} ग्राम
(d) 5.3×10^{-23} ग्राम
190. कार्बन डाई ऑक्साइड के एक मोल में होते हैं: RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-II)
(a) कार्बन डाईऑक्साइड के 22g
(b) कार्बन डाईऑक्साइड के 6×10^{23} अणु
(c) कार्बन डाईऑक्साइड के 6.022×10^{23} अणु
(d) कार्बन डाईऑक्साइड के 6.022×10^3 परमाणु
191. रसायनज्ञ के लिए गणना की इकाई क्या है? RRB Group-D 27-11-2018 (Shift-I)
(a) मोल (b) अणु
(c) एनोड (d) ऋणायन
192. ऑक्सीजन के 0.3 मोल का द्रव्यमान क्या है? RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-III)
(a) 960g (b) 9.6g (c) 0.96g (d) 96g
193. SO_2 के 0.6 अणु में सल्फर के कितने परमाणु मौजूद हैं? RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-III)
(a) 3.613×10^{22} (b) 6013×10^{21}
(c) 30613×10^{21} (d) 3.613×10^{21}
194. यह देखते हुए कि ऑक्सीजन के 1 मोल परमाणु का वजन 16g है। ओजोन का अणुभार क्या है? RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-I)
(a) 32g/mol (b) 48 g/mol
(c) 64 g/mol (d) 16 g/mol
195. 90 ग्राम पानी में मौजूद मोल की संख्या है। RRB Group-D na ..

196. $16g$ ऑक्सीजन में ऑक्सीजन के परमाणु होते हैं।
 (a) 6.022×10^{23} (b) 6.022×10^{22}
 (c) 6.022×10^{21} (d) 6.022×10^{20} (e)
197. $PbO + HCl \rightarrow PbCl_2 + H_2O$ समीकरण पर ध्यान दें। उक्त समीकरण के संतुलन हेतु HCl के मोल्स की आवश्यकता होती है।
 RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-II)
 (a) 2 (b) 4 (c) 1 (d) 3 (a)
198. रसायन शास्त्र में 'कण' मोल शब्द का परिचय किसने कराया था?
 RRB Group-D 27-11-2018 (Shift-III)
 (a) ए लेवोजियर (b) एमीदो एवोगाड्रो
 (c) विल्हेम ओर्टवाल्ड (d) जॉन डाल्टन (c)
199. कार्बन का परमाणु द्रव्यमान 12 है। कार्बन के $24g$ में अणुओं की संख्या होगी—
 RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-I)
 (a) 2 (b) 1 (c) 3 (d) 4 (a)
200. किसी भी पदार्थ के 1 मोल में मौजूद कणों की संख्या क्या है?
 RRB Group-D 04-10-2018 (Shift-II)
 (a) 6.023×10^{-22} (b) 6.022×10^{23}
 (c) 6.022×10^{-23} (d) 6.022×10^{22} (c)
201. सल्फर का परमाणु द्रव्यमान $32u$ है। सल्फर की 16 ग्राम मात्रा में मोलों की संख्या कितनी है?
 RRB ALP & Tec. (21-08-2018 Shift-II)
 (a) सल्फर का 1 मोल
 (b) सल्फर का 0.5 मोल
 (c) सल्फर का 0.75 मोल
 (d) सल्फर का 0.25 मोल (b)
202. कार्बन का परमाणु द्रव्यमान 12 और हीलियम का परमाणु द्रव्यमान 4 है। बताइए कि प्रत्येक तत्व के 1 मोल हेतु निम्नलिखित में से कौन-सा कथन सत्य है?
 RRB ALP & Tec. (10-08-18 Shift-I)
 (a) 1 मोल कार्बन में 1 मोल हीलियम के तीन गुणा अधिक परमाणु होंगे।
 (b) 1 मोल हीलियम में 1 मोल कार्बन के तीन गुणा अधिक परमाणु होंगे।
 (c) 1 मोल कार्बन में 1 मोल हीलियम में उपस्थित परमाणुओं की $1/3$ संख्या होगी।
 (d) 1 मोल कार्बन में 1 मोल हीलियम में उपस्थित परमाणुओं की संख्या के बराबर संख्या होगी। (d)
203. सोडियम के $69g$ में सोडियम के 3 मोल होते हैं। सोडियम का परमाणु द्रव्यमान क्या है?
 RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-III)
 (a) 69 (b) 46 (c) 23 (d) 3 (c)
204. कॉपर के एक अणु में कितने परमाणु होते हैं?
 RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-I)
 (a) 6.022×10^{22} (b) 6.022×10^{26}
 (c) 6.022×10^{23} (d) 6.022×10^{25} (c)
205. CO_2 के 10 मोल्स का द्रव्यमान कितना होता है?
 RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-I)
 (a) 280 (b) 440 (c) 44 (d) 220 (b)
206. $90g$ पानी में मौजूद मोल की संख्या है.... RRB Group-D 10-10-2018 (Shift-I)
 (a) 4 (b) 5 (c) 7 (d) 6 (b)
207. He के $52kg$ में अणु उपस्थित होते हैं।
 RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-III)
 (a) 12 (b) 13 (c) 11 (d) 14 (b)
208. 60 ग्राम हीलियम (He) में मोलों की संख्या क्या होगी?
 RRB ALP & Tec. (29-08-18 Shift-II)
 (a) 25 मोल (b) 10 मोल
 (c) 15 मोल (d) 12 मोल (c)
209. मोल की सही परिमाण निम्न में से कौन सी है?
 (A) यह पदार्थ के ग्राम परमाणु द्रव्यमान के बराबर होता है।
 (B) इसमें दिए हुए पदार्थ के 6.022×10^{20} परमाणु होते हैं।
 (C) यह पदार्थ के ग्राम आण्विक भार के बराबर होता है।
 (D) इसमें दिए हुए पदार्थ के 6.022×10^{23} अणु होते हैं।
 RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-I)
 (a) विकल्प (A) (C) और (D)
 (b) विकल्प (B) (C) और (D)
 (c) सभी विकल्प सही हैं
 (d) केवल (C) और (D) (a)
210. CH_4 के 0.1 मोल का द्रव्यमान कितना है?
 RRB SSE 21-12-2014
 (a) 1 g (b) 16g
 (c) 1.6g (d) $0.1g$ (c)
211. He के $54g$ में कितने मोल मौजूद हैं?
 RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-II)
 (a) 13.5 मोल (b) 10 मोल
 (c) 12 मोल (d) 25 मोल (a)
212. नाइट्रिक एसिड की $63g$ मात्रा में कितने अणु मौजूद हैं? ($N=14$, $H=1$, $O=16$)
 RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-III)
 (a) 7.02×10^{23} (b) 6.02×10^{26}
 (c) 6.02×10^{23} (d) 8.02×10^{22} (c)
213. CO_2 के $88g$ में मौजूद अणुओं की संख्या है।
 RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-I)
 (a) 2 (b) 4 (c) 3 (d) 1 (a)
214. पानी के एक मोल में कितने अणु मौजूद हैं?
 RRB ALP & Tec. (21-08-19 Shift-II)
 (a) 6.02×10^{26} अणु (b) 6.02×10^{23} अणु
 (c) 7.02×10^{23} अणु (d) 8.02×10^{22} अणु (b)
215. किसी पदार्थ के एक मोल में मौजूद परमाणुओं या अणुओं या आयनों की संख्या को कहा जाता है।
 RRB JE. 27.05.2019 (Shift-I)
 (a) नॉर्मलता (b) द्रव्यमान संख्या
 (c) एवोगाड्रो संख्या (d) परमाणु क्रमांक (c)
16. $25g$ का अणुक अम्ल में कितने मोल होते हैं?
 RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-III)
 (a) 255 (b) 0.025
 (c) 25 (d) 0.255 (d)
217. किसी भी पदार्थ के एक अणु में 6.023×10^{23} कण शामिल है। यदि CO_2 में 3.0115×10^{23} मौजूद है, तो CO_2 के अणु की संख्या है :
 RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)
 (a) 0.5 (b) 1 (c) 0.25 (d) 2 (a)
218. एस्ट्रिक एसिड के एक मोल में ऑक्सीजन के परमाणु मौजूद होते हैं।
 RRB Group-D 07-12-2018 (Shift-I)
 (a) 2 (b) 3 (c) 4 (d) 1 (a)
219. एक ग्राम हाइड्रोजेन में कितने अणु होते हैं?
 RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-II)
 (a) 1.5×10^{23} (b) 6.02×10^{23}
 (c) 2.5×10^{23} (d) 3.01×10^{23} (d)
220. एवोगाड्रो संख्या में NA का अर्थ है—
 RRB SSE (21.12.2014, Set09, Yellow paper)
 (a) परमाणु के नाभिक में प्रोटॉनों की संख्या
 (b) किसी तत्व के एक ग्राम परमाणु में परमाणुओं की संख्या
 (c) किसी परमाणु के नाभिक में प्रोटॉनों की संख्या तथा न्यूट्रॉनों की संख्या का योग है।
 (d) 1 ग्राम सोडियम में प्रोटॉनों की संख्या या इलेक्ट्रॉनों की संख्या है। (b)
221. He में $64g$ में कितने मोल मौजूद होते हैं?
 RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-II)
 (a) 15 मोल (b) 16 मोल
 (c) 25 मोल (d) 10 मोल (b)
222. निम्न में से किसका वजन सबसे ज्यादा है?
 RRB JE. (14-12-2014, Yellow paper)
 (a) H_2 के 10^{23} मोल का
 (b) H_2O के 1 मोल का
 (c) N_2 के 1 मोल का
 (d) O_2 के 1 मोल का (a)
223. SO_2 के 0.6 मोल में सल्फर के कितने परमाणु मौजूद हैं?
 RRB Group-D 31.10.2018 (Shift-III)
 (a) 4.13×10^{22} परमाणु
 (b) 3.613×10^{22} परमाणु
 (c) 4.613×10^{22} परमाणु
 (d) 2.409×10^{22} परमाणु (b)
224. एल्युमीनियम का परमाणु द्रव्यमान 27 है। एल्युमीनियम के $54g$ में मौजूद अणुओं की संख्या होगी:
 RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-II)
 (a) 2 (b) 3
 (c) 1 (d) 4 (b)
225. 540 ग्राम ग्लूकोज में उपस्थित मोलों की संख्या कितनी है?
 RRB ALP & Tec. (29-08-18 Shift-III)
 (a) 3 (b) 1
 (c) 2 (d) 4 (a)

