

रसायन विज्ञान

- (a) उष्णीय अपघटन
 (b) अपघटन अभिक्रिया
 (c) फोटोलेटिक अपघटन
 (d) इलेक्ट्रोलेटिक अपघटन
65. परमाणु की ऑक्सीकरण स्थिति क्या प्रदर्शित करती है?
- RRB Group-D 27-11-2018 (Shift-I)
- (a) उसकी रिक्तियाँ
 (b) यौगिक का वास्तविक आवेश
 (c) क्षति हुए इलेक्ट्रॉनों की संख्या
 (d) प्राप्त इलेक्ट्रॉनों की संख्या
66. दी गई अभिक्रियाओं में से कौन सी संयोजन अभिक्रियाओं के विपरीत होती है।
- RRB Group-D 04-10-2018 (Shift-II)
- (a) दोहरा विस्थापन (b) विस्थापन
 (c) अपघटन (d) अवक्षेपण
67. $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ दी गई अभिक्रिया निन का एक उदाहरण है—
- RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-I)
- (a) अपघटन अभिक्रिया
 (b) दहन अभिक्रिया
 (c) योगात्मक अभिक्रिया
 (d) प्रतिस्थापन अभिक्रिया
68. $\text{Pb} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{PbCl}_2 + \text{Cu}$ दी गयी समीकरण अभिक्रिया का एक उदाहरण है।
- RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-II)
- (a) विस्थापन (b) संयोजन
 (c) दोहरे विस्थापन (d) अपघटन
69. में, ऑक्सीकरण और अपचयन दोनों होते हैं।
- RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-II)
- (a) प्रतिस्थापन अभिक्रिया
 (b) विस्थापन अभिक्रिया
 (c) रेडॉक्स अभिक्रिया
 (d) संयोजन अभिक्रिया
70. उत्प्रेरक वे पदार्थ हैं, जो—
- RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-I)
- (a) अभिकारकों को मुक्त करते हैं
 (b) अभिक्रियाओं को तीव्र कर देते हैं
 (c) अभिक्रियाओं को नियंत्रित कर देते हैं
 (d) अभिक्रियाओं को उत्क्रमीय कर देते हैं (b)
71. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सत्य है/हैं?
- A. एक संतुलित रासायनिक समीकरण में अभिकारकों और उत्पादों में

Khan Sir App - twoRoot2

- (a) सभी तत्वों के परमाणुओं की संख्या समान होती है।
- B. एक असंतुलित रासायनिक समीकरण में अभिकारकों और उत्पादों में एक या अधिक अवयवों वाले परमाणुओं की संख्या असमान होती है।
- RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-III)
- (a) A और B दोनों सत्य हैं
 (b) A और B दोनों असत्य हैं
 (c) केवल A ही सत्य है
 (d) केवल B ही सत्य है।
72. निम्नलिखित में से कौन-सा समीकरण किसी ढाँचांगत रासायनिक समीकरण को निरूपित करता है?
- RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-III)
- RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-II)
- (a) $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$
 (b) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$
 (c) $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$
 (d) $\text{CO} + 2\text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{OH}$
73. घटती हुई प्रतिक्रिया के क्रम में व्यवस्थित आम धातुओं को इस प्रकार से जाना जाता है:
- RRB ALP & Tec (29-08-18 Shift-III)
- (a) प्रवाहकत्व
 (b) इलेक्ट्रोलाइटिक अपचयन
 (c) गतिविधि श्रृंखलन
 (d) प्रतिक्रियात्मकता
74. $\text{MgO}_2 + 4\text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$ दी गई अभिक्रिया अभिक्रिया का एक उदाहरण है।
- RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-I)
- (a) संयोजन (b) विस्थापन
 (c) दोहरे विस्थापन (d) रेडॉक्स
75. इनमें से कौन-सा एक रासायनिक परिवर्तन है?
- RRB ALP & Tec. (29-08-2018 Shift-I)
- (a) मक्खन का छट्ठा होना
 (b) Co_2 से सूखी बर्फ का बनाना
 (c) एक प्लैटिनम तार का गर्म होना
 (d) लोहे का चुंबकीकरण
76. यदि घोल से धातु A, धातु B को प्रतिस्थापित करती है तो धातु A।
- RRB ALP & Tec (10-08-18 Shift-II)
- (a) उत्प्रेरक वे पदार्थ हैं, जो—
- RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-I)
- (a) अभिकारकों को मुक्त करते हैं
 (b) अभिक्रियाओं को तीव्र कर देते हैं
 (c) अभिक्रियाओं को नियंत्रित कर देते हैं
 (d) अभिक्रियाओं को उत्क्रमीय कर देते हैं (b)
71. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सत्य है/हैं?
- A. एक संतुलित रासायनिक समीकरण में अभिकारकों और उत्पादों में
- (a) B की तुलना में अधिक प्रतिक्रियाशील है।
 (b) B की तुलना में कम प्रतिक्रियाशील है।
 (c) B की तुलना में भारी है।
 (d) B की तरह से एक्स्मान की प्रतिक्रिया है। (a)
77. लोहे में जंग लगना इनमें से किसका सामान्य उदाहरण है।
- RRB NTPC 07.04.2016 (Shift-II) Stage 1st
- RRB NTPC 18.01.2017 (Shift-II) Stage 2nd
- (a) भौतिक परिवर्तन
 (b) उष्णाक्षेपी परिवर्तन
 (c) उष्णाग्राही परिवर्तन
 (d) रासायनिक परिवर्तन (d)
78. इनमें से कौन-सा रासायनिक परिवर्तन का एक उदाहरण है?
- RRB NTPC 28.03.2016 (Shift-III) Stage 1st
- (a) उर्ध्वपातन (b) क्रिस्टलीकरण
 (c) नियंत्रियीकरण (d) आसवन (c)
79. उस प्रक्रिया का क्या नाम है, जिसमें गैस सीधे ही ठोस (सॉलिड) में परिवर्तित हो जाती है?
- RRB NTPC 16.04.2016 (Shift-III) Stage 1st
- (a) सफ्टिंगेशन (b) डिपोजिशन
 (c) कंडन्सेशन (d) इवैपोरेशन (b)
80. निम्नलिखित धातुओं में से सबसे अधिक प्रतिक्रियाशील है—
- RRB ALP & Tec (13-08-18 Shift-II)
- (a) Ca (b) Al (c) Ni (d) Pb (a)
81. निम्नलिखित में से कौन सा अवलोकन हमें यह निर्धारित करने में मदद करता है कि रासायनिक अभिक्रिया हुई है या नहीं?
- RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-II)
- (a) अवस्था में परिवर्तन
 (b) गैस का उत्सर्जन
 (c) रंग बदलना
 (d) ये सभी विकल्प (d)
82. निम्नलिखित में से कौनसा एक भौतिक परिवर्तन है?
- RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-III)
- RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-II)
- RRB NTPC 11.04.2016 (Shift-II) Stage 1st
- (a) पानी का बर्फ में परिवर्तन
 (b) मानव में इवसन
 (c) मानव में पाचन
 (d) दूध से दही बनना (a)

SSC की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. एक ऊप्पाशोधी प्रतिक्रिया क्या होती है?
- SSC CGL 10 August 2017
- (a) प्रतिक्रिया जिसमें ऊप्पा विमोचित होती है।
 (b) प्रतिक्रिया जिसमें ऊप्पा अवशोषित होती है।
 (c) प्रतिक्रिया जिसमें न तो ऊप्पा विमोचित होती है और न ही अवशोषित होती है।
 (d) इनमें से कोई नहीं
2. इथेनॉल का उत्पादन किस प्रक्रिया द्वारा किया जाता है?
- SSC GD Constable, 02/03/2019, Shift-I
- (a) लवणीकरण (b) संयोजन
 (c) अनुमापन (d) किण्वन
3. कुछ दिनों के बाद, पीतल और कांस्य की मूर्तियाँ हरी हो जाती हैं उसका कारण क्या है?
- SSC GD Constable, 14/02/2019, Shift-III
- (a) संकारण (b) ऑक्सीकरण
 (c) अपक्षरण (d) अपघटन (सङ्करण)
4. निम्नलिखित में से कौन सी ऊप्पाशोधी प्रतिक्रिया की विशेषता है? SSC CGL 10 August 2017
- (a) ऊप्पा का उत्सर्जन
- (b) ऊप्पा का अवशोषण
 (c) तापमान में कोई परिवर्तन नहीं
 (d) कोई भी विकल्प सही नहीं है (a)
5. उत्प्रेरक परिवर्तक युक्त मोटर वाहनों में सीसा गहित (अनलेडेड) पैट्रोल का उपयोग करना चाहिए क्योंकि सीसा युक्त पैट्रोल से किस प्रकार की समस्या हो सकती है?
- SSC (JE) 01 March 2017
- (a) एंजीस्ट की मेटल बांडी का झरण हो जाती है।
 (b) सीसे के युक्त सामानदारक यौगिक बनते हैं।

- (c) एजेंस्ट को चोक करता है।
 (d) उत्प्रेरक को अक्रिय बनाता है। (d)
6. रोग पैदा करने वाले सूक्ष्मजीवों को नष्ट करने और दध की वैद्यता को बढ़ाने के लिए किस प्रक्रिया का उपयोग किया जाता है?

SSC GD Constable, 11/03/2019, Shift-III

- (a) पाश्चुरीकरण (b) हाइड्रोजनीकरण

- (c) संक्षेपन (d) वाष्णीकरण (a)

7. इलेक्ट्रॉन को प्राप्त करने की प्रक्रिया को कहते हैं। SSC CGL 08 August 2017

- (a) ऑक्सीकरण (b) अपचयन

- (c) विकरण

- (d) ऑक्सीकरण तथा अपचयन दोनों (b)

8. इलेक्ट्रॉन प्रदान करने की प्रक्रिया को कहते हैं। SSC CGL 10 August 2017

- (a) ऑक्सीकरण

- (b) अपचयन

- (c) विकरण

- (d) ऑक्सीकरण तथा अपचयन दोनों (a)

9. ऋणायन द्वारा बनते हैं।

SSC CGL 10 August 2017

- (a) इलेक्ट्रॉन प्रदान (b) इलेक्ट्रॉन प्राप्ति

- (c) न्यूट्रॉन प्राप्ति (d) न्यूट्रॉन प्रदान (b)

10. इस्पात और लोहे को जंग से बचाने के लिए उसके ऊपर की एक पतली परत से कोटिंग करने की विधि गैल्वनीकरण कहलाती है—RRB NTPC (M & I) 15.12.2020 Shift-I

SSC CHSL, 12.10.2020, SHIFT- Ist

SSC CGL- 06.06.2019, Shift- 1

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

- (a) जस्ते (b) तांबे

- (c) मैग्नीशियम (d) एल्युमीनियम (a)

11. जब लोहे में जंग लग जाता है तो उसका वजन SSC CHSL - 2008

SSC CGL 07 September 2016

- (a) घट जाता है (b) बढ़ जाता है

- (c) वही रहता है

- (d) पहले बढ़ता है और फिर घटता है (b)

12. तेल और वसायुक्त भोजन, अव अधिक समय तक रखा जाता है, तो किस प्रक्रिया के कारण इसके स्वाद और गंध में बदलाव होता है?

SSC GD Constable, 14/02/2019, Shift-III

- (a) प्रतिस्थान (सब्सिट्यूशन)

- (b) किण्वन (फर्मन्टेशन)

- (c) विकृत गंधिता (रेसीडीटी)

- (d) अपघटन (सड़न) (c)

13. लोहा अयस्क से लोहा विनिर्मित करने की प्रक्रिया को क्या कहते हैं?

SSC CGL 06 September 2016

- (a) ऑक्सीकरण (b) अपचयन

- (c) विशुद्ध अपघटन (d) प्रभाजी आसवन (b)

14. पौधों में प्रकाश संश्लेषण, प्रकाश ऊर्जा को ऊर्जा में परिवर्तित करता है।

SSC GD Constable, 11/03/2019, Shift-III

- (a) रासायनिक (b) थर्मल

- (c) गतिज (d) भौतिक (a)

15. पटाखे का विस्फोट का एक उदाहरण है-

SSC CGL- 10.06.2019, Shift- 2

- (a) दहन (b) अपघटन
 (c) वाष्णीकरण (d) अवक्षेपण (a)

16. एक संयोजन अधिक्रिया में हो सकते हैं। SSC CHSL 07 March 2018

- I. दो या दो से अधिक अधिकारक

- II. दो या दो से अधिक उत्पाद

- III. केवल एक उत्पाद

- (a) केवल I (b) केवल I तथा III

- (c) केवल I तथा II (d) केवल II (b)

17. दहन के लिए निम्नलिखित में से कौन-सी सही गैस अनिवार्य है ? Delhi Police Constable (Executive)

03.12.2020-1st Shift

- (a) ऑक्सीजन

- (b) कार्बन मोनोऑक्साइड

- (c) सल्फर डाइऑक्साइड

- (d) हाइड्रोजन (a)

18. किसी रासायनिक क्रिया में एक उत्प्रेरक का क्या कार्य है ?

SSC CHSL 03 January 2017

- (a) कारकों की स्थितिज ऊर्जा को परिवर्तित करता है।

- (b) कारकों की गतिज ऊर्जा को परिवर्तित करता है।

- (c) उत्पादों की स्थितिज ऊर्जा को परिवर्तित करता है।

- (d) सक्रियण ऊर्जा को परिवर्तित करता है। (d)

19. ऑक्सीकरण की अधिक्रिया में क्या होता है? SSC CHSL 09 January 2017

- (a) प्रोटान्स खोते हैं।

- (b) इलेक्ट्रॉन्स खोते हैं।

- (c) न्यूट्रान्स खोते हैं।

- (d) इलेक्ट्रोन्स प्राप्त होते हैं। (b)

20. एक ऐसी अधिक्रिया जिसमें एक साथ ऑक्सीकरण और अवकरण होता है, उसे क्या कहते हैं?

SSC CHSL 09 January 2017

- (a) फेरल की अधिक्रिया

- (b) रेडोक्स अधिक्रिया

- (c) डेमंग की अधिक्रिया

- (d) केरोल की अधिक्रिया (b)

21. निम्नलिखित में से श्वसन कौन सी अधिक्रिया का एक प्रकार है? SSC (JE) 22 Jan 2018

- (a) केवल ऊप्पाक्षेपी

- (b) केवल ऊप्पाशोषी

- (c) ऊप्पाक्षेपी तथा ऊप्पाशोषी दोनों

- (d) न तो ऊप्पाक्षेपी न ही ऊप्पाशोषी (a)

22. एक अधिक्रिया में पदार्थ से हाइड्रोजन का हास क्या कहलाता है?

SSC (JE) 24 Jan 2018

- (a) अपचयन (b) उपचयन

- (c) हाइड्रोजनीकरण

- (d) अपचयन तथा हाइड्रोजनीकरण दोनों (b)

23. लोहे पर जंग अधिक्रिया के कारण लगता है। SSC (JE) 27 Jan 2018

- (a) उपचयन (b) अपचयन

- (c) संक्षारण (d) रेडॉक्स (d)

24. किस प्रकार की अधिक्रिया में दो या दो से अधिक अधिकारक मिलकर एकल उत्पाद का निर्माण करते हैं?

SSC (JE) 27 Jan 2018

- (a) संयोजन अधिक्रिया

- (b) वियोजन अधिक्रिया

- (c) विस्थापन अधिक्रिया

- (d) द्विविस्थापन अधिक्रिया (a)

25. जब किसी अधिक्रिया में एक पदार्थ में ऑक्सीजन का हास होता है, तो उसे कहा जाता है। SSC (JE) 27 Jan 2018

- (a) संक्षण

- (b) अपचयन

- (c) उपचयन

- (d) संक्षारण तथा उपचयन दोनों (b)

26. निम्नलिखित में से किस धातु का उपयोग वाहनों के उत्प्रेरक परिवर्तक में उत्प्रेरक के रूप में प्रयोग नहीं किया जाता ?

SSC (JE) 02 March 2017

- (a) प्लैटिनम (b) पोलेनियम

- (c) रोडियम (d) पैलेडियम (b)

27. हवा में जलाए जाने पर मैग्नीशियम की पट्टी चमकदार ज्वाला के साथ जलती है ? Delhi Police Constable (Executive)

07.12.2020-3rd Shift

- (a) नीली (b) हरी

- (c) सफेद (d) लाल (c)

28. लोहे में जंग लगने के लिए निम्नलिखित में से किसकी उपस्थिति अनिवार्य है?