Khan Sir App by twoRoot2

Since 1949
आर.डी.डी.
ये नाम ही किसान है

226. एवोगाड्रो संख्या द्वारा निरूपित की जाती है।
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-III)
 (a) A_v (b) N_o (c) N^o (d) A_v (b)
227. N₂ गैस के 0.5 मोल द्रव्यमान की गणना करें। अणु के मोल से द्रव्यमान **RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I)**
 (a) 14g (b) 2.8g (c) 28g (d) 1.4g (a)
228. एवोगाड्रो की संख्या = NA = 6.02×10^{23} मोल है, तो किसी त्रिपरमाणुक गैस के 0.1 मोल में, परमाणुओं की संख्या क्या है? **RRB SSE 21-12-2014**
 (a) 6.02×10^{22} (b) 1.806×10^{23}
 (c) 1.806×10^{22} (d) 3.6×10^{23} (a)
229. KCl के 0.5 मोल में कितने अणु जौद हैं?
RRB Group-D 05-12-2018 (Shift-III)
 (a) 3.01×10^{23} (b) 3.01×10^{22}
 (c) 3.01×10^{24} (d) 3.01×10^{21} (a)
230. रासायनिक प्रतीक का पहला अक्षर हमेशा..... में लिखा जाता है।
RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-II)
 (a) तिरछे अक्षर (b) बड़े अक्षर
 (c) छोटे अक्षर (d) मोटे अक्षर (b)
231. निम्नलिखित में से किस वैज्ञानिक ने सुझाव दिया था कि तत्वों के प्रतीकों का निर्माण तत्व के नाम के एक या दो अक्षरों से किया जा सकता है?
RRB Group-D 01-10-2019 (Shift-I)
RRB Group-D 26-11-2018 (Shift-III)
RRB Group-D 10-10-2018 (Shift-II)
 (a) बर्जलियस (b) डॉल्टन
 (c) डेमोक्रिटस (d) लेवाइसियर (a)
232. इलेक्ट्रॉन बहन करता है :
D.M.R.C. परीक्षा, 2002
 (a) एक यूनिट ऋणावेश
 (b) एक यूनिट धनावेश
 (c) दो यूनिट ऋणावेश
 (d) दो यूनिट धनावेश (a)
233. किसी तत्व के परमाणु में 10 इलेक्ट्रॉन, 10 प्रोटॉन और 12 न्यूट्रॉन हैं। उस तत्व का परमाणविक भार कितना है?
R.R.B. चंडीगढ़ (T.C.) परीक्षा, 2004
R.R.B. मुंबई (E.S.M.) परीक्षा, 2004
 (a) 32 (b) 22
 (c) 44 (d) 20 (b)
234. फेरिक ऑक्साइड में लोहे की संयोजकता है :
R.R.B. इलाहाबाद (C.C.) परीक्षा, 2008
 (a) +3 (b) +2 (c) -2 (d) -3 (a)
235. दिया गया प्रतीक..... तत्व का प्रतिनिधित्व करता है—
RRB JE. 31-05-2019 (Shift-III)
- (a) कार्बन (b) सोना
 (c) पारा (d) हाइड्रोजन (d)