SSC Delhi Police 07 Dec 2017

- I. पानी या (पानी वाष्ण)

- II. ऑक्सीजन

- (a) केवल I (b) केवल II

- (c) I तथा II दोनों (d) ना तो I न ही II (c)

29. अम्ल तथा क्षारक के बीच प्रतिक्रिया को कहा जाता है।

SSC Delhi Police 06 Dec 2017

- (a) विहरण (b) पायसीकरण

- (c) उदासीनीकरण (d) किण्वन (c)

30. कौन सा पदार्थ बिना खपत हुए, रासायनिक प्रतिक्रिया की दर को बढ़ाता है?

SSC Delhi Police 06 Dec 2017

- (a) बफर (b) विलायक

- (c) विलेय (d) उत्प्रेरक (d)

31. लोहे पर जंग लगना का एक उदाहरण है। SSC CHSL 08 July 2019

- (a) द्रवण (b) क्षरण

- (c) वाष्णीकरण (d) ज्वलन (b)

32. उत्प्रेरक की खोज किसने की थी ? SSC CHSL 30 January 2017

(a) मेसकुर्नी (b) बर्बेलियस

- (c) इक (d) गर्नर (b)

33. रासायनिक सूत्र में धातु आयन तथा अधातु आयन का स्थान क्या होता है?

SSC CHSL 16 March 2018

- (a) दूसरे स्थान पर धातु आयन

- (b) पहले स्थान पर अधातु आयन

- (c) पहले स्थान पर धातु आयन तथा दूसरे स्थान पर अधातु आयन

- (d) कोई विकल्प सही नहीं है। (c)

34. पुरानी किताबों का कागज भूमा किस कारण होता है ? SSC MTS - 2014

- (a) लगातार उपयोग से
- (b) संवातन की कमी से
- (c) धूल जम जाने से
- (d) सेलुलोस के ऑक्सीकरण से

35. निम्नलिखित में सबसे ऑक्सीकारक अजेंट क्या है ? SSC CHSL - 2015

- (a) ऑक्सीजन
- (b) क्लोरीन
- (c) पलुओरीन
- (d) आयोडिन

36. ऑक्सीजन की (+) ऑक्सीकरण संख्या होती है केवल—

SSC Steno. (C & D) - 2011

SSC CHSL - 2010

- (a) OF_2 में
- (b) Cl_2O में
- (c) H_2O में
- (d) N_2O में

37. $K_4[Ni(CN)_6]$ में निकेल की ऑक्सीकरण संख्या क्या है ?

SSC MTS - 2013

- (a) शून्य
- (b) +4
- (c) -4
- (d) +8

38. यदि $MgCl_3$ में एक मिलियन Mg^{2+} आयन है, तो उसमें क्लोराइड आयन कितने है ? SSC CHSL - 2015

- (a) दस मिलियन
- (b) आधा मिलियन
- (c) दो मिलियन
- (d) एक मिलियन

39. किस प्रक्रिया में इलेक्ट्रॉन का लाभ होता है ? SSC Steno. (C & D) - 2017

- (a) अपघटन
- (b) अवकरण
- (c) ऑक्सीकरण
- (d) संशोधन

40. इलेक्ट्रॉन को प्राप्त करने की प्रक्रिया को कहते हैं। SSC CGL - 2017

- (a) ऑक्सीकरण
- (b) अपचयन
- (c) विकिरण
- (d) ऑक्सीकरण तथा अपचयन दोनों

41. निम्नलिखित में से कौन-सा एक धनायन नहीं है ? SSC CGL - 2017

- (a) एल्युमीनियम आयन
- (b) कॉपर आयन
- (c) सल्फेट आयन
- (d) जिंक आयन

42. निम्नलिखित किस कारण से लोहे में जंग लग जाता है?

SSC CHSL - 2011 SSC CGL - 2017

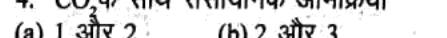
S.S.C. टेक्स अ. परीक्षा, 2007

- 1. ऑक्सीकरण
- 2. अपचयन
- 3. ऑक्सीजन के साथ रासायनिक अभिक्रिया
- 4. CO_2 के साथ रासायनिक अभिक्रिया

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

43. नीचे दी गई अभिक्रिया के संबंध में कौन सा/से कथन सही नहीं है/हैं?

SSC CHSL 13 March 2018



I. सीसा अपचयित हो रहा है।

II. कार्बन अपचयित हो रहा है।

III. लोह ऑक्साइड अपचयित हो रहा है।

(a) केवल I तथा II (b) केवल I तथा III

(c) केवल II तथा III (d) I, II तथा III सभी (a)

Khan Sir App - twoRoot2

Since 1989
आर.न्ही.डी.
ये भाषा ही विज्ञान है

44. लोहे में बहुत शीघ्र जग कहा लगती है? SSC CGL - 2014

- (a) वर्षा के जल में
- (b) समुद्र के जल में
- (c) आसुत जल में
- (d) नदी के जल में

45. निम्नलिखित में से क्या रासायनिक अभिक्रिया नहीं है? SSC MTS - 2014

- (a) कागज का जलना
- (b) भोजन का पचना
- (c) पानी का भाप में बदलना
- (d) कोयले का जलना

46. आयरन को जंग लगने से रोकने के लिए कौन-सी प्रक्रिया लाभकारी नहीं है ? SSC CGL - 2012

- (a) अनीलन
- (b) ग्रीज लगाना
- (c) जस्ता चढ़ाना
- (d) पेट करना

47. जंग से बचाने के लिए लोहे से बने पानी के पाइपों पर जस्ते की परत चढ़ाने को क्या कहते हैं ?

SSC MTS - 2011, SSC CGL - 2014

- (a) जस्ते की परत चढ़ाना
- (b) मिश्रधातु बनाना
- (c) वल्कनीरकरण
- (d) यशदीकरण

48. वह परिवर्तन जिसमें एक या एक से अधिक नए पदार्थ बनते हैं कहलाता है ?

S.S.C. ऑनलाइन स्नातक स्तरीय

(T-1) 22 अगस्त, 2017 (2-पाली)

- (a) भौतिक परिवर्तन
- (b) रासायनिक परिवर्तन
- (c) जंग लगना
- (d) यशद लेपन (गैल्वेनाइजेशन)

49. वह परिवर्तन जिसमें कोई नया पदार्थ नहीं बनता कहलाता है।

S.S.C. ऑनलाइन स्नातक स्तरीय

(T-1) 20 अगस्त, 2017 (1-पाली)

- (a) भौतिक परिवर्तन
- (b) रासायनिक परिवर्तन
- (c) जंग लगना
- (d) यशद लेपन (गैल्वेनाइजेशन)

50. कॉपर इलेक्ट्रोडों का प्रयोग करके कॉपर सल्फेट के जलीय घोल के विद्युत-अपघटन से मिलता है—

SSC Steno. (C & D) - 2011

SSC CHSL - 2010

- (a) कैथोड पर कॉपर और एनोड पर ऑक्सीजन
- (b) एनोड पर कॉपर और कैथोड पर ऑक्सीजन
- (c) कैथोड और एनोड पर कॉपर घुलकर कॉपर देते हैं
- (d) कैथोड पर हाइड्रोजेन और एनोड पर ऑक्सीजन

51. पाश्चुरीकरण एक प्रक्रिया है जिसमें दूध का गर्म किया जाता है—

S.S.C. सेक्षन ऑफ. परीक्षा, 2007

(a) $60^\circ C$ पर 10 मिनट तक

(b) $63^\circ C$ पर 20 मिनट तक

(c) $63^\circ C$ पर 30 मिनट तक

(d) $72^\circ C$ पर 10 मिनट तक

52. दहन, ऐक-

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

- (a) जैविक प्रक्रिया है
- (b) भौतिक प्रक्रिया है
- (c) रासायनिक प्रक्रिया है
- (d) भौतिक और रासायनिक प्रक्रिया है

53. शाब पीकर गाड़ी चलाने वाले झाइवरों की जांच करने के लिए पुलिस द्वारा प्रयुक्त इवांस विश्लेषक किस रासायनिक आधार पर कार्य करता है ?

SSC CHSL - 2015

- (a) अम्ल-क्षार अभिक्रिया
- (b) अवक्षेपण अभिक्रिया
- (c) रेडॉक्स अभिक्रिया
- (d) संकुलन अभिक्रिया

54. मोमबत्ती का जलना (दहन) है—

SSC MTS - 2014

- (a) प्रकाश-रासायनिक अभिक्रिया
- (b) भौतिक परिवर्तन
- (c) ऊषाशोषी अभिक्रिया
- (d) ऊषाशेषी अभिक्रिया

55. बनस्पति धी के औद्योगिक उत्पादन में कौन-सी विधि काम में लाई जाती है?

S.S.C. स्नातक स्तरीय परीक्षा, 2012

- (a) वियोजन
- (b) अपचयन
- (c) ऑक्सीकरण
- (d) आयनन

56. बनस्पति धी के निर्माण में प्रयुक्त गैस है—

S.S.C. एफ.सी.आई. परीक्षा, 2012

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

57. खाना पकाने का तेल, बनस्पति धी में किस प्रक्रिया द्वारा बदला जाता है?

S.S.C.सी.पी.ओ. परीक्षा, 2011

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

58. टाइप A + B \rightarrow C + D की अभिक्रिया में किसके द्वारा उसे प्रथम क्रम की अभिक्रिया का होना सुनिश्चित किया जा सकता है ? SSC CHSL - 2015

- (a) अभिकार का सांदर्भ बढ़ाकर
- (b) उत्प्रेरक शामिल करके
- (c) तापमान बढ़ाकर
- (d) उत्पाद का सांदर्भ बढ़ाकर

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

- निम्नलिखित में से कौन-सी एक अपचायी अभिक्रिया है? [NDA 2016]
 - $2\text{Mg(s)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{MgO(s)}$
 - $\text{S(s)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{SO}_2(\text{g})$
 - $2\text{HgO(s)} - \text{ऊष्मा} \rightarrow 2\text{Hg(l)} + \text{O}_2(\text{g})$
 - $\text{Mg(s)} + \text{S(s)} \rightarrow \text{MgS(s)}$
- अभिक्रिया $\text{ZnO} + \text{C} \rightarrow \text{Zn} + \text{CO}$, में 'C' निम्नलिखित में से किस एक के रूप में कार्य करता है? [NDA 2015]
 - अम्ल
 - क्षार
 - उपचायक
 - अपचायक
- निम्नलिखित में से कौन-सा एक रासायनिक परिवर्तन नहीं है? [CDS 2008]
 - लोहे का चुम्बकत्व
 - द्रव का संघनन
 - इंथर का जलन
 - लोहे में जंग लगना

[CDS 2008]

- (a) वायु में कोयले का जलना
- (b) गन्ने के रस का किण्वन
- (c) समुद्री जल से क्रिस्टलन द्वारा खाने के नमक का बनना
- (d) पेट्रोलियम का भंजन
- (c)
- निम्नलिखित में से कौन रासायनिक परिवर्तन निरूपित करता है? [NDA 2010]
 - लोहे का चुम्बकत्व
 - द्रव का संघनन
 - इंथर का जलन
 - लोहे में जंग लगना

नीचे दिए गए कूट का प्रयोग कर सही उत्तर चुनिए—

 - 1 और 2
 - 2 और 3
- (c)
- (c) 3 और 4
- (d) 1 और 4
- (c)
- निम्नलिखित में से कौन-सा एक भौतिक परिवर्तन है? [CDS 2017]
 - कोयले का जलना
 - लकड़ी का जलना
 - प्लैटिनम क्रूसिबल को गर्म करना
 - पोटैशियम क्लोरेट को गर्म करना
- (c)
- निम्नलिखित में से कौन-सा एक, रासायनिक परिवर्तन का उदाहरण है? [CDS 2016]
 - कागज का जलना
 - नर्म लोहे का चुम्बकित होना
 - जल में शक्कर का घुलना
 - जल से बर्फ के धनों का बनना
- (a)

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

- निम्नलिखित में से कौन-सा/से रासायनिक परिवर्तन का/के उदाहरण है/है?

I.A.S. (Pre) 2014

 - सोडियम क्लोराइड का क्रिस्टलन
 - बर्फ का गलन
 - दुग्ध आरक्षन नीचे दिए गए कूट का प्रयोग कर सही उत्तर चुनिए।
 - केवल 1 और 2
 - केवल 3
 - 1, 2 और 3
 - कोई नहीं
- जल का वाष्प में परिवर्तन कहलाता है—

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

 - प्राकृतिक
 - भौतिक
 - रासायनिक
 - जैविक
- सक्षारण के उदाहरण हैं—

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

 - सिल्वर पर काले रंग की परत बनना
 - तांबे पर हरे रंग की परत बनना
 - लोहे पर भरे रंग की परत बनना
 - उपर्युक्त तीनों
- जल-अपघटन में ऊर्जा किस रूप में उत्पन्न होती है?

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

 - प्रकश के रूप में
 - ऊष्मा के रूप में

- (b)
- (c)
- (d)
- (b)
- (c) ध्वनि के रूप में
- (d) अम्ल के रूप में
- कथन (A) : उच्चतर तापमानों पर रासायनिक अभिक्रिया तीव्रतर हो जाती है। कारण (R) : उच्चतर तापमानों पर आणविक गति और द्रुत हो जाती है।

I.A.S. (Pre) 2001

कूट:

 - (A) और (R) दोनों सही हैं, और (R), (A) का सही स्पष्टीकरण है।
 - (A) और (R) दोनों सही हैं, किंतु (R), (A) का सही स्पष्टीकरण नहीं है।
 - (A) सही है, परंतु (R) गलत है।
 - (D) (A) गलत है, परंतु (R) सही है।
- पाश्चात्यकरण संबंधित है—

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

 - दुग्ध के निर्जर्माकरण से
 - दुष्प के निर्जलीकरण से
 - दुग्ध के किण्वन से
 - दुग्ध के आसवन से
- भौतिक परिवर्तन का एक उदाहरण है?

38th B.P.S.C. (Pre) 1992

 - हवा में चांदी के बर्तनों का काला होना
 - मोमबत्ती का जलना

- दूध से दही का बनना
- पानी में चीनी का घुलना
- (d)

- निम्न में से कौन-सा रासायनिक परिवर्तन का उदाहरण है?

R.A.S/R.T.S. (Pre) 2003

- प्रिज से गुजरने पर श्वेत प्रकाश का सात रंगों में विभक्त होना
- सब्जियों को पकाने पर उनका मुलायम हो जाना
- सानी हुई मिट्टी का सूखने पर भंगर हो जाना
- नमक का पानी में घुलना

- (b)
- पाश्चात्यराइजेशन एक प्रक्रिया है जिसमें—

38th B.P.S.C. (Pre) 1992

- दूध को बहुत कम तापमान पर 24 घंटे तक रखा जाता है।
- दूध को 8 घंटे तक गर्म किया जाता है।
- दूध को पहले बहुत देर तक गर्म किया जाता है और एक निश्चित समय में अचानक ढंडा कर लिया जाता है।
- इनमें से कोई नहीं

(c)

धातुएँ/पात्विक यौगिक एवं उनके अनुप्रयोग

(Metals/Metallic Compound and Their Application)

6

STATE LEVEL की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

- एक धातु के फॉस्फेट का सूत्र MHPO_4 है। इसके क्लोराइड का सूत्र होगा—

BSSC 2016

 - MCl
 - M_2Cl_2
 - MCl_2
 - MCl_3
- पृथ्वी के गर्भ में दूसरा सबसे ज्यादा पाया जाने वाला धातु कौन-सा है?

JPSC 2011

 - लौह
 - ऐलुमिनियम
 - जस्ता
 - ताँबा

- 'मैग्नेटाइट' है—

IUPSSC 2015

 - Fe_3O_4
 - Fe_2O_3
 - FeCO_3
 - $2\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- लोहा का शुद्ध रूप क्या है?

IBSSC 2016

 - कच्चा लोहा
 - पिटवाँ लोहा
 - ढलवाँ लोहा
 - स्टील
- इलेक्ट्रिक बल्ब में फिलामेंट (filament) बना होता है—

IUPPCS 2011, BSSC 2016

- (a) टंगस्टन
- (b) नाइक्रोम
- (c) सीसा
- (d) ऐलुमिनियम
- (a)
- इनमें से किसका प्रयोग थर्मसीटर में किया जाता है?

JSSC 2015

 - जस्ता
 - लेड
 - पारा
 - टिन
- (c)
- कार धातुओं के अमोनिया में विलयन के लिए निम्न में से कौन सा कथन असत्य है?

RSMSSB LDC -12/08/2018

रसायन विज्ञान

- (a) विलयन का रंग नीला होता है।
 (b) प्रकृति प्रतिचुम्बकीय होती है।
 (c) विद्युतधारा प्रवाहित करते हैं।
 (d) क्षार धातुएँ अमोनिया में विलय होती है। (b)
8. पोटेशियम धातु को आधिक्य वायु में जलाने पर निम्नलिखित में से कौनसा आक्साइड बनता है?
RSMSSB LDC 2018 (9.08.2018)
 (a) K_2O (b) K_2O_2 (c) KO_2 (d) KO (c)
9. कौन-सा सदैव प्रकृति में सहज रिथित में पाया जाता है? **RPSI 2011, 2010**
 (a) सोना (b) चाँदी
 (c) सोडियम (d) ताँबा (a)
10. निम्नलिखित में से सबसे अधिक तन्य धातु है? **RPSC LDC 2016**
 (a) सिल्वर (b) गोल्ड
 (c) प्लैटिनम (d) जिंक (b)
 धातु जो गर्म सोडियम हाइड्रॉक्साइड विलयन अभिक्रिया कर हाइड्रोजन गैस देती है,
Raj. B.Ed 2003
 (a) Cu (b) Fe (c) Ag (d) Zn (d)
12. बॉक्साइट का रासायनिक नाम है?
Constable 2008
 (a) ऐलुमिनियम ऑक्साइड
 (b) ऐलुमिनियम क्लोराइड
 (c) ऐलुमिनियम सल्फेट
 (d) हाइड्रोटेड ऐलुमिना (d)
13. सिनेबार का रासायनिक सूत्र है?
RPSC 2010
 (a) HgS (b) PbS
 (c) CuO (d) $MgSO_4$ (a)
14. कैल्शियम धातु के निष्कर्ष में कैल्शियम क्लोराइड फ्लाराइड मिलाया जाता है, क्योंकि- **Constable 2006**
 (a) वह द्रवणांक घटाता है
 (b) वह जलशोषक का काम करता है
 (c) वह ऑक्सीकारक का काम करता है।
 (d) कैल्शियम क्लोराइड को विद्युत अपघट्य बनाता है। (a)
15. जस्ते के एक वर्तन पर विद्युत लेपन की विधि में- **RPSC 2011**
 (a) वर्तन को ऋण ध्रुव बनाया जाता है
 (b) शुद्ध जस्ते को धन ध्रुव बनाया जाता है
 (c) वर्तन को ऋण ध्रुव तथा शुद्ध जस्ते को धन ध्रुव बनाया जाता है
 (d) वर्तन को धन ध्रुव तथा शुद्ध जस्ते को ऋण ध्रुव बनाया जाता है (c)
16. लोहे की सतह पर लगाया जाने वाला पेन्ट लोहे को जंग लगाने से बचाता है, क्योंकि वह- **Raj. Police 2008**
 (a) लोहे से रासायनिक क्रिया करता है
 (b) कार्बन डाइ ऑक्साइड को लोहे के सम्पर्क में आने से रोकता है
 (c) लोहे की रासायनिक अभिक्रिया की गति में परिवर्तन ला देता है
 (d) ऑक्सीजन और नमी को लोहे के सम्पर्क में आने से रोकता है (d)
17. शुद्ध सोना होता है? **ITI 2004**
 [Bihar Police 19.10.2014]

Khan Sir App - twoRoot2

आर.सी.डी.
ये नम री विज्ञान

- (a) 18 कैरेट (b) 20 कैरेट
 (c) 22 कैरेट (d) 24 कैरेट (d)
18. निम्नलिखित में से किस पदार्थ में सबसे अधिक विशिष्ट ऊर्जा होती है? **(PSI Exam, 2011)**
 (a) लोहा (b) ताँबा (c) पारा (d) पानी (d)
19. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु जल के साथ अभिक्रिया करके ऑक्सीजन पैदा नहीं करती है? **IGNOU B.Ed 2009**
 (a) पोटेशियम (b) कैडमियम
 (c) सोडियम (d) लिथियम (b)
20. लेन्थोनाइड तत्वों से निर्मित मिश्रधातुओं को कहा जाता है? **Raj. Hnd Gr. Teacher Science 2010**
 (a) धन धातु (b) मिश धातु
 (c) पीतल (d) नाइक्रोम (b)
21. निम्न में से कौनसा पदार्थ अत्यधिक कठोर तथा अत्यधिक तन्य होता है? **(PSI Exam, 2002)**
 (a) नाइक्रोम (b) टंगस्टन (धातु)
 (c) कार्बोराइड (d) हीरा (a)
22. कौन सा पदार्थ सर्वाधिक प्रत्यारथ है- **(PSI Exam, 1996)**
 (a) रबर (b) इस्पात
 (c) कांच (d) प्लास्टिक (b)
23. कौन-सी एकमात्र द्रव धातु है? **(PSI Exam, 2007)**
 (a) यूरेनियम (b) मर्करी
 (c) मैग्नीशियम (d) टाइटेनियम (b)
24. निम्नलिखित में से कौन-सी वस्तु प्राधातवर्ध्यता प्रदर्शित करती है- **(महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-29.11.2015 (Non-TSP))**
 (a) कोयला (b) पेन्सिल लैंड
 (c) सल्फर (d) आयरन (d)
25. निम्नलिखित में से कौन-सा ऊषा का अधिक अच्छा चालक है- **(महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-20.12.2015 (TSP))**
 (a) लैड (b) आयरन
 (c) सिल्वर (d) मर्करी (b)
26. निम्न में से किस धातु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास $3d^{10} 4s^1$ है? **(RPSC LDC-11.01.14)**
 (a) निकल (b) जस्ता
 (c) ताँबा (d) कैडमियम (c)
27. निम्नलिखित में से कौन-सा सदैव प्रकृति में सहज रिथित में पाया जाता है? **(P.S.I. Exam, 2011)**
 (a) सोना (b) चाँदी
 (c) सोडियम (d) ताँबा (a)
28. निम्न में से कौन सा प्रदूषण तत्त्व इलेक्ट्रॉनिक्स उद्योग से निकलता है. **(PSI Exam, 1998)**
 (a) जस्ता (b) ताँबा
 (c) सीसा (d) क्रोमियम (a)
29. निम्न में से कौन सी धातु सामान्य लापक्रम पर द्रव अवस्था में पाई जाती है? **(RPSC LDC-23.10.2016)**
 (a)
- (b) लीथियम
 (c) पोटेशियम (d) सोडियम (a)
30. हीमोग्लोबिन में धातु होती है: **(RPSC LDC-11.01.14)**
 (a) मैग्नीशियम (b) आयरन
 (c) कैल्सियम (d) कोबाल्ट (b)
31. निम्न में से सर्वाधिक क्रियाशील धातु है: **(RPSC LDC-11.01.14)**
 (a) जस्ता (Zinc) (b) ताँबा (Copper)
 (c) लीथियम (Lithium) (d) चाँदी (Silver) (c)
32. प्रकृति में मुक्त अवस्था में पायी जाने वाली धातु कौनसी है? **(P.S.I. Exam, 2002)**
 (a) चाँदी (b) लोहा
 (c) सोना (d) जस्ता (a)
33. उस धातु का नाम बताइये जो कमरे के तापमान पर द्रव अवस्था में पाई जाती है- **(महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-29.11.2015 (Non-TSP))**
 (a) ब्रोमीन (b) मर्करी
 (c) पोटेशियम (d) कैल्सियम (b)
34. निम्नलिखित में से कौन अधिक ताप पर भी ऑक्सीजन के साथ प्रतिक्रिया नहीं करता है- **(महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-29.11.2015)**
 (a) सोडियम (b) एल्यूमिनियम
 (c) कॉपर (d) सिल्वर (d)
35. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु गर्म जल के साथ प्रतिक्रिया करती है एवं तैरना प्रारम्भ कर देती है? **(महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-20.11.2015 (Non-TSP))**
 (a) कॉपर (b) सिल्वर
 (c) मैग्नीशियम (d) एल्यूमिनियम (c)
36. 18 कैरेट सोने में होता है- **(Patwar Exam, 13.02.2016)**
 (a) 50% सोना (b) 18% सोना
 (c) 60% सोना (d) 75% सोना (d)
37. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु एक चारू द्वारा काटी जा सकती है- **(महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-20.11.2015 (Non-TSP))**
 (a) सिल्वर (b) गोल्ड
 (c) पोटेशियम (d) लैड (c)
38. निम्न में से कौन सी धातु अधिकतम बाहुदर्ता से मिलती है- **(Industry Inspector Exam 24.06.2018)**
 (a) Cu (b) Fe (c) Al (d) Ti (c)
39. निम्न में से किस उपकरण में पारे (Mercury) का उपयोग नहीं होता है- **(RPSC LDC-17.02.2012)**
 (a) बेरोमीटर (b) स्काइमोमनोमीटर
 (c) सोनोग्राफी (d) थर्मामीटर (c)
40. धातुओं को पतले तार के रूप में खींचे जाने के गुण को कहते हैं- **(महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-20.11.2015 (Non-TSP))**
 (a) तन्यता (b) आधातर्वर्धता (b)

- (c) चालकता (d) धनिकता (a) 41. किस धातु का प्रतिरोध न्यूनतम होता है? [HSSC Clerk 2016]
(a) गोल्ड (b) सिल्वर
(c) कॉपर (d) एल्युमिनियम (b)
42. निम्नलिखित में से विषम ज्ञात करें: ताँबा, एल्युमिनियम, तेल, सीसा। कम्प्यूटर (स्वास्थ्य विभाग) 2016
(a) ताँबा (b) एल्युमिनियम
(c) तेल (d) सीसा (c)
43. कौन सी धातु ठंडे पानी के साथ अभिक्रिया नहीं करती? [Station Supervisor 2016]
(a) पोटैशियम (b) मैग्नीशियम
(c) सोडियम (d) सीजियम (b)
44. रजत किस तापक्रम पर पिघलता है? [HSSC Clerk 2016]
(a) 2750°C (b) 327°C

- (c) 961°C (d) 100°C (c) 45. निम्न में से कौन सी गैस वायु में अनेक धातुओं से संयोग करती है? [HSSC Clerk 2016]
(a) हाइड्रोजन (b) ऑक्सीजन
(c) हीलियम (d) CO_2 (b)
46. निम्नलिखित में कौन-सी धातु जल के साथ अभिक्रिया करके हाइड्रोजन उत्पन्न नहीं करती? [HSSC PATWARI 2016]
(a) पोटैशियम (b) कैडमियम
(c) सोडियम (d) लीथियम (b)
47. रबड़ स्टील से अधिक लचीला होता है, क्योंकि— [Bihar Police Constable (18.9.2016)]
(a) उसकी धनता उच्च है।
(b) वह धातु है।
(c) प्रतिबल का विकृति से अनुपात अधिक है।
(d) प्रतिबल का विकृति से अनुपात कम है। (c)
48. कौन सी धातु मुक्त अवस्था में पाई जाती है— [HSSC Clerk 2016]
(a) सोडियम (b) कैल्सियम
(c) एल्युमिनियम (d) प्लैटिनम (d)
49. गैल्वनाइजेशन का मतलब इस्पात पर किसकी पतली परत के साथ आवरण करना है? [UP Police Constable (27.1.2019)]
(a) क्रोमियम (b) जस्ता
(c) एल्युमीनियम (d) निकेल (b)
50. लोहे पर कर्लई के लिए निम्नलिखित में से किस धातु का उपयोग किया जाता है जिससे कि इसके क्षय को रोका जा सके? [Bihar Police Constable (19.10.2014)]
(a) जिंक (b) कैल्शियम
(c) ऐल्युमिनियम (d) मैग्नीशियम (a)

RAILWAY की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. जब सोडियम वलोराइड के जलीय (नमकीन) धोल के बीच से विजली पारित की जाती है तो निम्न में से किस रूप में विघटित हो जाती है— RRB ALP & Tec (20-08-2018 Shift-III)

- (a) $\text{NaOH} + \text{H}_2 + \text{Cl}_2$
(b) $\text{NaOH} + \text{H}_2 + \text{O}_2$
(c) $\text{NaOH} + \text{HCl} + \text{H}_2$
(d) $\text{NaOH} + \text{H}_2 + \text{N}_2$ (a)

2. कार्बन के उपयोग द्वारा अपचयन करके, निम्न धातुओं में से किसको प्राप्त नहीं किया जा सकता है? RRB ALP & Tec. (20-08-18 Shift-II)

- (a) ताँबा (b) सोडियम
(c) लोहा (d) जस्ता (b)

3. क्या बेकिंग सोडा रासायनिक रूप से बेकिंग पाउडर से अलग होता है? RRB ALP & Tec. (29-08-2018 Shift-III)

- (a) हाँ, बेकिंग सोडा सोडियम बाइकार्बोनेट है जबकि बेकिंग पाउडर सोडियम बाइकार्बोनेट और टार्टरिक अम्ल का मिश्रण होता है।

- (b) हाँ, बेकिंग सोडा सोडियम बाइकार्बोनेट है जबकि बेकिंग पाउडर कैल्शियम कार्बोनेट है।

- (c) हाँ, बेकिंग सोडा सोडियम कार्बोनेट है जबकि बेकिंग पाउडर सोडियम बाइकार्बोनेट है।

- (d) नहीं, वे रासायनिक रूप से समान होते हैं। (a)

4. सोडियम कार्बोनेट का सामान्य नाम क्या है? RRB JE 28-06-2019 (Shift-IV)

- (a) खाने का सोडा (b) धोवन सोडा
(c) ब्लींचिंग पाउडर (d) साधारण नमक (b)

5. निम्नलिखित में से किसके धनत्य और वृद्धनांक दोनों निम्न होते हैं?

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

- (a) Cu (b) Na
(c) Au (d) Fe (b)
6. जलाने पर निम्नोक्त में से कौन-सी धातु, जबला को पीला रंग प्रदान करती है? RRB SSE 21-12-2014

- (a) सोडियम (b) पोटैशियम
(c) कैल्शियम (d) बेरियम (a)

7. सोडियम कार्बोनेट का रासायनिक सूत्र है: RRB ALP & Tec (30-08-2018 Shift-I)

- (a) Na_3CO_2 (b) Na_2CO
(c) NaCO_3 (d) Na_2CO_3 (d)

8. निम्नलिखित में से कौन से यौगिकों में क्रिस्टलीकरण का पानी नहीं है? RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-I)

- RRB Group-D 11-12-2018 (Shift-II)
(a) बेकिंग सोडा (b) जिप्सम
(c) वाशिंग सोडा (d) कॉपर सल्फेट (a)

9. निम्न में से प्रतिअम्ल के संघटक के रूप में किसका प्रयोग किया जाता है? RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-I)

- (a) साधारण नमक
(b) कैल्शियम सल्फेट
(c) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट
(d) सोडियम कार्बोनेट (c)

10. प्रकृति में निम्न तत्त्वों में से कौन सा तत्व कभी भी मुक्त तत्व के रूप में नहीं पाया जाता है? RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-II)

- (a) सोना (b) प्लैटिनम
(c) चाँदी (d) सोडियम (d)

11. “कास्टिक सोडा” का रासायनिक नाम है: RRB JE. 2014 (14-12-2014 Set-02, Red Paper)

- (a) सोडियम वलोराइड
(b) सोडियम हाइड्रोक्साइड
(c) सोडियम कार्बोनेट
(d) सोडियम परोक्साइड (b)

12. केरेसिन में निम्नलिखित में से कौन सी धातुएँ संग्रहीत होती है? RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-II)

- (a) एल्युमीनियम और कैल्शियम
(b) गोल्ड (Au) और सिल्वर (Ag)
(c) पोटैशियम (K) और सोडियम (Na)
(d) सिलिकॉन (Si) और मर्करी (Hg) (c)

13. निम्नलिखित में से किसका प्रयोग पानी की स्थायी कठोरता को दूर करने के लिए किया जा सकता है? RRB NTPC 04-04-2016 (Shift-III)

- Stage 1st
(a) सोडियम कार्बोनेट (b) पोटैशियम परमैग्नेट
(c) क्लोरीन (d) एलम (a)

14. उस धातु का नाम बताएं जिसे आसानी से चाकू से काटा जा सकता है: RRB ALP & Tec (09-08-18 Shift-I)

- (a) सोडियम (b) ताँबा
(c) सोना (d) एल्युमीनियम (a)

15. टूथपेस्ट की सामग्रियों में से एक नहीं है। RRB NTPC Stage 1st 22-04-2016 (Shift-I)