Khan Sir App by twoRoot2

236. एक प्रोटॉन ऊपर की ओर धारा का बहन करने वाले एक ऊर्ध्वाधर कंडक्टर की ओर क्षैतिजतः गतिमान होता है। यह विक्षेपित होगा:
R.R.B. इलाहाबाद (सुपरवाइजर) परीक्षा, 2003
 (a) नीचे की ओर (b) बायाँ ओर
 (c) दायीं ओर (d) ऊपर की ओर (c)
237. रासायनिक अभिक्रिया में निम्न प्रभावित होता है :
R.R.B. गोरखपुर (E.S.M.) परीक्षा, 2009
 (a) इलेक्ट्रॉन (b) प्रोटॉन
 (c) न्यूट्रॉन (d) उपर्युक्त सभी (a)
238. किसी रेडियो सक्रिय वस्तु से उत्सर्जित अल्का किरणें हैं :
R.R.B. कोलकाता (T.A.) परीक्षा, 2008
 (a) हाइड्रोजन नाभिक
 (b) ऋणात्मक रूप से आवेशित कण
 (c) हीलियम नाभिक
 (d) ड्यूट्रॉन (c)
239. निम्न में से किस तत्व के प्रतीक में केवल एक अक्षर होता है?
RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-II)
 (a) ताँबा (b) कार्बन
 (c) क्लोरीन (d) कैल्शियम (b)
240. पानी आयनिक लवण का सुविलायक है, क्योंकि :
R.R.B. चंडीगढ़ (T.A./C.A./S.C.) 'मुख्य' परीक्षा, 2012
 (a) उसका क्यथनांक उच्च है
 (b) उसका द्विध्रुव आघूर्ष अधिक है
 (c) उसकी विशेषता ऊपर अधिक है
 (d) उसका कोई रंग नहीं होता है (b)
241. किसी तत्व के परमाणविक भार को किसमें व्यक्त किया जाता है?
R.R.B. चंडीगढ़ (T.C., E.S.M.) परीक्षा, 2004
 (a) ग्राम (b) मिलीग्राम
 (c) किलोग्राम (d) a.m.u. (d)
242. विद्युत रूप से परमाणु क्या है ?
R.R.B. भोपाल (C.C.) परीक्षा, 2003
 (a) उदासीन
 (b) पॉजिटिव रूप से आवेशित
 (c) निगेटिव रूप से आवेशित
 (d) इनमें से कोई नहीं (a)
243. निम्न में से किस तत्व के लिए, प्रतीक में दो अक्षर शामिल होते हैं?
RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-III)
 (a) कार्बन (b) आयोडीन
 (c) लोहा (d) फलोरीन (c)
244. पिंडों को आवेशित करने के लिए जिम्मेदार कारक है:
R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008
 (a) इलेक्ट्रॉनों का अंतरण
 (b) न्यूट्रॉनों का अंतरण
 (c) प्रोटॉनों का अंतरण
 (d) इनमें से कोई नहीं (a)
245. किसी तत्व के गुणों को प्रदर्शित करता है :
R.R.B. भोपाल (T.C.) परीक्षा, 2003
- (a) परमाणु क्रमांक (b) परमाणु भार
 (c) अणु भार (d) तुल्यांकी भार (a)
246. निम्नलिखित में से कौन-सा कण अस्थायी है ?
R.R.B. गोरखपुर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002
 (a) इलेक्ट्रॉन (b) कण
 (c) प्रोटॉन (d) न्यूट्रिनो (d)
247. सहसंयोजी यौगिक का एक उदाहरण है :
R.R.B. इलाहाबाद (E.C.R.C./G.G.) परीक्षा, 2005
 (a) KCl (b) BaO
 (c) CHCl₃ (d) CaCl₂ (c)
248. रासायनिक यौगिक की सबसे छोटी संभावी यूनिट है :
R.R.B. मुंबई (T.A./C.A.) परीक्षा, 2006
 (a) परमाणु (b) इलेक्ट्रॉन
 (c) प्रोटॉन (d) अणु (d)
249. रॉलर बियरिंग का स्नेहन करने के लिए सामान्यतः निम्नलिखित स्नेहक की आवश्यकता होती है :
R.R.B. रांची (Asst. Driv.) परीक्षा, 2003
 (a) अर्द्धठोस (b) ठोस
 (c) द्रव (d) इनमें से कोई नहीं (a)
250. तत्वों का सबसे पहले वर्गीकरण किया था:
R.R.B. इलाहाबाद (सुपरवाइजर) परीक्षा, 2003
 (a) लोथर मेयर (b) न्यूलैंड
 (c) मेंडलीफ (d) डबिराइनर (d)
251. समभारिक क्या है ?
R.R.B. रांची (A.S.M.) परीक्षा, 2007
 (a) समान परमाणु द्रव्यमान एवं असमान परमाणु क्रमांक
 (b) असमान परमाणु द्रव्यमान एवं समान परमाणु क्रमांक
 (c) समान परमाणु द्रव्यमान एवं परमाणु क्रमांक
 (d) इनमें से कोई नहीं (a)
252. हैलोजन कांच पर प्रहार करती है :
R.R.B. चेन्नई (A.S.M.) परीक्षा, 2001
 (a) क्लोरीन (b) फ्लोरीन
 (c) आयोडीन (d) ब्रोमीन (b)
253. तत्व के समस्थानिक का /की कभी नहीं हो सकता : **R.R.B. इलाहाबाद (E.C.R.C./G.G.) परीक्षा, 2005**
 (a) न्यूट्रॉनों की समान संख्या होती है
 (b) समान आवेश होता है
 (c) इलेक्ट्रॉनों की समान संख्या होती है
 (d) प्रोटॉनों की संख्या होती है (a)
254. जब कोई वस्तु धनावेशित होती है, तो वह :
R.R.B. भोपाल (Tr. Clerk) परीक्षा, 2003
 (a) इलेक्ट्रॉन का परित्याग करती है
 (b) इलेक्ट्रॉन ग्रहण करती है
 (c) प्रोटॉन का परित्याग करती है
 (d) उपर्युक्त में से कोई नहीं (a)