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

16. नेट्रियम निम्न में से किसका लैटिन नाम है: RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-II)

- (a) लीथियम (b) सोडियम
(c) लूबीडियम (d) पोटैशियम (b)

17. धातु ठंडे जल के साथ तीव्रता से अग्रिक्रिया करती है? RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-I)

- (a) Na (b) Cu (c) Zn (d) Al (a)

रसायन विज्ञान

18. वाशिंग सोडा का इस्तेमाल किया जा सकता है।
RRB NTPC 06-04-2016 (Shift-I)
 Stage 1st
 (a) पेयजल को कीटाणु शोधन के लिए
 (b) पकाने के लिए
 (c) कठोर जल को नरम करने के लिए
 (d) एक गैर जहरीले घटक के रूप घरेलू देखभाल परक उत्पाद के तौर पर (c)
19. निम्नलिखित में से कौन सी एक क्षारीय पार्थिव धातु नहीं है।
RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-II)
 (a) बेरियम (b) कैल्शियम
 (c) मैग्नीशियम (d) सोडियम
20. बेकिंग सोडा क्या है?
RRB NTPC 29-03-2016 (Shift-II)
 Stage 1st
 (a) पोटेशियम परमैग्नेट
 (b) सोडियम क्लोराइड
 (c) सोडियम बाईकार्बोनेट
 (d) सोडियम कार्बोनेट (c)
21. जब सोडियम सल्फेट समाधान बेरियम क्लोराइड के विलयन के साथ मिलाया जाता है, तो
RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-III)
 (a) कोई प्रतिक्रिया नहीं होती है,
 (b) सल्फर डाइऑक्साइड बनता है
 (c) बेरियम क्लोराइड बनता है
 (d) बेरियम सल्फेट बनता है। (d)
22. एक क्षार धातु है।
RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-II)
 (a) मैग्नीज (b) एल्युमीनियम
 (c) सोडियम (d) मैग्नीशियम (c)
23. निम्न में से कौन सी धातु अधिक तत्परता से धनावेशित आयन बनाती है? **RRB Group-D 03-12-2018 (Shift-III)**
 (a) सोडियम (b) कैल्शियम
 (c) जिंक (d) मैग्नीशियम (a)
24. किसी व्यक्ति द्वारा लेने से एसिडिटी ठीक हो सकती है।
RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-II)
 (a) सिरके का घोल (b) नींबू का रस
 (c) छाँच (d) बेकिंग सोडा घोल (d)
25. धोवन सोडे की हाइड्रोक्लोरिक अम्ल के साथ अभिक्रिया कराने पर गैस निकलती है।
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-III)
 (a) हाइड्रोजन (b) ऑक्सीजन
 (c) कार्बन डाइऑक्साइड (d) कार्बन मोनोऑक्साइड (c)
26. Na_2O एक ऑक्साइड है।
RRB Group-D 01-11-2018 (Shift-II)
 (a) क्षारीय (b) निष्क्रिय
 (c) अम्लीय (d) उभयधर्मी (a)
27. धोवन सोडा के एक अणु में पानी के किन्तने अणु उपस्थित होते हैं? **RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-I)**
 (a) 5 (b) 10
 (c) 8 (d) 7 (b)

28. सोडियम-बैंड कार्बोनेट के साथ हाइड्रोक्लोरिक एसिड मिश्रित होने पर निम्नलिखित में से कौन सी गैस निकलती है?
RRB Group-D 07-12-2018 (Shift-I)
 (a) कार्बन मोनोऑक्साइड
 (b) कार्बन डाइऑक्साइड
 (c) ऑक्सीजन (d) क्लोरीन (b)
29. सोडियम कार्बोनेट जो कि एक क्षार है का उपयोग निम्न में से क्या है?
 (I) बोरेक्स जैसे सोडियम यौगिकों का निर्माण करना।
 (II) जल की स्थायी कठोरता दूर करना।
 (III) काँच, साबुन और कागज उदयोग में प्रयोग।
RRB Group-D 07-12-2018 (Shift-I)
 (a) केवल I और II (b) केवल II और III
 (c) केवल I और III (d) I, II और III (d)
30. मधुमक्खी के डंक का इलाज करने के लिए.....के घोल का उपयोग किया जाता है।
RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-II)
 (a) बेकिंग सोडा (b) दूध
 (c) सिरका (d) नींबू के रस (a)
31. सोडियम सल्फेट का रासायनिक सूत्र है।
RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-II)
 (a) NaSO_4 (b) Na_2SO_4
 (c) NaSO_3 (d) $\text{Na}(\text{SO}_4)_2$ (b)
32. दूधवाला ताजे दूध में थोड़ा सा बेकिंग सोडा मिलाता है—
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-II)
 (a) दूध के अम्लीयकरण को रोकने के लिए
 (b) दूध का स्वाद बेहतर बनाने के लिए
 (c) दूध में क्रीम को बढ़ाने के लिए
 (d) दूध के गाढ़ेपन में सुधार करने के लिए (a)
33. बेकिंग पाउडरऔर का मिश्रण है।
RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-III)
 (a) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट, मैलिक अम्ल
 (b) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट, सल्फरिक अम्ल
 (c) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट, टार्टरिक अम्ल (c)
 (d) सोडियम कार्बोनेट, टार्टरिक अम्ल (c)
34. कैल्शियम सल्फेट हेमीहाइड्रेट को इस रूप में भी जाना जाता है।
RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-III)
 (a) बेकिंग पाउडर (b) बेकिंग सोडा
 (c) वाशिंग सोडा (d) प्लास्टर ऑफ पेरिस (d)
35. परमाणु संख्या वाला तत्व क्षारीय ऑक्साइड बनाएगा।
RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-III)
 (a) 17 (b) 14 (c) 11 (d) 7 (c)
36. चूने के पानी का रासायनिक नाम क्या है? **RRB JE 25-05-2019 (Shift-I)**
 (a) मैग्नीशियम हाइड्रोक्साइड
 (b) अमोनियम हाइड्रोक्साइड
 (c) सोडियम हाइड्रोक्साइड
 (d) कैल्शियम हाइड्रोक्साइड (d)
37. निम्नलिखित में से कौन-सी गैस चूने के पानी को दूषिया बना देती है?
RRB ALP & Tec. (10-08-2018 Shift-III)
 (a) O_2 (b) O_3 (c) CO_2 (d) CO (c)
- Khan Sir App - TwoRoot2
- में से कौन सा पानी के साथ कैल्शियम की अभिक्रिया के लिए सही नहीं है?
- RRB JE 25-05-2019 (Shift-I)
- (a) अभिक्रिया की तीव्रता कम होती है
 (b) कैल्शियम तैरना शुरू कर देता है
 (c) निकलने वाली ऊर्जा कम होती है
 (d) H_2 गैस निकलती है (a)
39. परमाणु सोडियम कार्बोनेट अणु में मौजूद होते हैं।
RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-I)
 (a) 6 (b) 8 (c) 5 (d) 7 (a)
40. कैल्शियम फॉस्फेट का आणविक सूत्र क्या होगा?
RRB ALP & Tec. (30-08-2018 Shift-III)
 (a) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ (b) $\text{Ca}(\text{PO}_4)_2$
 (c) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_3$ (d) CaPO_4 (a)
41. जिप्सम में क्रिस्टलन जल के रूप में पानी के अणु मौजूद होते हैं।
RRB JE 26-06-2019 (Shift-I)
 (a) दो (b) पाँच (c) तीन (d) चार (a)
42. जिप्सम है?
RRB JE. (14-12-2014, Yellow Paper)
 (a) यांत्रिक रूप से निर्मित एवं अवसादी शैल
 (b) आग्नेय शैल
 (c) रासायनिक रूप से अवश्येपित अवसादी शैल
 (d) कायान्तरित शैल (c)
43. इनमें से कौन-सा रसायन जल में घुलनशील नहीं है?
RRB NTPC 18-01-2017 (Shift-III)
 Stage 2nd
 (a) कैल्शियम कार्बोनेट
 (b) सोडियम क्लोराइड
 (c) लिथियम ग्लोबाइड
 (d) मैग्नीशियम आयोडाइड (a)
44. चॉक का रासायनिक नाम क्या है?
RRB NTPC 18-04-2016 (Shift-I)
 Stage 1st
 (a) कैल्शियम सल्फेट
 (b) कैल्शियम नाइट्रोएट
 (c) कैल्शियम कार्बोनेट
 (d) कैल्शियम फॉस्फाइड (c)
45. निम्नलिखित में से कौन सा कैल्शियम के बना होता है।
RRB Group-D 05-12-2018 (Shift-III)
 (a) दाँत (b) रक्त
 (c) पित्त (d) प्लाज्मा (a)
46. अनबुझे चूने का आणविक सूत्र है।
RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-I)
 (a) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (b) CaCO_3
 (c) CaCl_2 (d) CaO (d)
47. ब्लीचिंग पाउडर का सर्वाधिक सक्रिय घटक है।
RRB NTPC 31-03-2016 (Shift-II)
 Stage 1st
 (a) आयोडीन (b) कैल्शियम हाइपोक्लोराइड
 (c) नाइट्रिक एसिड (d) अमोनियम सल्फेट (b)

48. ब्लीचिंग पाउडर में..... ब्लीचिंग एजेंट विद्यमान होता है।

RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-I)
(a) आयोडीन (b) हाइड्रोजन

(c) ब्रोमीन (d) क्लोरीन (d)

49. कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड के सॉल्युशन का सामान्य नाम क्या है?

RRB NTPC 06-04-2016 (Shift-I)

Stage 1st

- (a) नींबू पानी
- (b) आहारीय सोडा(डाइट सोडा)
- (c) लवण का धोल
- (d) सिरका

50. इनमें से कौन सा रक्त के जमने के लिए आवश्यक खनिज है?

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

- (a) पोटेशियम (b) क्लोरीन
- (c) सोडियम (d) कैल्शियम (d)

51. बुझे चूने का रासायनिक नाम है।

RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-I)

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

52. CaO का रासायनिक नाम क्या है?

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

- (a) कैल्शियम मोनोऑक्साइड
- (b) कैल्शियम सल्फेट
- (c) कैल्शियम डाइऑक्साइड
- (d) कैल्शियम ऑक्साइड

53. निम्न में से किसका प्रयोग निस्संक्रामक और कीटाणु-नाशक के रूप में किया जाता है?

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

- (a) Ca(OH)₂ (b) CaOCl₂
- (c) HNO₃ (d) MgCl₂

54. यौगिक एक सुखाने वाले एजेंट के रूप में प्रयोग किया जाता है।

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

- (a) जिप्सम
- (b) कैल्शियम कार्बाइड
- (c) कैल्शियम ऑक्साइड
- (d) कैल्शियम कार्बोनेट

55. कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड का सही सूत्र है।

RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-I)

- (a) Ca(OH)₂ (b) CaOH
- (c) Ca₂OH (d) CaOH₂

56. ब्लीचिंग पाउडर का रासायनिक सूत्र क्या है?

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

- (a) Ca(OH)₂ (b) CaOCl₂
- (c) CaCl₂ (d) CCl₄

57. कैल्शियम का परमाणु द्रव्यमान है:

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

- (a) 40 (b) 24 (c) 32 (d) 23 (a)

58. जब कैल्शियम ऑक्साइड पानी के साथ अभिक्रिया करता है, तो..... का निर्माण उत्पाद के रूप में होता है-

RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-III)

- (a) तांबा

59. (c) कार्सिट चूना (d) कैल्शियम ऑक्साइड (c)

60. बुझे हुये चूने का रासायनिक नाम है।

RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-III)

(a) CaCl₂ (b) Ca(OH)₂ (c) CaO (d) CaCo₃ (b)

61. को विक लाइम भी कहते हैं?

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

(a) कैल्शियम क्लोराइड (b) कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड (c) कैल्शियम कार्बोनेट (d) कैल्शियम ऑक्साइड

62. चूना पुताई के दौरान, Ca(OH)₂ हवा में CO₂ के साथ धीरे-धीरे अभिक्रिया करता है ताकि दीवारों पर की पतली परत बन सके।

RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-II)

(a) CaCO₃ (b) CaSO₄ (c) CaO (d) CaCl₂ (a)

63. प्रकृति में एक मुक्त तत्व के रूप में कभी नहीं पाया जाता है।

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

(a) Ca (b) Cu (c) Au (d) Ag (a)

64. चूना Ca(OH)₂ हवा में के साथ धीरे-धीरे प्रतिक्रिया करता है, ताकि दीवारों पर CaCo₃ की पतली परत बन सके।

RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-I)

(a) O₂ (b) CO (c) CO₂ (d) SO₂ (c)

65. यदि मौसम बहुत आर्द्ध हो तो आपको उत्सर्जित गैस को..... वाली शुष्क नली के माध्यम से निकालना होगा-

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

(a) Ca(OH)₂ (b) NaCl (c) NaOH (d) CaCl₂ (d)

66.स्लेकड लाइम बनाने के लिए पानी के प्रबलता से प्रतिक्रिया करता है।

RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-II)

(a) CaCl₂ (b) CaO (c) CaCO₃ (d) Ca(OH)₂ (b)

67. चूने के पानी में कार्बन डाइऑक्साइड गैस प्रवाहित करने पर यह दूधिया हो जाता है। ऐसा किसके निर्माण के कारण होता है?

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

(a) कैल्शियम कार्बोनेट (b) बैरियम कार्बोनेट (c) कैल्शियम हाइड्रॉजेन कार्बोनेट (d) कैल्शियम ऑक्साइड

68. धातु ऑक्साइड और हाइड्रोजन का निर्माण करने के लिए निम्नलिखित में से कौन सी धातु वाष्ण के साथ अभिक्रिया करती है?

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

(a) एल्यूमीनियम (b) कॉपर (c) लेड (d) सिल्वर

69. निम्नलिखित में से कौन सी धातु ठंडे या गर्म पानी के साथ प्रतिक्रिया नहीं करती है?

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

(a) सोडियम (b) पोटेशियम (c) एल्यूमीनियम (d) कैल्शियम

70. निम्नलिखित में से कौन सी धातु कार्बन अपचयन प्रक्रिया द्वारा निष्कर्षित नहीं की जा सकती है?

RRB JE 29-05-2019 (Shift-I)

(a) CaSO₄.H₂O (b) CaSO₄.2H₂O (c) CaO₄ (d) CaSO₄.1/2H₂O (d)

71. निम्न में से कौन-सी धातु मुक्त अवस्था में पाई जाती है?

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

(a) सोडियम (b) सोना (c) पोटेशियम (d) कैल्शियम (b)

72. दिए गए विकल्पों में से निम्नलिखित में से सही विकल्प का चयन करके रिक्त स्थान भरें।..... को गर्म करने पर, लॉस्टर आप पेरिस प्राप्त किया जाता है।

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

(a) कार्बोनिक अम्ल (b) बैकिंग सोडा (c) जिप्सम (d) कैल्शियम कार्बोनेट

73. उस यौगिक का नाम क्या है, जिसे सूत्र Al₂(SO₄)₃ द्वारा व्यक्त किया जाता है।

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

(a) एल्यूमीनियम सल्फाइड (b) एल्यूमीनियम सल्फरॉक्साइड (c) एल्यूमीनियम सल्फेट (d) एल्यूमीनियम सल्फाइट

74. निम्नलिखित में धातुओं में से कौन सी फोटो फिल्मों में इस्तेमाल की जाती है?

RRB NTPC 10-04-2016 (Shift-III)

Stage 1st

(a) मैग्नीशियम (b) रजत (c) पारा (d) लैटिनम

75. Al₂(SO₄)₃ में ऑक्सीजन का प्रतिशत क्या है?

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

(a) 57.7% (b) 52.3% (c) 56.1% (d) 53.1%

76. भूर्पटी में सर्वाधिक प्रचुर मात्रा में पाई जाने वाली कौनसी है?

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

(a) एल्यूमीनियम (b) कैल्शियम (c) लोहा (d) सोडियम

77. निम्नलिखित में से कौन सी धातु सबसे अधिक आघातवर्णीय है?

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

(a) Na (b) Al (c) Zn (d) Ag (d)

78. ब्लैक एण्ड क्लाइट फोटोग्राफी में उपयोग किए जाने वाले दो रसायन कौन से हैं?

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

(a) AgBr और AgI (b) AgCl और AgBr (c) AgNO₃ और AgNO₃ (d) AgCl और AgNO₃

79. निम्नलिखित में से कौन-सा पदार्थ, चमकदार दिखाई देता है?

RRB JE 01-06-2019 (Shift-I)

(a) सल्फर (b) एल्यूमीनियम (c) कार्बन (d) कोयला

80. ब्लैक एंड व्हाइट फोटोग्राफी में निम्नलिखित धातुओं में से किन धातुओं के यौगिकों का उपयोग किया जाता है?

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

- (a) Ag (b) Cu (c) Au (d) Al (a)

81. भखरा चूना बनाने के लिए पानी के अधिक प्रतिक्रिया करता है-

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

- (a) CaCl_2 (b) CO_2
(c) CaO (d) CaCO_3 (c)

82. प्रकृति में मुक्त तत्व के रूप में पाया जाता है।

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

- (a) Ag (b) Na (c) Ca (d) Al (a)

83. निम्नलिखित में से कौन सी धातु उच्च तापमान पर भी ऑक्सीजन के साथ प्रतिक्रिया नहीं करती है?

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

- (a) एल्युमिनियम (b) चाँदी
(c) सीसा (d) जस्ता (b)

84. निम्न में से आधातवर्णीय धातु कौन सी है?

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

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

- (a) सिल्वर (b) गोल्ड
(c) एल्युमिनियम (d) कॉपर (b)

85. निम्नलिखित में से कौन सी एक उत्कृष्ट (निकेल) धातु है? RRB NTPC 28-03-2016

(Shift-III) Stage 1st

- (a) लोहा (b) चाँदी
(c) कांस्य (d) एल्युमिनियम (b)

86. जब सिल्वर ब्रोमाइड को सूर्य की रोशनी में रखा जाता है, तब

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

- (a) सल्फाइड बनता है
(b) आयोडीन गैस बनती है

- (c) क्लोरीन गैस बनती है
(d) ब्रोमीन गैस बनती है (d)

87. Ag^+ और Cl^- के संयुक्त होने पर बनने वाला यौगिक क्या है?

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

- (a) सिल्वर क्लोरेट (b) आर्गन क्लोरेट
(c) सिल्वर क्लोराइड (d) आर्गन क्लोराइड (c)

88. निम्न में से कौन सी धातु विद्युत की सर्वश्रेष्ठ चालक है?

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

- (a) ताँबा (b) टंगस्टन
(c) एल्युमिनियम (d) चाँदी (d)

89. जब सिल्वर क्लोराइड को सूर्य के प्रकाश में रखा जाता है, तो यह किसके बनने के कारण भूरे रंग का हो जाता है?

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

- (a) सिल्वर आयन (b) सिल्वर ऑक्साइड
(c) सिल्वर धातु (d) सिल्वर ऑक्सलेट (c)

90. रासायनिक सूत्र K_2SO_4 को निरूपित करता है

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

- (a) पोटेशियम नाइट्रोट (b) पोटेशियम क्लोराइड
(c) पोटेशियम सल्फेट (c)

91. निम्नलिखित में से जिन या असंगत को चुनो।

RRB NTPC 10-04-2016 (Shift-III)

Stage 1st

- (a) एक्वामरीन (b) टोपाज
(c) माणिक (d) सोना (d)

92. चूना, क्लोरीन के साथ अभिक्रिया करके क्या बनता है?

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

- (a) बेकिंग सोडा (b) प्लास्टर ऑफ पेरिस
(c) बेकिंग सोडा (d) ब्लीचिंग पाउडर (d)

93. पोटेशियम नाइट्रोट का मोलिक्यूल सूत्र है।

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

- (a) KNO_3 (b) KNO_2
(c) KNO_4 (a)

94. का रासायनिक प्रतीक लैटिन शब्द 'कैलियम' से बना है।

RRB Group-D 01-12-2018 (Shift-II)

- (a) आर्जन्टम (b) बुल्फ्रेम
(c) स्टैन्नम (d) पौटेशियम (d)

95. जब लोहे को नम हवा में रखा जाता है, तो हाइड्रेटेड आयरन (III) ऑक्साइड (Fe_2O_3) की एक लाल भूरे रंग की परत इसकी सतह पर जमा हो जाती है। इस लाल भूरे रंग की परत को कहते हैं:

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

RRB ALP & Tec. (14-08-2018 Shift-I)

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

- (a) लोहा (b) मिश्रधातु
(c) जंग (d) धूल (c)

96. सोना निम्न में से किसमें घुलनशील है:

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

- (a) चाँदी (b) लोहा
(c) ऐक्वारेजिया (d) पारा (c)

97. जल शोधन के लिए निम्नलिखित में से किसका प्रयोग किया जाता है?

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

- (a) सिरका
(b) बेकिंग सोडा
(c) एलम
(d) टारटारिक एसिड (c)

98. फेरस सल्फेट क्रिस्टल का रासायनिक सूत्र है।

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

- (a) $\text{FeSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (b) $\text{FeSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
(c) $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ (d) $\text{FeSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ (c)

99. धातु ऑक्साइड बनाने के लिए की भाष के साथ अभिक्रिया करती है।

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

- (a) पोटेशियम (b) सोडियम
(c) कैल्शियम (d) आयरन (d)

100. निम्नलिखित में से किसे ऑरम कहा जाता है?

RRB NTPC 29-03-2016 (Shift-I)

- (a) कॉसा (b) सोना (c) चाँदी (d) ताँबा (b)
Stage 1st

101. मैग्नीशियम मिल्क (Milk of Magnesia) प्रयोग किस प्रकार किया जाता है?

RRB NTPC 12-04-2016 (Shift-III)

(a) घूट्टी (लैक्सेटिव)

(b) दर्दनाशक
(c) शामक औषधि (सिडेटिव)

(d) एंटीबायोटिक

102. निम्न में से किसे पीटकर पतली बनाई जा सकती है?

RRB JE 31-05-2019 (Shift-I)

- (a) नाइट्रोजन (b) ऑक्सीजन
(c) सल्फर (d) लोहा

103. सबसे अधिकतम तन्य धातु

RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-I)

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

- (a) Cu (b) Al (c) Au (d) Zn (a)

104. जगरौधी इस्पात (Stainless Steel) निम्न में से कौन-सा तत्व उपसर्व नहीं होता है?

RRB JE. (14-12-2018, Yellow Paper)

RRB J.E. 2014 (14-12-2014, Paper)

- (a) लोहा (b) टंगस्टन
(c) क्रोमियम (d) निकिल

105. 'फिटकरी' इसका एक उदाहरण

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

- (a) द्विकलवण (b) टेबल साल्ट
(c) पलैक साल्ट (d) एकल लवण

106. मैग्नीशियम रिबन एक चमकदार सॉल्फर लौ के साथ जलता है और एक रंगीन पाउडर में बदल जाता है।

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

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

- (a) काला (b) ग्रे
(c) सफेद (d) पीला

107. फेरस सल्फेट को टेस्ट ट्यूब में करने पर क्या उत्पाद बनते हैं?

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

- (a) फेरिक ऑक्साइड + सल्फर
डाइऑक्साइड + पानी

(b) फेरिक ऑक्साइड + सल्फर
डाइऑक्साइड

- (c) फेरिक ऑक्साइड + पानी + सल्फर
डाइऑक्साइड + सल्फरट्राइऑक्साइड

(d) फेरिक ऑक्साइड + पानी + सल्फर
ट्राइऑक्साइड

108. जब लोहे की फाइलिंग में हाइड्रोक्लोरिक अम्ल मिलाया जाता है, तब क्या होता है?

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

- (a) केवल क्लोराइड तैयार होती है
(b) कोई अभिक्रिया नहीं होती है

(c) हाइड्रोजन गैस और लौह क्लोराइड होता है

- (d) केवल हाइड्रोजन गैस तैयार होता है

109. आयरन (II), ऑक्साइड का रासायनिक सूत्र है।

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

- (a) FeO (b) Fe_2O_3
(c) Fe_3O_4 (d) Fe_4O_7

110. निम्नलिखित में से कौन सी धातु के साथ ऑसानी से अभिक्रिया सकती है?

RRB Group-D 12-04-2016 (Shift-III)

- (a) धातु के साथ ऑसानी से अभिक्रिया

- (a) एल्यूमीनियम (b) लेड
(c) जिक (d) पोटैशियम (d)
111. फरस सल्फेट क्रिस्टल के एक अणु में
जल के कितने अणु उपस्थित होते हैं?
RRB Group-D 07-12-2018 (Shift-I)

- (a) 8 (b) 6 (c) 5 (d) 7 (d)
112. फरस क्लोराइड का आणविक सूत्र क्या है?
RRB Group-D 03-12-2018 (Shift-II)

- (a) Fe_2Cl (b) FeCl_2
(c) Fe_2Cl_3 (d) FeCl_3 (b)
113. निम्नलिखित में से कौन से तत्व का
रासायनिक प्रतीक लैटिन से लिया गया है?
RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-I)

- (a) एल्यूमीनियम (b) क्लोराइन
(c) कार्बन (d) आयरन (d)
114. निम्नलिखित में से किसमें MgCl_2 विलय
है?
RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-I)

- (a) मिट्टी का तेल (b) एसीटोन
(c) पेट्रोल (d) जल (d)
115. आयरन के वायु की उपस्थिति में जलने
पर किसका निर्माण होता है?
RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-III)

- (a) Fe_3O_2 (b) FeO_3
(c) Fe_2O_3 (d) Fe_2O (c)
116. विक्रियात्मक सिल्वर क्या है?
RRB Group-D 13-12-2018 (Shift-II)
RRB NTPC 07-04-2016 (Shift-III)

- Stage 1st
(a) चाँदी (Ag) (b) पारा (Hg)
(c) सोना (Au) (d) लिथियम (Li) (b)
117. मैग्नीशियम रिबन को जलाने से सफेद
राख उत्पन्न होती है, जिसे..... बनाने
के लिए पानी में घोला जाता है।
RRB ALP & Tec. (21-08-18 Shift-III)
RRB ALP & Tec. (10-08-2018 Shift-II)

- (a) मैग्नीशियम हैलाइड्स
(b) मैग्नीशियम ऑक्साइड
(c) मैग्नीशियम हाइड्रोक्साइड
(d) मैग्नीशियम सल्फेट (c)
118. अमलगम बनाने के लिए आवश्यक
एक महत्वपूर्ण धातु है।

- RRB JE 24-05-2019 (Shift-III)
(a) एल्यूमीनियम (b) पारा
(c) लोहा (d) टंगस्टन (b)
119. ताबे और जस्ता के साथ कांस्य बनाने
के लिए..... तत्व जोड़ा जाता है—
RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-I)

- (a) Al (b) Sn
(c) Au (d) Pb (b)
120. निम्न में से सबसे कम अभिक्रियाशील है?
RRB Group-D 13-12-2018 (Shift-II)

- (a) मैग्नीशियम (b) पारा
(c) हाइड्रोजन (d) एल्यूमीनियम (b)
121. जलयोजित कॉपर सल्फेट का
रासायनिक सूत्र है:
RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-III)

- (a) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ (b) $\text{CuSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
(c) $\text{CuSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (d) $\text{CuSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (a)
122. Mgo का विलयन होता है—
RRB Group-D 29-10-2018 (Shift-II)

- (a) अम्लीय (b) उभयधर्मी
(c) उदासीन (d) क्षारीय (d)
123. गैस विकसित होती है, जब
जिक हाइड्रोक्लोरिक एसिड के साथ
अभिक्रिया करता है।

- RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-II)
(a) हाइड्रोजन (b) हाइड्रोजन क्लोराइड
(c) क्लोरीन (d) ऑक्सीजन (b)

124. लेड नाइट्रोट के तापीय अपघटन के
परिणामस्वरूप निर्मित उत्पाद क्या है?
RRB Group-D 11-12-2018 (Shift-II)

- (a) लेड ऑक्साइड + ऑक्सीजन +
नाइट्रोजन डाइऑक्साइड (b)
(b) लेड ऑक्साइड + नाइट्रोजन
डाइऑक्साइड (b)

- (c) लेड ऑक्साइड + नाइट्रोजन
डाइऑक्साइड + नाईट्रोजन
ट्राइऑक्साइड (b)
(d) लेड ऑक्साइड + नाईट्रोजन
ट्राइऑक्साइड (b)

125. निम्नलिखित धातुओं में से कौन सी
कमरे के तापमान पर द्रव अवस्था में
होती है?
RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-I)
RRB ALP & Tec. (17-08-18 Shift-II)

- RRB JE 27-05-2019 (Shift-IV)
(a) लेड (b) पारा
(c) टंगस्टन (d) ब्रोमीन (b)
126. जब लेड धातु कॉपर क्लोराइड के
विलयन से अभिक्रिया करती है, तब
RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-II)

- (a) लेड कॉपर निर्मित होता है
(b) कोई अभिक्रिया नहीं होती है
(c) जल निर्मित होता है
(d) लेड क्लोराइड निर्मित होता है (d)

127. निम्नलिखित में से कौन सी धातु उभयधर्मी
ऑक्साइड बना सकती है?
RRB Group-D 05-12-2018 (Shift-III)

- (a) Zn (b) Mn
(c) Cu (d) Mg (a)
128. पारा एक मात्र ऐसी धातु है, जो 0
डिग्री सेल्सियस पर तरल रहती है,
इसका कारण है।

- RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-III)
(a) इसका का निम्न आयनीकरण क्षमता
(b) इसकी अत्युच्च आयनीकरण ऊर्जा और
दीला धात्विक बंध
(c) इसका उच्च वाष्प-दाब
(d) इसकी उच्च आणविक त्रिज्या (b)

129. नीला थोथा का दूसरा नाम है—
DMRC JE. 07-09-2014
(a) ताप्र सल्फेट (b) लीड सल्फाइड
(c) लौह सल्फेट (d) रजत नाइट्रोट (a)

130. निम्नलिखित में से कौन सा लचीला
और कोमल है?
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-I)

- (a) सल्फर (b) ताँबा
(c) कार्बन (d) फॉस्फोरस (b)

131. धातु जिसे कुछ देर के लिए हवा में
रखा जाता है उस पर हरे बेसिक
कार्बोनेट की परत चढ़ जाती है, वह
धातु है:

- RRB JE 2014 (14-12-2014 Set-2,
Red Paper)

- (a) निकल (b) जिक
(c) चाँदी (d) ताँबा (d)

132. पारपरिक थर्मामीटर में किस तत्व, जो
प्राकृतिक रूप से अत्यन्त जहरीला होता
है, का प्रयोग किया जाता था?

- RRB NTPC 16-04-2016 (Shift-III)
Stage 1st

- (a) कार्बन (b) मर्की
(c) आर्सेनिक (d) कैडमियम (b)

133. गैल्वनीकरण (Galvanization) एक
प्रक्रिया है जिसमें लोहे की वस्तुओं पर
से बचाने के लिए जिक की परत चढ़ाई जाती है।

- RRB NTPC 04-04-2016 (Shift-I)
Stage 1st

- RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I)
RRB NTPC Stage 1st 30-04-2016
(Shift-II)

- RRB NTPC Stage 1st 22-04-2016
(Shift-II & III)

- (a) मुड़ने (b) जंग लगाने
(c) संक्षारित होने (d) विघटित होने (b)

134. जिक सल्फेट के मिश्रण में कॉपर धातु
को ढुबोया जाता है, तो—

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

- (a) पानी बनता है
(b) कोई प्रतिक्रिया नहीं है
(c) जिक ऑक्साइड बनता है
(d) कॉपर सल्फेट बनता है (b)

135. जिक कॉपर सल्फेट विलयन के कॉपर को
अलग कर सकता है, क्योंकि जिक
RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-II)

- (a) कॉपर की तुलना में कम अभिक्रियाशील होता है।
(b) कॉपर की तुलना में अधिक ऑक्सीकृत होता है।
(c) कॉपर की तुलना में अधिक अभिक्रियाशील होता है।
(d) कॉपर की तुलना में कम ऑक्सीकृत होता है। (c)

136. भोजन के बर्तनों पर टिन की परत
लगाई जाती है जिक की नहीं, क्योंकि—

- RRB Group-D 01-12-2018 (Shift-II)
(a) जिक, टिन से महंगा होता है।
(b) जिक का क्वथनांक, टिन से अधिक होता है

- (c) जिक, टिन से अधिक प्रतिक्रियाशील होता है।
(d) जिक, टिन से कम प्रतिक्रियाशील होता है। (c)

137. ताँबा सल्फेट के विलयन में जस्ता मिलाये
जाने पर का विस्थापन होता है।

- RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-I)
(a) जस्ता (b) हाइड्रोजन
(c) सल्फेट (d) ताँबा (कॉपर) (d)

138. जब लेड नाइट्रोट का एक अणु गरम
किया जाता है, तब:

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

88 रसायन विज्ञान

Khan Sir App - twoRoot2

Since 1990
आर.बी.डी.
ये नम परीक्षामें हैं...