Khan Sir App by twoRoot2

255. संतुलित रासायनिक समीकरण में अभिकारक पक्ष व उत्पाद पक्ष में किसकी संख्या समान होती है ?
 R.R.B. चंडीगढ़ (T.C.) परीक्षा, 2004
 R.R.B. जम्मू (T.C.) परीक्षा, 2001
 (a) मोल (b) अणु
 (c) परमाणु (d) आयन (c)
256. जर्मनियम क्रिस्टल में आवंध है :
 R.R.B. कोलकाता (T.A.) परीक्षा, 2008
 (a) वाल्वीय (b) सहसयोजी
 (c) आयनिक (d) वाण्डरवॉल्स (b)
257. विखंडन की प्रक्रिया उत्तरदायी होती है :
 R.R.B. अजमेर (E.C.R.C.) परीक्षा, 2008
 (a) सूर्य से ऊर्जा मुक्त करने के लिए
 (b) हाइड्रोजन बम में ऊर्जा मुक्त करने के लिए
 (c) एटम बम में ऊर्जा मुक्त करने के लिए
 (d) रासायनिक अभिक्रिया में ऊर्जा मुक्त करने के लिए (c)
258. इनमें से सबसे छोटा कौन है ?
 R.R.B. रांची (T.A.) परीक्षा, 2005
 (a) अणु (b) परमाणु
 (c) इलेक्ट्रॉन (d) प्रोटोन (c)
259. तत्त्वों और यौगिक के अणुओं को किसके द्वारा दर्शाया जा सकता है ?
 R.R.B. भोपाल (C.C.) परीक्षा, 2003
 (a) रासायनिक सूत्र द्वारा
 (b) इलेक्ट्रॉन की मौजूदगी द्वारा
 (c) न्यूट्रॉन की मौजूदगी द्वारा
 (d) इनमें से कोई नहीं (a)
260. आधुनिक आवर्त सारणी आधारित है :
 R.R.B. अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004
 (a) अणु भार पर (b) परमाणु भार पर
 (c) परमाणु क्रमांक (d) न्यूट्रॉनों पर (c)
261. साधारण नमक का रासायनिक नाम है :
 R.R.B. भोपाल (C.C.) परीक्षा, 2003
 (a) सोडियम हाइड्रॉक्साइड
 (b) सोडियम क्लोराइड
 (c) कैल्शियम सल्फेट
 (d) इनमें से कोई नहीं (b)
262. निम्नांकित में से कौन-सा गुणधर्म ठोस, द्रव एवं गैसों के लिए भिन्न है ?
 R.R.B. चंडीगढ़ (T.C.) परीक्षा, 2004
 R.R.B. मुंबई (E.S.M.) परीक्षा, 2004
 (a) अणुओं की गति
 (b) पदार्थ के कण का आकार
 (c) पदार्थ का द्रव्यमान
 (d) ऊर्जा विनियम (a)
263. निम्न इलेक्ट्रॉनिक विन्यास किस तत्व को सूचित करता है ?
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
 R.R.B. इलाहाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2005
 (a) सोडियम (b) एल्युमीनियम
 (c) सल्फर (d) ब्रोमीन (a)
264. किसी तत्व के परमाणु की दूरी कक्षा में इलेक्ट्रॉनों की अधिकतम संख्या हो सकती है :
 R.R.B. कोलकाता (T.A.) परीक्षा, 2008
 (a) 8 (b) 32 (c) 18 (d) 2 (a)
265. सूर्य से कौन उत्सजित होती है :
 R.R.B. कोलकाता (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008
 (a) नाभिकीय संलयन से
 (b) नाभिकीय विखंडन से
 (c) रासायनिक अभिक्रिया से
 (d) कोयला जलने से (a)
266. इलेक्ट्रॉन है :
 R.R.B. गोरखपुर (E.S.M.) परीक्षा, 2009
 (a) एक अल्पा (α) कण
 (b) एक बीटा (β) कण
 (c) हाइड्रोजेन आयन (d) पॉजिट्रॉन (b)
267. ऐसे दो तत्वों जिसमें इलेक्ट्रॉनों की संख्या भिन्न-भिन्न है लेकिन, जिनकी द्रव्यमान संख्या समान हो, को कहते हैं :
 R.R.B. कोलकाता (C.C.) परीक्षा, 2009
 (a) समावयवी (b) समन्यूट्रॉनिक
 (c) समस्थानिक (d) समभारिक (d)
268. मान लीजिए एक रेडियोएक्टिव प्रतिदर्श की मात्र्य आयु 'T' है। प्रतिदर्श में प्रारंभ में उपस्थित 75% सक्रिय नाभिकों का कितने समय में क्षय हो जाएगा ?
 R.R.B. इलाहाबाद (सुपरवाइजर) परीक्षा, 2003
 (a) 2 ($In 2$) T (b) 2T
 (c) $1/2$ ($In 2$) T (d) 4T (b)
269. आवर्त सारणी का दीर्घ रूप निम्नलिखित के फलन के रूप में तत्व गुणधर्म पर आधारित होता है :
 R.R.B. इलाहाबाद (सुपरवाइजर) परीक्षा, 2003
 (a) परमाणु द्रव्यमान (b) परमाणु आकार
 (c) विद्युत क्रतात्मकता (d) परमाणु संख्या (d)
270. निम्नांकित में से 20 न्यूट्रॉन व 18 इलेक्ट्रॉन वाला कण कौन-सा है ?
 R.R.B. चंडीगढ़ (T.C.) परीक्षा, 2004
 R.R.B. मुंबई (E.S.M.) परीक्षा, 2004
 (a) $^{17}Cl^{37}$ (b) $^{18}Ar^{38}$
 (c) $^{19}K^{39}$ (d) $^{16}S^{36}$ (b)
271. वह सबसे छोटा कण, जिसमें उस तत्व के सभी गुण विद्यमान हों, है :
 R.R.B. भोपाल (C.C.) परीक्षा, 2003
 (a) परमाणु (b) अणु
 (c) यौगिक
 (d) इनमें से कोई नहीं (a)
272. निम्नलिखित में से सबसे छोटा कण है :
 R.R.B. रांची (A.S.M./GG) परीक्षा, 2005
 (a) परमाणु (b) अणु
 (c) प्रोटोन (d) न्यूट्रॉन (c)
273. आवर्त सारणी में सर्वाधिक इलेक्ट्रॉन बंधुता (affinity) वाला तत्व है :
 R.R.B. इलाहाबाद (A.C./C.C./T.C.) परीक्षा, 2006
 (a) आयोडीन (b) क्लोरीन
 (c) ऑक्सीजन (d) फ्लूओरीन (b)
274. इनमें से कौन सूक्ष्म तत्व है ?
 R.R.B. मुंबई, भोपाल (A.S.M.) परीक्षा, 2003
 (a) क्लोरीन (b) हाइड्रोजन
 (c) नाइट्रोजन (d) ऑक्सीजन (b)
275. दो तत्वों की परमाणु संख्या समान है, किन्तु, इनके गुण भिन्न-भिन्न हैं। ये कहलाते हैं :
 R.R.B. मुंबई, भोपाल (A.S.M.) परीक्षा, 2003
 (a) आइसोहाइट (b) आइसोथर्म
 (c) आइसोटोप (d) आइसोबार (c)
276. निम्नलिखित में से कौन-सा विभाज्य नहीं है ?
 R.R.B. चेन्नई (T.C.) परीक्षा, 2005
 (a) परमाणु (b) अणु
 (c) मिश्रण (d) कोई नहीं (d)
277. एल्केन का सूत्र होता है :
 R.R.B. सिकन्दराबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004
 (a) C_nH_{2n} (b) C_nH_{2n+2}
 (c) C_nH_{2n+1} (d) C_nH_{2n-1} (b)
278. 1899ई. में अल्फा और बीटा पार्टिकल की खोज किसने की थी ?
 R.R.B. मुवनेश्वर (A.A./T.A./E.C.R.C.) परीक्षा, 2005
 (a) अर्नेस्ट रदरफोर्ड
 (b) मैरी क्यूरी
 (c) जे.जे. थॉमसन
 (d) एन्टोइन बेक्वेरल (a)
279. बावाटर्ज का रासायनिक नाम है :
 R.R.B. चेन्नई (T.C.) परीक्षा, 2005
 (a) कैल्शियम ऑक्साइड
 (b) कैल्शियम फॉस्फेट
 (c) सोडियम फॉस्फेट
 (d) सोडियम सिलिकेट (d)
280. उद्जन (हाइड्रोजन) परमाणु की न्यूट्रॉन-संख्या है :
 R.R.B. चेन्नई बंगलौर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002
 (a) 1 (b) 2
 (c) 0 (d) इनमेंसे कोई नहीं (c)
281. भारत का प्रथम परमाणु रिएक्टर किस नाम से जाना जाता है ?
 R.R.B. गोरखपुर (E.S.M.) परीक्षा, 2003
 (a) ट्रॉबे (b) अप्सरा (c) अग्नि (d) नाग (b)
282. न्यूट्रॉन की खोज किसने की ?
 R.R.B. गोरखपुर (E.S.M.) परीक्षा, 2003
 R.R.B. पटना (A.S.M./GG) परीक्षा, 2007
 (a) चैडविक (b) रदरफोर्ड
 (c) फर्मी (d) आइस्टीन (a)
283. $^{30}Si_{14}, ^{31}P_{15}, ^{32}S_{16}$ हैं :
 R.R.B. बंगलौर (G.G.) परीक्षा, 2007
 (a) आइसोटोन (b) आइसोबार्स
 (c) आइसोटोप (d) दर्पण नामिक (a)
284. पोटेशियम परमैनेट में पोटेशियम का प्रतिशत ज्ञात करें :
 (K = 39, Mn = 54, O = 16)
 R.R.B. अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004
 (a) 10% (b) 30%
 (c) 11% (d) 24% (d)
285. हाइड्रोजन में इलेक्ट्रॉन लेकर हीलियम का विन्यास प्राप्त करने की प्रवृत्ति

रसायन विज्ञान

Khan Sir App by twoRoot2

Sister 1994
आर.सी.टी.
ये नाम ही विषय है।

होती है, इस प्रवृत्ति की समानता रखता है:

R.R.B. चंडीगढ़ (T.C.) परीक्षा, 2002

- (a) कार धातुओं से
- (b) अक्रिय गैसों से
- (c) कारीय मदा धातुओं से
- (d) हैलोजर्नों से

286. दो अवयवों A (परमाणु संहति = 75) तथा B (परमाणु संहति = 16) को एक यौगिक बनाने के लिए संयुक्त किया जाता है यौगिक में 'A' के भार द्वारा 75.08% होना पाया गया। यौगिक का सूत्र है:

R.R.B. गोरखपुर (E.S.M.) परीक्षा, 2009
(a) A_2B (b) A_2B_3 (c) AB (d) AB_2

287. परमाणविक संख्या Z एवं द्रव्यमान संख्या A के एक परमाणु में इलेक्ट्रॉनों की संख्या है:

R.R.B. कोलकाता (T.A.) परीक्षा, 2008
(a) Z (b) $A - Z$

(c) A (d) $\frac{A-Z}{2}$ (a)

288. निम्नलिखित में से अवयव के समस्थानिक की विशेषता क्या है?