- (a) O_2 गैस के 2 मोल उत्पन्न होते हैं
(b) NO_2 गैस के 1 मोल उत्पन्न होते हैं
(c) NO_2 गैस के 2 मोल उत्पन्न होते हैं
(d) NO_2 गैस के 3 मोल उत्पन्न होते हैं (c)
139. कॉपर सल्फेट के विलयन में जिंक मिलाने पर: RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-III)

- (a) पानी का निर्माण होता है
(b) जिंक सल्फेट बनता है
(c) जिंक ऑक्साइड का निर्माण होता है
(d) कोई अभिक्रिया नहीं होती है (b)

140. निम्नलिखित में से कौन सा मैग्नीज के बारे में सही नहीं है?

- RRB Group-D 10-12-2018 (Shift-I)
(a) इसका उपयोग इलेक्ट्रिक लोहा, टोस्टर्स इत्यादि के हीटिंग तत्वों में किया जाता है
(b) उच्च तापमान स्तर पर अपने प्रतिरोध को प्रभावित करता है।
(c) मैग्नीज एक विद्युत-धनात्मक तत्व है
(d) यह आसानी से ऑक्सीकरण नहीं करता है। (b)

141. हथेली पर रखने पर निम्न में कौन सा पिघल जाएगा?

- RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-II)
RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-III)
RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-I)
(a) Cs और Na (b) Ga और Cs
(c) Na और Ga (d) Li और Na (b)

142. $LiAlH_4$, सोडियम अमग्लम तथा $NaBH_4$ के मध्य उभयनिष्ठ गुण क्या है? RRB SSE (21-12-2014, Set-08, Green Paper)

- (a) इनका प्रयोग विगलित धातुओं से स्लैग निकालने हेतु किया जाता है।
(b) इनका प्रयोग ईस्टर धातुओं के निर्माण में किया जाता है।
(c) वे अपचायक एंजेंट हैं।
(d) इनको वेल्डिंग इलैक्ट्रोड पर लेप (परत) किया जाता है। (c)

143. धातु जो 350°C तापमान के ऊपर द्रव अवस्था में रहता है—

- RRB ALP & Tc (17-08-18 Shift-I)
(a) पारा (b) गैलियम
(c) तथा (b) दोनों
(d) इनमें से कोई नहीं (c)

144. तार खींचने योग्य सबसे नमीय धातु है:

- R.R.B. भोपाल (Tr. Clerk) परीक्षा, 2003
(a) सोना (b) चांदी
(c) लोहा (d) एल्यूमीनियम (a)

145. भूपर्टी में पाया जाने वाला दूसरा सर्वाधिक प्रचुर तत्व कौन-सा है?

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

- (a) एल्यूमीनियम (b) सिलिकॉन
(c) आयरन (d) ऑक्सीजन (b)

146. यदि किसी धातु के तार को इसकी प्रत्यास्थिता सीमा (या परामर्श बिन्दु) से थोड़ा अधिक तापित किया जाता है तथा निरुक्त कर दिया जाता है तो :

RRB. इलाहाबाद (सुपरवाइजर) परीक्षा, 2003

- (a) यह केवल इसकी प्रत्यास्थिता सीमा पर की लंबाई तक संकुचित होगी

- (b) इसका प्रत्यास्थिता गुण पूर्णतः नष्ट हो जाएगा
(c) यह संकुचित नहीं होगी
(d) यह संकुचित होगी, किंतु इसकी अंतिम लंबाई इसकी प्रारंभिक लंबाई से ज्यादा होगी (d)

147. धातु का क्षय नहीं होता।

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

- (a) मैग्नेशियम (b) लोहा
(c) कैल्शियम (d) प्लैटिनम (d)

148. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु सबसे हल्की होती है?

RRB JE 27-06-2019 (Shift-I)

- RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-III)
(a) आयरन (b) कोबाल्ट
(c) लीथियम (d) तांबा (c)

149. टंगस्टन का गलनाक है।

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

- (a) $3,380^{\circ}\text{C}$ (b) $3,830^{\circ}\text{C}$
(c) $3,083^{\circ}\text{C}$ (d) $3,308^{\circ}\text{C}$ (a)

150. घड़ियों में इस्तेमाल किया जाने वाला क्वार्ट्ज़ है।

RRB NTPC 19-04-2016 (Shift-I)
Stage 1st

- (a) नाईट्रोजन सिलिकेट
(b) सिलिकॉन डाईऑक्साइड
(c) सोडियम सिलिकेट
(d) कैल्शियम सिलिकेट (b)

151. धातु की प्रकृति होती है :

R.R.B. पटना (A.S.M./G.G.) परीक्षा, 2007

- (a) विद्युत धनात्मक (b) विद्युत ऋणात्मक
(c) उदासीन (d) इनमें से कोई नहीं
(c)

152. निम्नलिखित में से किस धातु का तार सरलता से खींचा जा सकता है?

R.B. रांची (Asst. Driv.) परीक्षा, 2003

- R.R.B. कोलकाता (Asst. Driv.) परीक्षा, 2001
(a) टिन (b) तांबा
(c) लेड (d) जस्ता (b)

153. निम्न में से कौन सी धातु वायु के साथ अभिक्रिया नहीं करती है?

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

- (a) पौटीशियम, निकिल (b) स्वर्ण, प्लैटिनम
(c) स्वर्ण, रजत (d) रजत, प्लैटिनम (b)

154. लोहे का शुद्धतम रूप है :

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

- (a) स्टील (b) चिटवां लोहा
(c) ढलवां लोहा (d) स्टेनलेस स्टील (b)

155. निम्न में से अधातु खनिज कौन सा है?

RRB JE. (14-12-2014, Green Paper)

- (a) बॉक्साइट (b) मैग्नेशियम
(c) मैग्नीज (d) जिप्सम (d)

156. निम्नलिखित धातुओं पर विचार करें :

R.R.B. रांची (A.S.M.) परीक्षा, 2006

- (1) प्लैटिनम (2) स्वर्ण
(2) ताम्र (4) सीसा

- इनके घनत्वों का सही आरोही क्रम कौन-सा है?

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

157. निम्नांकित में से कौन लौह-दुम्बकीय है?

R.R.B. कोलकाता (डी./इले लाको असि. /पी.बी.टी.) परीक्षा, 2005

- (a) निकिल (b) बिस्मिथ
(c) एल्यूमीनियम (d) क्वार्ट्ज़ (a)

158. धातुएँ विद्युत की अच्छी सुचालक होती है क्योंकि उनमें बहुत सारे ढीले आवंधित होते हैं।

RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-III)

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

159. अत्यधिक आघातवर्ध्य (malleable) धातु कौन-सा है?

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

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

160. शुद्ध सोना की माप है :

R.R.B. अहमदाबाद (C.C.) परीक्षा, 2007

- (a) 18 कैरेट (b) 20 कैरेट
(c) 22 कैरेट (d) 24 कैरेट (d)

161. निम्नलिखित में से कौन सी धातु मुक्त अवस्था में पाई जाती है?

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

- (a) Zn (b) Ca
(c) Mg (d) Pt (d)

162. स्टोरेज बैटरी में कौन-से पदार्थ का उपयोग किया जाता है?

R.R.B. इलाहाबाद (J.C.) परीक्षा, 2009

- (a) तांबा (b) सीसा (लेड)
(c) एल्यूमीनियम (d) जस्ता (जिंक) (b)

163. घरेलू साधनों (Domestic appliances) में मिश्रधातु की तरह अथवा एक शुद्ध रूप की तरह सर्वसामान्य रूप से कौन-सा धातु उपयोग किया जाता है?

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

- (a) एल्यूमीनियम (b) लोहा
(c) तांबा (d) जस्ता (c)

164. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु ऑक्सीजन के साथ तेजी से अभिक्रिया करती है?

R.R.B. इलाहाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2009

- (a) Mg (b) Cu (c) Fe (d) Zn (a)

165. निम्नलिखित में से कौन सी धातु बिजली की सर्वोत्तम संग्रहक है?

R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008

- (a) एल्यूमीनियम (b) तांबा
(c) लोहा (d) जिंक (b)

166. एक धातु प्रायः अतिचालकता (Superconductivity) ग्रहण करती है?

R.R.B. मुनेश्वर (केसिंग इस्प्ट) परीक्षा, 2005

- (a) कर्मरे के तापमान पर
(b) उच्च तापमान पर
(c) प्लाज्मा अवस्था में
(d) क्रायोजेनिक तापमान पर (d)

167. ताप का सबसे अच्छा चालक कौन-सा है?

R.R.B. कोलकाता (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008

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

168. की प्रकृति विद्युत-धातुमक होती है।

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

- (a) अधातुओं (b) धातुओं
- (c) अर्द्ध-धातुओं (d) उप-धातुओं (b)

169. स्टील को कठोरता प्रदान करने के लिए बढ़ाई जाती है:

RRB Group-D 04-10-2019 (Shift-II)

- (a) सिलिकॉन की मात्रा (b)
- (b) कार्बन की मात्रा
- (c) क्रोमियम की मात्रा
- (d) मैग्नीज की मात्रा

SSC की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. निम्न में से कौन सी धातु ठंडे या गर्म पानी के साथ अभिक्रिया नहीं करती है?

RRB NTPC (M & I) 15.12.2020 Shift-I

- (a) मैग्नीशियम (b) पोटेशियम
- (c) जिंक (d) सोडियम (c)

2. निम्न में से कौन-सा तत्व एक उपधातु है?

SSC CGL- 04.06.2019, Shift- 1

- (a) सिलिकॉन (b) विस्मथ
- (c) फॉस्फोरस (d) टिन (a)

3. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु सबसे अधिक मुलायम धातु है?

SSC CGL- 06.06.2019, Shift- 1]

- (a) टिन (b) एल्यूमिनियम
- (c) ताँबा (d) सोना (d)

4. एल्यूमीनियम तथा आयरन ऑक्साइड के अत्यधिक मात्रा बाली मृदा को भी कहते हैं।

SSC CGL 09 August 2017

- (a) चारागाह मृदा (b) पेडलफर मृदा
- (c) चर्नोजेम मृदा (d) पॉडजॉल मृदा (b)

5. चाँदी, हवा में को उपस्थिति के कारण संक्षारित हो जाती है

SSC CGL 30 August 2016

- (a) ऑक्सीजन (b) हाइड्रोजन सल्फाइड
- (c) कार्बन डाइऑक्साइड (d) नाइट्रोजन (b)

6. किस उद्योग द्वारा 'बॉक्साइड' कच्चे माल के तौर पर इस्तेमाल किया जाता है?

SSC CGL 07 September 2016

- (a) एल्यूमिनियम (b) लोहा
- (c) स्टील (इसात) (d) सोना (a)

7. निम्नलिखित में से कौन सा तत्व एक धातु नहीं है? SSC CHSL 20 March 2018

(a) Al (b) P (c) Ca (d) K (b)

8. स्थाप्त A के पदों को स्थाप्त B के पदों से पिलान कीजिए?

SSC CHSL 10 March 2018

- | | |
|-----------------|-----------------------------|
| स्थाप्त A | स्थाप्त B |
| I. कार्बन | 1. बिजली के तार बनाने में |
| II. ताँबा | 2. ईंधन के तौर पर |
| III. लोहा | 3. खाद्य सामग्री लपेटने में |
| IV. एल्यूमीनियम | 4. मशीनों में |

- (a) I - 2, II - 1, III - 4, IV - 3
- (b) I - 3, II - 1, III - 2, IV - 4
- (c) I - 1, II - 2, III - 3, IV - 4
- (d) I - 4, II - 3, III - 1, IV - 2

9. स्टील में कितना कार्बन होता है?

R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको पाय.)

- (a) 0.1 - 2% (b) 7 - 10%
- (c) 10 - 15% (d) शून्य (a)

10. स्टील में कितना कार्बन होता है?

R.R.B. कोलकाता (A.S.M.) परीक्षा, 2007

- (a) 0.1 - 2% (b) 7 - 10%
- (c) 10 - 15% (d) शून्य (a)

11. निम्न में से कौन सा कथन गलत है?

RRB Group-D 04-10-2019 (Shift-II)

- (a) अधातुएँ ऋणायन बनाती हैं
- (b) अधातुएँ अस्तीय ऑक्साइड बनाती हैं
- (c) अधातुएँ धनायन बनाती हैं
- (d) अधातुएँ विद्युत की कुचालक होती है (c)

12. हेक्सा ब्लेड बने होते हैं :

R.R.B. कोलकाता (असि. लोको पाय.)

- (a) निम्न कार्बन इस्पात से
- (b) स्टेनलेस स्टील से
- (c) उच्च कार्बन इस्पात से
- (d) मृदु इस्पात से (c)

13. धातु का वह गुण कौन सा है जिसके कारण उसे तार के रूप में ढाला जा सकता है?

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

- (a) चालकता (b) सरघंधा
- (c) तन्यता (d) आधातवर्भीयता (c)

170. स्टील में कितना कार्बन होता है?

R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको पाय.)

परीक्षा, 2007

R.R.B. कोलकाता (A.S.M.) परीक्षा, 2008

परीक्षा, 2008

- (a) निम्न कार्बन इस्पात से
- (b) स्टेनलेस स्टील से
- (c) उच्च कार्बन इस्पात से
- (d) मृदु इस्पात से

(c)

171. निम्न में से कौन सा कथन गलत है?

RRB Group-D 04-10-2019 (Shift-II)

परीक्षा, 2008

- (a) अधातुएँ ऋणायन बनाती हैं
- (b) अधातुएँ अस्तीय ऑक्साइड बनाती हैं
- (c) अधातुएँ धनायन बनाती हैं
- (d) अधातुएँ विद्युत की कुचालक होती है (c)

172. हेक्सा ब्लेड बने होते हैं :

R.R.B. कोलकाता (असि. लोको पाय.)

परीक्षा, 2008

- (a) निम्न कार्बन इस्पात से
- (b) स्टेनलेस स्टील से
- (c) उच्च कार्बन इस्पात से
- (d) मृदु इस्पात से

(c)

173. धातु का वह गुण कौन सा है जिसके कारण

उसे तार के रूप में ढाला जा सकता है?

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

परीक्षा, 2008

- (a) चालकता (b) सरघंधा
- (c) तन्यता (d) आधातवर्भीयता (c)

174. निम्नलिखित में से कौन सी धातु अधिक गुणधर्म वाली मृदा को भी कहते हैं

SSC CGL- 2017

परीक्षा, 2017

- (a) गलनांक और क्वथनांक उच्च होता है
- (b) गलनांक और क्वथनांक निम्न होता है
- (c) गलनांक उच्च और क्वथनांक निम्न होता है
- (d) गलनांक निम्न और क्वथनांक उच्च होता है (a)

175. धातुओं का गुण जिसके कारण उसे तार के रूप में ढाला जा सकता है ?

पीटकर शीट में परिवर्तित किया जा सकता है ?

Khan Sir App - twoRoot

परीक्षा, 2017

- (a) तन्यता (b) आधात वर्धनीयता
- (c) श्यानता (d) तनन-सामार्थ्य (b)

176. स्वर्ण की शुद्धता केरेट में व्यक्त की जाती है। स्वर्ण का शुद्धतम रूप होता है -

S.S.G. सी.पी.ओ. परीक्षा, 2007

परीक्षा, 2007

- (a) 24 केरेट (b) 99.6 केरेट
- (c) 91.6 केरेट (d) 22 केरेट (a)

177. विद्युत द्वारा किसी पदार्थ पर किसी वांछित धातु की परत निषेपित करने की प्रक्रिया को क्या कहते हैं ?

SSC CGL - 2017

परीक्षा, 2017

- (a) विद्युतलेपन (b) यशद लेपन (गैल्वेनाइजेशन)
- (c) जंग लगना (d) क्रिस्टलीकरण

178. लोहे का शुद्धतम रूप कौन-सा है ?

S.S.G. एफ.सी.आई. परीक्षा, 2012,

SSC CGL - 2014

- (a) स्टील (b) ढलवां लोहा
- (c) कच्चा लोहा (d) पिटवां लोहा (d)

179. निम्नलिखित में से कौनसे सिल्वर नहीं होता है ?

SSC CGL - 2013

परीक्षा, 2013

- (a) जर्मन सिल्वर (b) हॉर्न सिल्वर
- (c) लूबी सिल्वर (d) लूनर कॉस्टिक (a)

180. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु स्वतंत्र अवस्था में पाई जाती है ?

SSC MTS - 2011

परीक्षा, 2011

- (a) एल्यूमीनियम (b) सोना
- (c) लोहा (d) सीसा (b)

181. निम्नलिखित में से वह धातु कौन-सी है जिसका प्रयोग विद्युत-धुबक के रूप में नहीं किया जाता है ?

SSC CHSL - 2008

परीक्षा, 2008

- (a) लोहा (b) ताँबा
- (c) निकेल (d) कोबाल्ट (b)

24. निम्नलिखित में से सबसे कम गलनांक किसका है ?
S.S.G. ऑनलाइन सी.पी.ओ.एस.आई. (T-1) 5 जुलाई, 2017 (2-पारी) SSC CGL - 2014
(a) कार्बन (b) चांदी (c) पारा (d) सोना (c)
25. धातुओं का वह गुण किससे उहें खींचकर तारों में परिवर्तित किया जा सकता है, कहलाता है। SSC CGL - 2017
(a) आधात वर्धनीयता (b) शयनता (c) तन्यता (d) तनन-सामर्थ्य (c)
26. यदि किस व्यक्ति को बटूक की गोली लगने पर उसके शरीर से सभी गोलियां नहीं निकाली जातीं, तो निम्नलिखित में से किसके कारण उसके शरीर में जहर फैल जाएगा? SSC CGL - 2010
(a) पारा (b) सीसा (c) लोहा (d) आर्सेनिक (b)
27. रेलवे पटरियों को जोड़ने के लिए प्रयुक्त होने वाली अभिक्रिया में कौन-सा अवकारक शामिल होता है? SSC CHSL - 2017
(a) एल्युमीनियम (b) नाइट्रोजन (c) काबन (d) CO₂ (a)
28. वह धातु पहचानिए जो निराविषी प्रकाश की है— SSC CHSL - 2010
(a) क्रोमियम (b) स्वर्ण (गोल्ड) (c) कैडमियम (d) कोबाल्ट (b)
29. धातुओं की छुति का कारण होता है— S.S.G. सी.पी.ओ. परीक्षा, 2007
(a) परमाणुओं की घनी पैकिंग के कारण उच्च घनत्व (b) उच्च पॉलिश (c) मुक्त इलेक्ट्रॉनों की मौजूदगी के कारण प्रकाश का परावर्तन (d) कोटरों की मौजूदगी के कारण प्रकाश का अवशोषण (c)
30. ढलवां लोहे में कार्बन या प्रतिशत कितना होता है ? SSC CGL - 2014
(a) 0.5 से 1.5 (b) 6 से 8 (c) 3 से 5 (d) 0.1 से 0.25 (c)

31. किसी विजली की इस्तरी को 'गर्भ' करने के लिए किस धातु का प्रयोग किया जाता है ? SSC MTS - 2011
(a) तांबा (b) टंगस्टन (c) नाइक्रोम (d) जस्ता (c)
32. 'धातुओं का राजा' क्या है ? SSC CHSL - 2015
(a) चांदी (b) लोहा (c) एल्युमीनियम (d) सोना (d)
33. निम्नलिखित धातुओं में से सर्वाधिक हीन चालक कौन-सा है ? SSC CHSL - 2006
(a) लोहा (b) सीसा (c) सिल्वर (d) स्वर्ण (b)
34. जो मृदु सिल्वरी धात्विक तत्व गर्भ होने पर या प्रकाश में खुला रहने पर सहजता से आयनीकृत हो जाता है, वह क्या है? SSC CGL - 2015
(a) कैल्शियम (b) सीरियम (c) कैलिफोर्नियम (d) सीजियम (d)
35. निम्नलिखित में से अधिक विद्युत चालकता वाली धातु कौन-सी है? S.S.G. (लाटा एंट्री ऑफरेटर) परीक्षा, 2008
(a) तांबा (b) एल्युमीनियम (c) चांदी (d) सीसा (c)
36. निम्नलिखित में से कौन-सी कथन सही है ? SSC CHSL - 2018
(a) सोना तथा चांदी तन्य नहीं होते हैं। (b) फॉर्स्फोरस तथा नाइट्रोजन तन्य होते हैं। (c) तांबा तथा प्लेटिनम तन्य होते हैं। (d) सल्फर तथा फॉर्स्फोरस ध्वन्यात्मक होते हैं। (c)
37. वे कौन-सी दो धातुएँ हैं जो सिल्वर रंग की नहीं होतीं? SSC CHSL - 2015
(a) सोडियम और मैग्नीशियम (b) पैलेडियम और प्लैटिनम (c) तांबा और सोना (d) निकेल और जिंक (c)
38. भारी धातुओं का नाम इसलिए यह पड़ा क्योंकि इनमें अच्युत परमाणुओं की तुलना में यह होता है— SSC CGL - 2015
(a) ऐलुमिनियम (b) मैग्नीशियम (c) एल्युमीनियम (d) एल्युमीनियम क्लोराइड (c)

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

1. ऐलुमिनियम के सम्बन्ध में निम्नलिखित में से कौन-सा कथन सही नहीं है? [CDS 2002]
(a) ऐलुमिनियम हाइड्रॉक्साइड प्रकृति से एम्फोरिक होता है।
(b) ऐलुमिनियम प्रकृति में स्वतंत्र अवस्था में रहता है।
(c) नाइट्रिक अम्ल ऐलुमिनियम पर कोई प्रभाव नहीं डालता है।
(d) गर्भ सान्द्र गच्छकाम्ल ऐलुमिनियम के साथ SO₃ देता है। (b)
2. निम्नलिखित में से कौन-सा एक 'संक्रमण धातु' है ? [NDA 2010]
3. 'जौहरी का रुज' (Jeweller's Rouge) क्या होता है ? [CDS 2008]
(a) फेरिक ऑक्साइड (b) फेरस ऑक्साइड
(c) फेरिक कार्बोनेट (d) फेरस कार्बोनेट (a)
4. निम्नलिखित में से कौन-सा एक कौंच के पात्र की, जिसमें कि वह रखा होता है, दीवार को गीला नहीं करता? [NDA 2015]
(a) जल (b) ऐल्कोहॉल
(c) पारा (d) फिनॉल (c)
5. यद्यपि भूपटल में ऐलुमिनियम की मात्रा लोहे से अधिक है, फिर भी ऐलुमिनियम लोहे से महंगा है, क्योंकि— [NDA 1997]
(a) ऐलुमिनियम लोहे की अपेक्षा अधिक प्रयुक्त होता है।
(b) ऐलुमिनियम लोहे की अपेक्षा अधिक मिश्रधातु बनाता है।
(c) ऐलुमिनियम निर्मित उपकरणों की मौग लोहे के उपकरणों से अधिक है।
(d) ऐलुमिनियम उत्पादन की धात्विक विधियों लोहे की अपेक्षा अधिक खर्चीली है। (d)

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

1. मोती के मुख्य अवयव हैं-

I.A.S.(Pre) 1994

- (a) कैलिशयम कार्बोनेट और मैग्नीशियम कार्बोनेट
- (b) एरागोनाइट और कांचियोलिन
- (c) अमोनियम सल्फेट और सोडियम कार्बोनेट
- (d) कैलिशयम ऑक्साइड और अमोनियम क्लोराइड

2. मोती मुख्य रूप से बना होता है-

R.A.S./R.T.S.(Pre)-2008

Uttarakhand P.C.S.(PRE), 2007

- (a) कैलिशयम आक्जेलेट
- (b) कैलिशयम सल्फेट
- (c) कैलिशयम कार्बोनेट
- (d) कैलिशयम ऑक्साइड

3. माणिक्य और नीलम रासायनिक रूप से कैसे जाने जाते हैं? I.A.S.(Pre) 2008

- (a) सिलिकन डाइऑक्साइड
- (b) एल्युमीनियम ऑक्साइड
- (c) लेड टेट्रॉक्साइड
- (d) बोरॉन नाइट्राइड

4. कथन (A) : सोडियम धातु का संचयन किरोसिन में होता है।

कारण (R) : धातु सोडियम वायु प्रभाव होने पर गल जाती है।

I.A.S.(Pre) 1998

- 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। (c)

5. आजकल सङ्क की रोशनी में पीले लैम्प बहुतायत में प्रयुक्त हो रहे हैं। इन लैम्पों में निम्न में से किसका उपयोग करते हैं?

U.P.P.C.S.(Pre) 2000

- (a) सोडियम (b) नियोन
- (c) हाइड्रोजन (d) नाइट्रोजन (a)

6. रोडियम वाष्प लैम्प प्रायः सङ्क प्रकाश के लिए प्रयुक्त होते हैं क्योंकि-

U.P.P.C.S.(Pre) 2007

- (a) ये सस्ते होते हैं।
- (b) इनका प्रकाश एकवर्णी है और पानी की बूदों से गुजरने पर विभक्त नहीं होता।
- (c) ये आँखों के लिए शीतल हैं।
- (d) ये चमकदार रोशनी देते हैं। (b)

7. प्रतिदीप्ति नली में सर्वाधिक सामान्यतः प्रयोग होने वाली वस्तु है- U.P.P.C.S.(Pre) 2006

- (a) सोडियम ऑक्साइड तथा ऑर्गन
- (b) सोडियम वाष्प तथा नियोन
- (c) पारा-वाष्प तथा ऑर्गन
- (d) मरक्यूरिक ऑक्साइड तथा नियोन (c)

8. शुद्ध रोना किनसे कैरेट का होता है?

M.P.P.C.S.(Pre) 1995

- (a) 22 (b) 24 (c) 28 (d) 20 (b)

9. माइका.....है।

Chhattisgarh P.C.S.(Pre) 2003

- (a) ऊषा का चालक तथा विद्युत का कुचालक
- (b) ऊषा तथा विद्युत दोनों का कुचालक
- (c) ऊषा तथा विद्युत दोनों का चालक
- (d) ऊषा का कुचालक तथा विद्युत का चालक (a)

10. निम्न में से किस उद्योग में अभ्रक कच्चे माल के रूप में प्रयुक्त होता है?

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

- (a) लोहा और इस्पात
- (b) खिलौने
- (c) ग्लास और कुम्हारी
- (d) वैद्युत (d)

11. निम्नलिखित दर्वों में कौन-सा ऊषा का बहुत अच्छा चालक है?

U.P.P.C.S.(Pre) 2005

U.P.P.C.S.(Mains) 2014

- (a) पारो (b) पानी
- (c) ईथर (d) बेंजीन (a)

12. निम्न धातुओं में से कौन सामान्य ताप पर द्रव है?

44th B.P.S.C.(Pre) 2000

U.P.P.C.S.(Mains) 2014

- (a) सीसांग (b) पारा
- (c) निकेल (d) टिन (b)

13. पारे का साधारणतया तापमापी यंत्रों में उपयोग किया जाता है क्योंकि इसकी विशेषता है- U.P. Lower Sub.(Pre) 2003

- (a) उच्च घनत्व
- (b) उच्च द्रवता
- (c) उच्च संचालन शक्ति
- (d) उच्च विशिष्ट ऊषा (c)

14. निम्न में से कौन जल के साथ विल्कुल अभिक्रिया नहीं करता है?

Chhattisgarh P.C.S.(Pre) 2015

- (a) आयरन (b) लेड
- (c) मैग्नीशियम (d) एल्युमीनियम (b)

15. तब कोई प्रतिक्रिया नहीं होती है जब भाष गुजरती है ऊपर से-

38th B.P.S.C.(Pre) 1992

- (a) एल्युमीनियम के (b) तांबे के
- (c) कार्बन के (d) लोहे के (b)

16. 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) ऊषा तथा विद्युत का 1. स्वर्ण सर्वोत्तम संचालक
- (B) सबसे अधिक मात्रा में 2. सीसा

पाई जाने वाली धातु

(C) सबसे अधिक लचीली 3. एल्युमीनियम तथा पीटकर बढ़ाए

जाने योग्य धातु

(D) ऊषा का न्यूनतम 4. चाँदी संचालक

कूट:

(A) (B) (C) (D)

(a) 1 3 2 4

(b) 2 3 4 1

(c) 3 2 1 1

(d) 4 3 1 2 (d)

17. निम्न में से किस पदार्थ की विद्युत चालकता सर्वाधिक है? Uttarakhand U.D.A./L.D.A. (Mains) 2006

- (a) हीरा (b) चांदी
- (c) ग्रेफाइट (d) लकड़ी (b)

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

I.A.S.(Pre) 2003

(a) चूकिलय रिएक्टर में द्रव सोडियम शीतल के लिए प्रयोग में लाया जाता है।

(b) कैलिशयम कार्बोनेट दंत-पेस्ट का एक अवयव होता है।

(c) बोर्ड मिश्रण में सोडियम सल्फेट तथा चूना होते हैं।

(d) यशद सम्मिश्रणों का प्रयोग दंत पूरक धातु के रूप में किया जाता है। (b)

19. 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) 1999, U.P.P.C.S.(Pre) 2010 U.P.U.D.A./L.D.A.(Pre) 2010

सूची-I सूची-II

(प्राकृतिक रूप से (तत्त्व)

घटित होने वाले पदार्थ)

- (A) हीरा 1. कैलिशयम
- (B) संगमरमर 2. सिलिकन
- (C) बालू 3. एल्युमीनियम
- (D) माणिक्य 4. कार्बन

कूट:

(A) (B) (C) (D)

(a) 3 1 2 4

(b) 4 2 1 3

(c) 2 1 3 4

(d) 4 1 2 3 (d)

20. निम्नलिखित में से वया जल से हल्का होता है? Uttarakhand U.D.A./L.D.A. (Pre) 2003

(a) एल्युमीनियम (b) सोडियम

(c) मैग्नीशियम (d) मैग्नीज (b)

21. नीचे दिए गए पदार्थों का उनके घनत्व के अदरोही क्रमानुसार, भारी अनुक्रम कौन-सा है?

I.A.S.(Pre) 2005

(a) इस्पात > पारा > सोना

(b) सोना > पारा > इस्पात

(c) इस्पात > सोना > पारा

(d) सोना > इस्पात > पारा (b)

7

अधातुएँ और अधात्विक यौगिक/उपयोग
(Non-metals & Non-metallic Compounds/Applications)

STATE LEVEL की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

- प्लास्टर ऑफ पेरिस किससे बनता है? RPSI-2011

(a) बॉक्साइट (b) जिप्सम
(c) चूना (d) इनमें से कोई नहीं (b)
- इनमें से किसका प्रयोग एक स्नेहक के रूप में किया जाता है? JSSC 2015

(a) ग्रेफाइट (b) सिलिका
(c) आयन ऑक्साइड (d) हीरा (a)
- निम्नलिखित में कौन-सा अधातु खनिज है? RPSI 2010

(a) बॉक्साइट (b) जिप्सम
(c) मैग्नीशियम (d) मैग्नीज (b)
- कौन-सा अधातु खनिज है? (P.S.I. Exam, 2011)

(a) बॉक्साइट (b) जिप्सम
(c) मैग्नीशियम (d) मैग्नीज (b)
- उत्कृष्ट गैसें निषिक्य है, क्योंकि— Constable 2001

(a) उनका इलेक्ट्रॉनिक विन्यास स्थायी होता है
(b) उनका आयनन विभव अधिक होता है
(c) उपर्युक्त दोनों
(d) उपर्युक्त में से कोई नहीं (c)
- निम्नलिखित में से किस पदार्थ में सबसे अधिक विशिष्ट ऊर्जा होती है? RPSI 2011

(a) लोहा (b) ताँबा
(c) पारा (d) पानी (d)
- हीरा— का एक अपरूपी स्वरूप है। [JSSC 2015]

[Mahila Supervisor 2017]

(a) जर्मनियम (b) कार्बन
(c) सिलिकॉन (d) सल्फर (b)
- निम्नलिखित में से कौनसा अधातु कमरे के तापमान पर दब अवरथा में होता है? Junior Accountant 2016

(a) जॉक्साइट (b) कार्बन
(c) लोहा (d) लोहा (b)

- (महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-20.12.2015 (TSP))
 (a) कार्बन (b) सल्फर
(c) ब्रोमीन (d) आयोडीन (c)
- हीरा कार्बन का एक रूप है— [HSSC Clerk 2016]

(a) क्रिस्टलीय (b) अक्रिस्टलीय
(c) रासायनिक (d) क्षारीय (a)
- चांद रोलों में प्रयुक्त होता है? ITI 2003

(a) सिलिकॉन (b) टाइटेनियम
(c) सीजियम (d) जस्ता (a)
- विश्व में अधिकतम कठोर वस्तु है— [PGT Bhugol 2016]

(a) प्लेटिनम (b) सोना
(c) हीरा (d) लोहा (c)
- निम्नलिखित में से कौन-सा अधातु खनिज है? RPSI 2011

(a) बॉक्साइट (b) जिप्सम
(c) मैग्नीशियम (d) मैग्नीज (b)
- निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व एक अधातु है जो कमरे के तापमान पर दब अवस्था में रहता है? [Up Police Constable 28.01.2019]

(a) पारा (b) ब्रोमीन
(c) क्लोरीन (d) हीलियम (b)
- लकड़ी की वस्तुओं को कीड़ों से बचाने के लिए उस पर लेपन किया जाता है? ITI 2006

(a) जिंक क्लोराइड का
(b) सोडियम क्लोराइड
(c) अमोनियम क्लोराइड का
(d) सिल्वर ब्रोमाइड का (d)
- निम्न में अधातु बताएँ [Bihar Police Constable (22.10.2017)]

(a) जिंक क्लोराइड का
(b) सोडियम क्लोराइड
(c) अमोनियम क्लोराइड का
(d) सिल्वर ब्रोमाइड का (d)

RAILWAY की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

- कौन से समूह में शामिल तत्व रंगहीन, स्वादहीन और गंभीर हीरे हैं?