R.R.B. (स्टेशन प्रबंधक) परीक्षा, 2005

- (a) अप्रायिक आकार के न्यूट्रॉन की
- (b) परमाणु में भिन्न संख्या के इलेक्ट्रॉन
- (c) नाभिक में भिन्न संख्या के प्रोटॉन
- (d) नाभिक में भिन्न संख्या के न्यूट्रॉन

289. परमाणु विस्कोट में काफी अधिक ऊर्जा निकलती है, इसके क्या परिणाम हैं?

R.R.B. अहमदाबाद (Stenogra.) परीक्षा, 2006

- (a) न्यूट्रॉन का प्रोटॉन में रूपांतरण
- (b) रासायनिक ऊर्जा का न्यूक्लियर ऊर्जा में रूपांतरण
- (c) रासायनिक ऊर्जा का ऊर्जा-ऊर्जा में रूपांतरण
- (d) द्रव्यमान का ऊर्जा में रूपांतरण

290. परमाणु में अवस्थित सभी हल्का कण हैं:

R.R.B. अहमदाबाद (C.C.) परीक्षा, 2007

- (a) प्रोटॉन (b) इलेक्ट्रॉन
- (c) न्यूट्रॉन
- (d) उपर्युक्त सभी का भार समान है

291. किसी तत्व के वे परमाणु जिनकी परमाणु संख्या समान हो, परंतु परमाणु भार भिन्न-भिन्न हो, वे कहलाते हैं:

R.R.B. भावनेश्वर (C.C./T.C./E.C.A.) परीक्षा, 2007

- (a) समस्थानिक (b) बहुलक
- (c) समावयी (d) समभारी

292. $Ca(OH)_2$ किसका रासायनिक सूत्र है?

R.R.B. भुवनेश्वर (केसिंग इंस्प.) परीक्षा,

2005

- (a) लाइम (b) स्लेकड लाइम
- (c) लाइम स्टोन (d) जिप्सम
- (e) ब्लीचिंग पाउडर

293. परमाणु के नाभिक में होते हैं:

R.R.B. अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004

R.R.B. रांची (E.C.R.C.) परीक्षा, 2007

(A)

(B)

(C)

(D)

R.R.B. इलाहाबाद (A.C./C.C./T.C.) परीक्षा, 2006

- (a) CH_4 (b) H_2O (c) BF_4 (d) CO_2

303. किसी तत्व का परमाणु भार 35 है तथा 18 इलेक्ट्रॉन हैं, तो उस तत्व में प्रोटॉनों की संख्या होगी:

R.R.B. अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004

- (a) 17 (b) 18
- (c) 20 (d) 15

304. इलेक्ट्रॉन न्यूनता वाला परमाणु है:

R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2007

- (a) ऋण आयन
- (b) धन आयन
- (c) उदासीन आयन
- (d) इनमें से कोई नहीं

305. इलेक्ट्रॉन के आवेश का निर्धारण किसने किया?

R.R.B. अहमदाबाद (C.C.) परीक्षा, 2007

- (a) वैडविक (b) थॉमसन
- (c) न्यूटन (d) मिलीकॉन

306. ऑक्सीजन का परमाणु भार 16 है। ऑक्सीजन का विद्युत रासायनिक तुल्यांक होगा:

R.R.B. गोरखपुर (E.S.M.) परीक्षा, 2009

- (a) 61.03×10^{-3} ग्राम/कूलॉम
- (b) 8.29×10^{-6} ग्राम/कूलॉम
- (c) 8.27×10^{-7} ग्राम/कूलॉम
- (d) इनमें से कोई नहीं

307. हाइड्रोजन परमाणु के न्यूक्लियस में प्रोटॉन की संख्या ज्ञात करें:

R.R.B. अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004

- (a) शून्य (b) एक (c) तीन (d) पांच

308. $X^{238} \rightarrow A = {}^2He^4$ तत्व A में न्यूट्रॉनों की संख्या होगी:

R.R.B. इलाहाबाद (E.C.R.C./G.G.) परीक्षा, 2005

- (a) 148 (b) 242 (c) 144 (d) 146

309. एक तत्व के परमाणु दूसरे सभी तत्वों के परमाणु से निम्नलिखित में भिन्न होते हैं:

R.R.B. महेन्द्रधाट, पटना (A.S.M.) परीक्षा, 2004

- (a) परमाणु की संख्या और इलेक्ट्रॉनिक विन्यास

(b) परमाणु की संख्या और संयोजक इलेक्ट्रॉनों की संख्या

(c) न्यूट्रॉनों की संख्या और इलेक्ट्रॉनिक विन्यास

(d) न्यूट्रॉनों की संख्या और संयोजक इलेक्ट्रॉनों की संख्या

310. पॉजिट्रॉन की खोज किसने की थी?

R.R.B. अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा,

- (a) रदरफोर्ड (b) जे.जे. थॉमसन

(c) वैडविक (d) एंडरसन

2004

311. किसके निर्धारण में किसी तत्व की परमाणु संख्या सहायता नहीं करती ?
 R.R.B. मुंबई (E.S.M.) परीक्षा, 2004
 R.R.B. चंडीगढ़ (T.C.) परीक्षा, 2004
 R.R.B. इलाहाबाद (T.C.) परीक्षा, 2007
 (a) नाभिक में विद्यमान न्यूट्रोनों की संख्या
 (b) नाभिक में विद्यमान प्रोटोनों की संख्या
 (c) नाभिक के आस-पास विद्यमान इलेक्ट्रॉनों की संख्या
 (d) तत्व की कर्पणशक्ति (Valency) (d)
312. किसमें आयनिक बंध बनता है ?
 R.R.B. गोरखपुर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2006
 (a) KCl (b) H₂O (c) NH₃ (d) Cl₂ (a)
313. इन सभी में से कौन-सा आवेश रहित करता है ?
 R.R.B. इलाहाबाद (C.C.) परीक्षा, 2008
 (a) α (b) β (c) प्रोटॉन (d) न्यूट्रोन (d)
314. यूरेनियम का कौन-सा आइसोटोप, न्यूक्लियर रिएक्टर में होने वाली न्यूक्लियर प्रतिक्रिया को जारी रखने की क्षमता रखता है ?
 R.R.B. अहमदाबाद (Stenogra.) परीक्षा, 2006
 (a) U-239 (b) U-238
 (c) U-235 (d) इनमें से कोई नहीं (c)
315. निम्न में से किस विभाजित गति किया जा सकता है ?
 R.R.B. कोलकाता (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008
 (a) नाभिक (b) फोटॉन
 (c) धन आयन (d) परमाणु (b)
316. सीमेट उद्योग के लिए कौन-सा कच्चा माल आवश्यक है ?
 R.R.B. मालदा (T.A./C.A.) परीक्षा, 2007
 (a) चूना पथर (b) कोयला
 (c) चिकनी मिट्टी (d) उपर्युक्त सभी (d)
317. β किरणों का वेग बराबर होता है :
 R.R.B. अहमदाबाद (C.C.) परीक्षा, 2007
 (a) प्रकाश के वेग के बराबर
 (b) प्रकाश के वेग का 3/4
 (c) प्रकाश के वेग का 9/10
 (d) इनमें से कोई नहीं (c)
318. कैथोड किरण है :
 R.R.B. कोलकाता (T.A.) परीक्षा, 2008
 (a) इलेक्ट्रॉनों की धारा
 (b) धनात्मक रूप से आवेशित कण की धारा
 (c) अनावेशित कणों की धारा
 (d) विद्युत चुम्बकीय तरंग (a)
319. हारा में चार कालन एक-दूसरे से अनुबंध है R.R.B. अजमेर (E.C.R.C.) परीक्षा, 2008
 (a) टेट्रॉहैल (b) संरूपण
 (c) रेखीय (d) स्लैनर (a)
320. उत्प्रेरक के संबंध में निम्नलिखित कौन-सा सही है ?
 R.R.B. मुजफ्फरपुर (A.S.M.) परीक्षा, 2008
 1. वह प्रतिक्रिया की दर बढ़ता है
 2. वह सक्रियण ऊर्जा बढ़ाता है
 3. वह सक्रियण ऊर्जा घटाता है
 4. वह प्रतिक्रिया में खर्च हो जाता है
 (a) 1 और 2 (b) 1 और 3
 (c) 2 और 4 (d) 3 और 4 (a)
321. जीवाशम काल-निर्धारण का एक तरीका जीवाशम सामग्री में एक ही तत्व के विभिन्न के अनुपात का पता लगाना है।
 RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-I)
 (a) अपरूपों (b) सम्भारिकों
 (c) समावयवी पदार्थों (d) समस्थानिकों (d)
322. निम्नलिखित में से कौन एक खनिज नहीं है ?
 R.R.B. गुवाहाटी (G.G.) परीक्षा, 2006
 (a) स्लेट (b) लाइमस्टोन
 (c) कोल (d) कैल्साइट (a)

SSC की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. जब दो परमाणुओं के बीच आवंध बनाते हैं, तो प्रणाली (समुदाय) की ऊर्जा—
 SSC CHSL – 2014

- (a) वर्धित होती है
 (b) घटती है
 (c) वैसी ही रहती है
 (d) बढ़ती या घटती रहती है (b)

2. कक्षा संख्या 'n' से दर्शायी गई कक्षा में उपस्थित अधिकतम इलेक्ट्रॉनों की संख्या क्या हो सकती है? SSC CHSL 23 March 2018

- (a) $2n$ (b) $2n^2$ (c) n (d) n^2 (b)

3. परमाणु त्रिज्या को सामान्यतः किस इकाई में मापा जाता है? SSC CHSL 13 March 2018

- (a) फर्मी (b) मिलीमीटर
 (c) एंसट्रम (d) माइक्रोमीटर (c)

4. सभी परमाणुओं में पाए जाने वाले स्थिर, नकारात्मक चार्ज वाले कण हैं—
 SSC CGL - 08.07.2019, Shift- 1

- (a) इलेक्ट्रॉन्स (b) प्रोटॉन्स
 (c) न्यूट्रॉन्स (d) फोटॉन्स (a)

5. एक प्रोटोन तदरूप होता है।
 SSC MTS - 21/09/2017

- (a) हीलियम के नाभिक
 (b) हाइड्रोजन परमाणु के नाभिक
 (c) एक अल्फा कण
 (d) एक बीटा कण (d)

6. किसी तत्व के रासायनिक गुण निम्न में से कौन तय करता है? SSC CGL – 2012

- (a) प्रोटॉनों की संख्या
 (b) इलेक्ट्रॉनों की संख्या

- (c) न्यूट्रोनों की संख्या
 (d) उपर्युक्त सभी (b)

7. एक रेडियो-धर्मी वस्तु की अर्द्ध आयु 6 मास है। वस्तु का तीन-चौथाई हिस्सा में क्षय होगा। SSC CGL 09 August 2017

- (a) छ: माह (b) दस माह
 (c) बारह माह (d) चौबीस माह (c)

8. निम्नलिखित में से कौन धनावेशित नहीं है ?
 SSC (JE) 22 Jan 2018

- (a) अल्फा कण (b) प्रोटॉन
 (c) हीलियम नाभिक (d) इलेक्ट्रॉन (d)

9. न्यूट्रोन की खोज का श्रेय निम्नलिखित में से किसे दिया जाता है ?
 SSC CHSL, 14.10.2020, Shift- IIInd

- (a) ई. रस्डरफोर्ड (b) जे. चैडविक
 (c) जे. जे. थॉम्सन (d) जेम्स पी. जूल (b)

10. निम्नलिखित में से कौन सा सम्पादिक युग्म का एक उदाहरण है ?
 SSC CHSL, 17.10.2020, Shift- IIIrd

- (a) हाइड्रोजन और हीलियम
 (b) ऑक्सीजन और कार्बन
 (c) कैल्सियम और आर्गन
 (d) क्लोरीन और ऑक्सीजन (c)

11. सभी परमाणुओं में पाए जाने वाले स्थिर, नकारात्मक चार्ज वाले कण हैं।
 SSC CHSL 08 July 2019

- (a) इलेक्ट्रॉन्स (b) प्रोटॉन्स
 (c) न्यूट्रॉन्स (d) फोटॉन्स (a)

12. प्रोटोन पर आवेश, पर आवेश के बराबर है। SSC CHSL 20 March 2018

- (a) इलेक्ट्रॉन (b) पॉजीट्रॉन
 (c) न्यूट्रोन (d) अल्फा कण (b)

13. एवोगाद्रो संख्या का मान कितना होता है ? SSC MTS - 2013

- (a) 6.023×10^{22} (b) 6.023×10^{23}
 (c) 6.023×10^{24} (d) 6.023×10^{25} (b)

14. 36 ग्राम जल में कितन माल उपस्थित होते हैं? SSC (JE) 22 Jan 2018

- (a) 1 (b) 2 (c) 4 (d) 8 (b)

15. समान, अणुसूत्र, लेकिन भिन्न संरचनाओं वाले यौगिक कहलाते हैं—
 RRB NTPC (M & I) 15.12.2020 Shift- I

- (a) समस्थानिक (b) समभारिक
 (c) अपरूप (d) समावयवी (d)

16. जल में हाइड्रोजन व ऑक्सीजन के द्व्यमानों का अनुपात क्या है ?
 SSC CHSL 12 March 2018

- (a) 1 : 4 (b) 1 : 8
 (c) 1 : 16 (d) 1 : 64 (b)

17. पदार्थ का परमाणु सिन्धान्त किसने प्रतिपादित किया था ? SSC MTS - 2014

- (a) एवोगाद्रो (b) डाल्टन
 (c) न्यूटन (d) पास्कल (b)

18. जब किसी तत्व के परमाणु की एक से ज्यादा द्व्यमान संख्या होती है तो उसे क्या कहते हैं ?
 SSC CGL 02 September 2016

- (a) आयसोबार (b) आयसोटोप
 (c) आयसोटोन (d) आयसोमर (b)

19. किसी तत्व के तुल्यांकी भार तथा संयोजकता का गुणनकल किसके बराबर होता है ? SSC CHSL – 2013

- (a) वाष्प घनत्व (b) सापेक्ष ताप
 (c) परमाणु भार (d) अणु भार (c)

रसायन विज्ञान

20. वह सूक्ष्माण है जिसके पास कोई विद्युत आवेश नहीं होता है।
SSC CPO 01 July 2017
 (a) इलेक्ट्रॉन (b) प्रोटॉन
 (c) न्यूट्रॉन (d) सभी विकल्प सही हैं (c)
21. निम्नलिखित में से कौन से वैज्ञानिक ने 1897 में इलेक्ट्रॉन की खोज की थी ?
SSC (JE) 03 March 2017
 (a) अर्नेस्ट रदरफोर्ड (b) कार्ल डी. एंडरसन
 (c) जे.जे. थॉमसन (d) जोसेफ प्रीस्टलि (c)
22. वर्ष 1897 में इलेक्ट्रॉन की खोज किसने की थी ? **SSC CGL - 07.06.2019, Shift- 3**
SSC CGL - 04.06.2019, Shift- 1
Delhi Police Constable (Executive) 11 Dec. 2020-1st Shift
 (a) आइजक न्यूटन (b) जे.जे. थॉमसन
 (c) टी.ए. एडिसन (d) निकोला टेस्ला (b)
23. प्रोटॉन की समान संख्या किंतु न्यूट्रॉन की भिन्न-भिन्न संख्या वाले परमाणुओं को क्या कहते हैं ?
SSC CHSL - 2015, SSC MTS - 2013
 (a) धनायन (b) ऋणायन
 (c) समस्थानिक (d) हिर्स बोसन (c)
24. इनमें से किसने कैवेंडिश प्रयोगशाला में काम करते समय 1932 में न्यूट्रॉन की खोज की थी ? **SSC (JE) 01 March 2017**
SSC (JE) 02 March 2017
 (a) जेम्स चैडविक (b) अर्नेस्ट रदरफोर्ड
 (c) काल्ट डी. एंडरसन (d) एडमंड बेक्स्टरेल (a)
25. आण्विक कक्षा का अभिन्यास किससे नियंत्रित होता है ? **SSC MTS - 2013**
 (a) मुख्य क्वांटम संख्या
 (b) चुबकीय क्वांटम संख्या
 (c) प्रचक्रमण क्वांटम संख्या
 (d) दिगंधी क्वांटम संख्या (b)
26. डाल्टन के परमाणु सिद्धांत के अनुसार कौन सा/से कथन सही है/हैं ?
SSC CHSL 07 March 2018
 I. सभी द्रव्य छोटे-छोटे कणों से निर्मित होते हैं।
 II. भिन्न-भिन्न तत्वों के परमाणुओं के द्रव्यमान व रासायनिक गुणधर्म भिन्न-भिन्न होते हैं।
 III. किसी भी यौगिक में परमाणुओं की सापेक्ष संख्या अनिश्चित होती है।
 (a) केवल I तथा II (b) केवल I तथा III
 (c) केवल II तथा III (d) I, II तथा III सभी (a)
27. परमाणु का संघटन करने वाले तीन मौलिक कण हैं—
SSC CHSL - 2006, SSC CHSL - 2013
 (a) प्रोटॉन, इलेक्ट्रॉन और मेसॉन
 (b) प्रोटॉन, इलेक्ट्रॉन और फोटॉन
 (c) प्रोटॉन, इलेक्ट्रॉन और न्यूट्रॉन
 (d) प्राटॉन, इलेक्ट्रॉन और ड्यूट्रॉन (c)
28. अच्छे सुचालकों में ढोले बन्धे होते हैं।
SSC MTS -22/09/2017
 (a) न्यूट्रॉन (b) प्रोटॉन
 (c) पार्सीट्रॉन (d) इलेक्ट्रॉन (d)
29. हीलियम परमाणु जब एक इलेक्ट्रॉन खोता है तो निम्नलिखित में से किसका निर्माण होता है? **SSC CHSL 21 March 2018**

Khan Sir App by twoRoot2

 Since 1999
 आर.बी.डी.
 ये नाम ही विद्यम है

40. किसी तत्व का तुल्यांकी भार तथा संयोजकता का गुणफल के बराबर होता है।
SSC CHSL 17 March 2018
 (a) धनत्व (b) सपेक्ष ताप
 (c) परमाणु भार (d) परमाणिकता (c)
41. द्रव्यमान संख्या किसका योग है?
SSC CHSL - 2015
 (T-1) 1 जुलाई, 2017 (2-पाली)
 (a) केवल प्रोटॉन
 (b) इलेक्ट्रॉन और प्रोटॉन
 (c) इलेक्ट्रॉन और न्यूट्रॉन
 (d) प्रोटॉन और न्यूट्रॉन (d)
42. एक हाइड्रोजेन परमाणु का द्रव्यमान एक इलेक्ट्रॉन के द्रव्यमान का कितना गुना होता है?
SSC (JE) 22 Jan 2018
 (a) 1000 (b) 8000
 (c) 1837 (d) 5000 (c)
43. कार का उत्प्रेरक परिवर्तक कार्बन मोनोऑक्साइड को निम्नलिखित में से किस गैस में परिवर्तित करता है?
SSC (JE) 03 March 2017
 (a) कार्बन डाइऑक्साइड
 (b) कणिकीय कार्बन
 (c) कार्बोनेट्स
 (d) कार्बन-डाई-सल्फाइड (d)
44. समभारिक क्या होते हैं?
SSC CGL 08 August 2017
 (a) ऐसे तत्व जिनकी परमाणु संख्या समान होती है लेकिन द्रव्यमान भिन्न होता है
 (b) ऐसे तत्व जिनकी परमाणु संख्या भिन्न होती है लेकिन द्रव्यमान समान होता है
 (c) ऐसे तत्व जिनकी परमाणु संख्या भिन्न होती है तथा द्रव्यमान भिन्न होता है
 (d) ऐसे तत्व जिनकी परमाणु संख्या समान होती है तथा द्रव्यमान समान होता है (b)
45. निम्नलिखित में से किसने इलेक्ट्रॉन की खोज की थी ? **SSC MTS -21/09/2017**
 (a) जे. जे. थॉमसन (b) मैक्स बॉर्न
 (c) अन्टाइन लेवाइजर (d) मेन्डेलीफ (a)
46. किसी परमाणु का रासायनिक व्यवहार निर्भर करता है, उसके—
SSC CHSL - 2010
 (a) न्यूक्लियस में प्रोटॉनों की संख्या पर
 (b) न्यूक्लियस में न्यूट्रॉनों की संख्या पर
 (c) न्यूक्लियस में ईर्द-गिर्द घूम रहे इलेक्ट्रॉनों की संख्या पर
 (d) न्यूक्लियस में न्यूक्लिओनों की संख्या पर (a)
47. परमाणु संख्या हमेशा के बराबर होती है। **SSC CHSL 14 March 2018**
 (a) प्रोटॉनों की संख्या (b) न्यूट्रॉनों की संख्या
 (c) इलेक्ट्रॉनों की संख्या (d) प्रोटॉनों तथा न्यूट्रॉनों के योग (a)
48. आक्सीजन अणु है।
SSC CHSL 07 March 2018
 (a) एकपरमाणुक (b) द्वि-परमाणुक
 (c) त्रि परमाणुक (d) चतुर परमाणुक (b)
49. फ्रेन्सियम एक अति रेडियो सक्रिय तत्व है, फ्रेन्सियम के अधिकतम दीर्घ आयु वाले

- समस्थानिक 223Fr की अर्ध आयु मात्र है। SSC (JE) 01 March 2017
- (a) 2.1 सेकंड (b) 21 सेकंड
(c) 2.1 मिनट (d) 21 मिनट
50. एक न्यूट्रोन पर कौन से आवेश होता है? SSC CHSL 15 March 2018
- (a) धनावेश (b) ऋणावेश
(c) कोई आवेश नहीं (d) कोई विकल्प सही नहीं है।
51. एक CC कण होता है। SSC MTS -21/09/2017
- (a) एक हाइड्रोजन अणु (b) एक हीलियम नाभिक
(c) हाइड्रोजन का एक परमाणु (d) एक प्रोटॉन
52. किसी तत्व के परमाणु का परमाणु क्रमांक 17 है और द्रव्यमान संख्या 36 है। उसके न्यूक्लियस में न्यूट्रोनों की संख्या है— SSC MTS - 2008
- (a) 17 (b) 19 (c) 36 (d) 53 (b)
53. समस्थानिक के अस्तित्व का सुझाव 1913 में सबसे पहले रेडियोकेमिस्ट ने दिया था। SSC (JE) 04 March 2017
- (a) फ्रेडरिक सॉर्ड (b) अर्नेस्ट रदरफोर्ड
(c) कार्ल डी. ऐंडरसन (d) जोजेफ प्रीस्टलि
54. कौन-से दो आधारभूत बल दो न्यूट्रोनों के बीच आकर्षक बल उपलब्ध करा सकते हैं? SSC CHSL - 2012
- (a) गुरुत्वीय और स्थित-वैद्युत (b) कुछ अन्य बल
(c) गुरुत्वीय और नाभिकीय (d) स्थिर-वैद्युत और नाभिकीय
55. यदि एक परमाणु की परमाणु संख्या 10 तथाद्रव्यमान संख्या 23 है तो परमाणु में प्रोटॉनों व न्यूट्रोनों की संख्या क्रमशः क्या होगी?
- SSC CHSL 14 March 2018
- (a) 10, 10 (b) 10, 23
(c) 13, 10 (d) 10, 13

56. निम्नलिखित कौन-सा क्रमांक न्यूक्लियन नहीं है? SSC CGL - 2010
- (a) प्रोटॉन (b) न्यूट्रॉन
(c) इलेक्ट्रॉन (d) पार्जिस्ट्रॉन (d)
57. पियरे व्यूरी ने हेनरी बैवरल और अपनी पत्नी, मेरी व्यूरी के साथ से संबंधित खोजों के लिए वर्ष 1903 में भौतिकी में प्राम नोबेल पुरस्कार साझा किया था-
- SSC CGL - 07.06.2019, Shift- 3
- (a) दर्पण छवियाँ (b) रेडियोधर्मिता
(c) एक्स-रे (d) ऊष्मागतिकी (b)
58. निम्नलिखित में से किसने 'इलेक्ट्रॉन' का आविष्कार किया था ? एस.एस.सी.ओनलाइन सी.पी.ओ.एस.आई.
- (T-1) 3 जुलाई, 2017 (2-पाली)
- (a) आर्कमिडीज (b) रुआल आमुन्सन
(c) जे.जे. थॉमसन (d) लॉडल डीजल (c)
59. हाइड्रोजन परमाणु का नाभिक कहलाता है। SSC CHSL - 2017
- (a) न्यूट्रॉन (b) इलेक्ट्रॉन
(c) प्रोटॉन (d) पोजीट्रॉन (c)
60. ड्यूट्रेरियम की द्रव्यमान संख्या कितनी होती है ? SSC CHSL - 2018
- (a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) 4 (b)
61. हीलियम परमाणु जब इलेक्ट्रॉन खोता है तब वह यह बनता है—
- SSC CGL - 2015
- (a) प्रोटॉन (b) धनात्मक हीलियम आयन
(c) ऋणात्मक हीलियम आयन (d) अल्फा कण
62. न्यूक्लियस की द्रव्यमान संख्या—
- SSC CHSL - 2010
- (a) सदा उसके परमाणु क्रमांक से कम होती है
(b) सदा उसके परमाणु क्रमांक से अधिक होती है
(c) सदा उसके परमाणु क्रमांक से अधिक और कभी उसके बराबर होती है

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

1. पदार्थ का परमाणिक सिद्धांत सर्वप्रथम किसने प्रस्तावित किया ? [CDS 2015]
- (a) जॉन डाल्टन (b) रदरफोर्ड
(c) जे.जे. थॉमसन (d) नील्स बोर
2. किसी परमाणु के लिए 'प्लम पुलिंग मॉडल' किसके द्वारा दिया गया था ? [CDS 2017]
- (a) एन्टेनी लेवोजियर (b) जे.जे. थॉमसन
(c) अर्नेस्ट रदरफोर्ड (d) रॉबर्ट बॉयल
3. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन सही है ? [NDA 2010]
- (a) एक परमाणु के नाभिक में केवल इलेक्ट्रॉन विद्यमान रहते हैं।
(b) एक परमाणु के नाभिक में इलेक्ट्रॉन और प्रोटॉन दोनों विद्यमान रहते हैं।
(c) एक परमाणु के नाभिक में केवल न्यूट्रोन विद्यमान रहते हैं।
4. किसी तत्व के परमाणुओं की द्रव्यमान संख्याएं समान हो सकती हैं। [CDS 2016]
- (a) विभिन्न तत्वों के परमाणुओं की द्रव्यमान संख्याएं समान हो सकती हैं।
(b) किसी तत्व के परमाणुओं की द्रव्यमान संख्याएं भिन्न-भिन्न हो सकती हैं।
(c) किसी तत्व के सभी परमाणुओं में प्रोटॉनों की संख्या समान होती है।
(d) किसी तत्व के सभी परमाणुओं में न्यूट्रोनों की संख्या सदैव समान होती है।
5. किसी परमाणु की परमाणिक संख्या से निम्नलिखित में से किसकी संख्या का पता चलता है ? [NDA 2011]
- (a) इलेक्ट्रॉन (b) प्रोटॉन
(c) न्यूट्रॉन (d) न्यूट्रॉन और प्रोटॉन (b)
6. किसी तत्व का सर्वाधिक अभिलाषणिक गुणधर्म निम्नलिखित में से कौन-सा है? [CDS 2017]
- (a) घनत्व (b) क्षयनांक
(c) द्रव्यमान (d) परमाणु क्रमांक (d)
7. ऋणात्मक शित परमाणु (ऋणायन) में प्रोटॉनों की संख्या क्या है ? [NDA 2011]
- (a) तत्व के परमाणु क्रमांक से अधिक
(b) तत्व के परमाणु क्रमांक से कम
(c) परमाणु में इलेक्ट्रॉनों की संख्या से अधिक
(d) परमाणु में इलेक्ट्रॉनों की संख्या से कम (b)
8. कार्बन के एक परमाणु में 6 प्रोटॉन होते हैं। इसकी द्रव्यमान संख्या 12 होती है। कार्बन के एक परमाणु में कितने न्यूट्रोन होते हैं ? [NDA 2016]
- (a) 12 (b) 6
(c) 10 (d) 14 (b)

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) 2 प्रोटॉन व 2 न्यूट्रॉन
 (b) 1 प्रोटॉन व 4 इलेक्ट्रॉन
 (c) 2 प्रोटॉन व 4 न्यूट्रॉन
 (d) 1 प्रोटॉन व 1 न्यूट्रॉन
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}C (b) केवल ^{13}C
 (c) केवल ^{12}C (d) ^{12}C व ^{14}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 चक्रकर लगाते हैं।
 (b) इलेक्ट्रॉन तथा प्रोटॉन न्यूकिलयस में होते हैं तथा प्रोटॉन न्यूकिलयस के इर्द-गिर्द चक्रकर लगाते हैं।
 (c) प्रोटॉन तथा न्यूट्रॉन न्यूकिलयस में होते हैं तथा इलेक्ट्रॉन न्यूकिलयस के इर्द-गिर्द चक्रकर 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। (b)
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 संर्वर्भ 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) $^{12}\text{C}, ^{14}\text{N}, ^{16}\text{O}$
 (b) $^{12}\text{C}, ^{14}\text{N}, ^{18}\text{O}$
 (c) $^{14}\text{C}, ^{14}\text{N}, ^{16}\text{O}$
 (d) $^{14}\text{C}, ^{15}\text{N}, ^{16}\text{O}$ (d)
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) हाइजेनबर्ग 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-प्रतिक्रिया युग्म है? U.P.P.C.S. (Mains) 2005
 (a) इलेक्ट्रॉन-पॉजिट्रॉन
 (b) प्रोटॉन-न्यूट्रॉन
 (c) फोटॉन-इलेक्ट्रॉन
 (d) न्यूट्रॉन-न्यूट्रॉन (a)