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

(a) क्षारीय धातु समूह
(b) शून्य समूह
(c) हैलोजन समूह
(d) भूकारीय धातु समूह (b)
- जब एक धातु पानी के साथ अभिक्रिया करती है तो कौन सी गैस निकलती है?

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

(a) ऑक्सीजन (b) नाइट्रोजन
(c) क्लोरीन (d) हाइड्रोजन (d)
- इनमें से कौन सा इलेक्ट्रॉनिक विन्यास एक अधातु का है?

RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-II)

(a) 2, 8, 3 (b) 2, 8, 4
(c) 2, 8, 5 (d) 2, 8, 1 (c)
- क्लोरीन, फ्लोरीन और आयोडीन..... के उदाहरण हैं।

RRB Group-D 01-12-2018 (Shift-II)

(a) निषिक्य गैस (b) कीटोन
(c) हैलोजन (d) एल्फेन (c)
- जब आधिक द्रव्यमान होता है।

RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-II)

8. इनमें से कौन-सा हैलोजन सर्वोत्तम ऑक्सीकारक एजेंट है?

RRB SSE (21-12-2014 Set-09, Yellow paper)

- (a) F_2 (b) Cl_2 (c) Br_2 (d) I_2
- (e) निम्नलिखित में से किस गैस का ऊर्जा मान (कैलोरी मान) सबसे अधिक होता है? RRB JE. 23-05-2019 (Shift-IV)
- (a) हाइड्रोजन (b) LPG (c) प्राकृतिक गैस (d) मेथेन (a)

10. ऑक्सीजन के संबंध में हैलोजन समूह की अधिकतम संयोजकता है—

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

- (a) 10 (b) 7 (c) 8 (d) 2 (b)

11. कैल्चियम हाइड्रॉक्साइड के विलयन से जब कार्बन डाईऑक्साइड गुंजारती है तो बनने वाले अवशेष का रंग कैसा होता है?

RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-III)

- (a) स्लेटी (b) काला (c) नीला (d) सफेद (d)

12. क्लोरो फ्लोरो कार्बन में इनमें प्रयोग नहीं होता है—

RRB NTPC 17-01-2017 (Shift-II)

Stage 1st

- (a) रेफ्रीजरेटर (b) मिक्सर और चक्की (c) एयर कंडीशनर (d) पैकिंग सामग्री (b)

13. जब एक जस्ता धातु के टुकड़े को हाइड्रोक्लोरिक अम्ल में रखा जाता है, तो गैस उत्पन्न करते हैं।

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

- (a) हाइड्रोजन (b) हाइड्रोजन (c) कार्बन डाईऑक्साइड (d) ऑक्सीजन (b)

14. एक अणु में हैलोजन परमाणुओं द्वारा इलेक्ट्रॉनों को आकर्षित करने का गुण है।

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

- (a) इलेक्ट्रान बन्धुता (b) वैद्युतीय ऋणात्मकता (c) वैद्युत रसायन (d) वैद्युत धनात्मकता (b)

15. ऑक्सीजन के एक अणु में ऑक्सीजन के कितने परमाणु होते हैं।

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

- (a) चार (b) आठ (c) दो (d) छह (c)

16. निम्नलिखित में से कौन सा एक यौगिक नहीं है?

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

- (a) नाइट्रोजन परॉक्साइड (b) पानी (c) क्लोरीन (d) अमोनिया (c)

17. ड्यूट्रियम की द्रव्यमान संख्या कितनी है?

RRB JE 22-05-2019 (Shift-I)

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

18. निम्नलिखित में से कौन परमाणु यहु-परमाणिक है?

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

- (a) फार्स्फोरस (b) क्लोरीन (c) आर्गन (d) गंधक (d)

19. निम्नलिखित में से कौन-सा निष्क्रिय गैस के बाहरी कक्ष में केवल दो इलेक्ट्रॉन होते हैं?

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

- (a) हीलियम (b) आर्गन (c) नियॉन (d) क्रिप्टोन (a)

20. लेड नाइट्रेट को जोरदार ढंग से गरम करते समय निकलने वाली लाल भूरे रंग की गैस का नाम बताएं।

RRB ALP & Tec. (14-08-18 Shift-I)

- (a) नाइट्रिक ऑक्साइड (b) नाइट्रोजन डाइऑक्साइड (c) डाई नाइट्रोजन ऑक्साइड (d) नाइट्रोजन पैटोक्साइड (a)

21. अधातुओं में से कौन सी चमकदार होती है? RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-I)

- (a) नियॉन (b) क्लोरीन (c) फ्लोरीन (d) आयोडीन (d)

22. हाइड्रोजन का इलेक्ट्रोनिक विचास निम्न में से किसके समान होता है?

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

- (a) क्षारीय मूदा धातुओं (b) अक्रिय गैसों (c) क्षारीय धातुओं (d) हैलोजंस (a)

23. निम्नलिखित में से किसका प्रयोग पीरे के पानी को कीटाणुरहित करने के लिए किया जाता है?

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

- (a) बैकिंग सोडा (b) वाशिंग सोडा (c) बैकिंग पाउडर (d) लीचिंग पाउडर (d)

24. निम्नलिखित में से निष्क्रिय गैस समूह कौन सा है?

RRB Group-D 20-10-2018 (Shift-II)

- (a) क्षारीय धातु समूह (b) 16 वाँ समूह (c) हैलोजन समूह (d) 18 वाँ या शून्य समूह (d)

25. सीमेंट का मुख्य घटक है।

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

- (a) $MgOH$ (b) $CaCO_3$ (c) SiO_2 (d) MnO (c)

26. समूह 17 का सबसे कम अभिक्रियाशील मूल तत्त्व है।

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

- (a) ब्रोमीन (b) फ्लोरीन (c) क्लोरीन (d) आयोडीन (d)

27. बनस्पति तेल का हाइड्रोजनीकरण का एक उदाहरण है।

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

- (a) विस्थापन अभिक्रिया (b) मिश्रण अभिक्रिया (c) संकलन अभिक्रिया (d) प्रतिस्थापन अभिक्रिया (c)

28. निम्नलिखित में से किस हैलोजन का वर्धनांक उच्चतम होता है?

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

- (a) फ्लोरीन (b) ब्रोमीन (c) क्लोरीन (d) आयोडीन (d)

29. निम्नलिखित में से कौन सी एक अधातु है? RRB JE. 24-05-2019 (Shift-I)

- (a) लोहा (b) एल्युमीनियम (c) जस्ता (d) नाइट्रोजन (d)

30. निम्न में से जो अलग या विषम है उसे चुनें। RRB NTPC 04-04-2016 (Shift-III)

Stage 1st

- (a) आर्गन (b) नियॉन (c) जीनॉन (d) हाइड्रोजन (d)

31. सफेद फॉस्फोरस को में संग्रहीत किया जाता है।

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

- (a) ऑक्सीजन (b) हाइड्रोजन (c) पानी (d) शराब (c)

32. रबड़ को ताकत प्रदान करने, अधिकतम लोच एवं स्थायित्व प्रदान करने की प्रक्रिया को क्या कहते हैं?

RRB NTPC 18-04-2016 (Shift-III)

Stage 1st

- (a) हाइड्रेशन (b) इन्सिनरेशन (c) वल्कनाइजेशन (d) दहन/कम्बशन (c)

33. केवल वे धातुएँ ही पानी से हाइड्रोजेन को विस्थापित कर सकती हैं जो धातुओं की प्रतिक्रिया क्षमता शृंखला में होते हैं।

RRB NTPC 11-04-2016 (Shift-III)

Stage 1st

- (a) हाइड्रोजन से नीचे (b) हाइड्रोजन से ऊपर (c) ऊपर या नीचे (d) धातुएँ पानी से हाइड्रोजेन को विस्थापित नहीं कर सकती हैं। (b)

34. समूह 17 से संबंधित तत्वों को क्या कहा जाता है?

RRB JE 26-05-2019 (Shift-III)

- (a) क्षारीय धातु (b) क्षारीय मूदा धातु (c) हैलोजन (d) अक्रिय गैस (c)

35. सल्फर का रासायनिक प्रतीक क्या है?

RRB JE. 29-05-2019 (Shift-I)

- (a) Si (b) Su (c) Se (d) S (d)

36. लेखन पेंसिल में है—

RRB JE 2014 (14-12-2014 Set-2, Red Paper)

- (a) ठोस स्याही (b) लेड (c) लेड सल्फेट (d) ग्रेफाइट (d)

37. विस्तंक चूर्चा को जल में विक्रित करने पर कौन-सी गैस विकारित होती है?

RRB ALP & Tec (30-08-2018 Shift-III)

- (a) हाइड्रोजन (b) कार्बन डाई ऑक्साइड (c) कार्बन मोनो ऑक्साइड (d) क्लोरीन (d)

38. निम्न में से कौन सी नोबल गैस नहीं है?

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

- (a) जीनॉन (b) क्लोरीन (c) नियॉन (d) आर्गन (b)

39. निम्नलिखित में से किस गैस का उपयोग खाद्य पदार्थों को ऑक्सीकृत होने से रोकने के लिए किया जाता है?

RRB ALP & Tec. (10-08-18 Shift-I)

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

40. ठोस आयोडीन का रंग होता है।
RRB NTPC 02-04-2016 (Shift-III)
Stage 1st
(a) सफेद
(b) रंगहीन
(c) बैंगनी भूरे से थोड़ा काला
(d) लाल-भूरा (c)
41. तीन तत्वों X, Y और Z के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास क्रमशः (2, 8, 7), (2, 8, 2) और (2, 8, 8) हैं, तो तत्व Z एक है।
RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-III)
(a) अधारु (b) उपधारु
(c) निष्क्रिय गैस (d) धारु (c)
42. ऑक्सीजन के अणु में होता है।
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-III)
(a) एक विद्युतसंयोजी बंध
(b) एक एकल सहसंयोजक बंध
(c) एक तिहारा सहसंयोजक बंध
(d) एक दोहरा सहसंयोजक बंध (d)
43. फॉस्फोरस एसिड का रासायनिक सूत्र क्या है?
RRB Group-D 01-12-2018 (Shift-II)
(a) HPO_4^{2-} (b) $H_2PO_4^-$
(c) H_3PO_4 (d) $H_2PO_4^-(b)$
44. निम्नलिखित में किस अक्रिय गैस का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास वलोराइड आयन (Cl^-) में होता है?
RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-III)
(a) Ne (b) He (c) Kr (d) Ar (d)
45. सोडा-एसिड अग्निशामक यंत्रों में उपयोग किया जाने वाला लवण है:
RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-II)
(a) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट
(b) कैल्शियम ऑक्सीक्लोराइड
(c) सोडियम हाइड्रॉक्साइड
(d) सोडियम कार्बोनेट (a)
46. निम्नलिखित गैसों में से किसमें एक तीखी गंध (pungent odour) होती है?
RRB NTPC Stage 1st 29-04-2016 (Shift-I)
(a) अमोनिया
(b) कार्बन मोनो ऑक्साइड
(c) ऑक्सीजन
(d) हाइड्रोजन (a)
47. निम्नलिखित में से कौन सा द्विप्रमाणुक है? RRB JE 27-05-2019 (Shift-IV)
(a) आर्गन (b) हीलियम
(c) पलोरीन (d) मीथेन (c)
48. निम्नलिखित में से कौन सी अक्रिय गैस को आवर्त 5 में रखा गया है ?
RRB GROUP-D 04-10-2018 (Shift-1)
(a) Ne (b) Rn (c) Xe (d) Ar (c)
49. नाइट्रोजन का प्रयोग विद्युत बल्बों में किया जाता है, क्योंकि—
RRB SSE (21-12-2014, Set-09, Yellow Paper)
(a) यह हवा से हल्का होता है
(b) यह बल्ब में रोशनी ज्यादा उत्पन्न करता है
(c) दहन को स्पोर्ट (समर्थन) नहीं करता है
(d) यह विषाक्त नहीं होता। (c)
50. निम्नलिखित में से कौन सी एक गैस रंगहीन एवं गंधहीन नहीं है? रंगहीन एवं गंधहीन नहीं है?

RRB NTPC 29-03-2016 (Shift-III)
Stage 1st

- (a) नाइट्रोजन (b) क्लोरीन
(c) हाइड्रोजन (d) ऑक्सीजन (b)
51. निम्नलिखित में क्या अक्रिय निष्क्रिय गैस नहीं है?

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

- (a) क्लोरीन (b) रेडॉन
(c) क्रिटॉन (d) हीलियम (a)

52. तापीय अपघटन के दौरान अमोनियम नाइट्रेट उत्पन्न करता है:

RRB ALP & Tec (10-08-18 Shift-III)

- (a) N_2 और H_2O (b) N_2O और H_2O
(c) NH_3 और NO (d) NH_3 और $NO_2(b)$

53. निम्न में से किस अधारु को यदि हवा में रखा जाए तो इसमें आग लग जाती है?

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

- (a) सल्फर (b) यूरेनियम
(c) नाइट्रोजन (d) फॉस्फोरस (d)

54. मारिंस की तीलियों में होता है।

RRB NTPC 30-03-2016 (Shift-I) Stage 1st

- (a) सल्फर (b) फास्फोरस
(c) मैनीशियम (d) पोटेशियम (b)

55. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व बहुप्रमाणुक है?

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

- (a) आर्गन (b) सोडियम
(c) सल्फर (d) ऑक्सीजन (c)

56. 35, 53 और 85 की परमाणु संख्या के तत्व, हैं।

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

- (a) हैलोज़स (b) एल्कलाइन
(c) निष्क्रिय गैसें (d) हैलाइड्स (a)

57. निम्न में से कौन सा दंत चिकित्सकों द्वारा अनेस्थेटिक के लिए रथानापन के रूप में इस्तेमाल किया जाता है?

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

- Stage 1st
(a) ऑक्सीजन (b) नाइट्रोजन
(c) नाइट्रस ऑक्साइड (d) क्लोरीन (c)

58. निम्नलिखित में से कौन अर्द्ध-धारु नहीं है? RRB Group-D 23-11-2018

- (a) बोरॉन (b) क्लोरीन
(c) आर्सेनिक (d) सिलिकॉन (b)

59.एक निष्क्रिय गैस है।

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

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

60. अमोनियम सल्फेट का रासायनिक सूत्र..... है।

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

- (a) $NH_4(SO_4)_2$ (b) $(NH_4)_2SO_4$
(c) $(NH_4)_2SO_3$ (d) $NH_4(SO_4)_2(b)$

61. क्लोरीन गैस का उपयोग निम्न में से किसके निर्माण में किया जाता है—

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

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

62. गैस का उपयोग चिप्स को

ऑक्सीकृत होने से रोकने के लिए किया जाता है।

RRB Group-D 3-10-2018 (Shift-III)

- (a) H_2 (b) N_2 (c) Cl_2 (d) O_2 (b)

63. उत्कृष्ट गैस (Noble gas) का आयनन विभव है— RRB SSE 21-12-2014

- (a) एक अवधि में अधिकतम
(b) एक अवधि में न्यूनतम
(c) एक अवधि में अधिकतम या न्यूनतम
(d) इनमें से कोई नहीं (a)

64. निम्नलिखित में से कौन एकप्रमाणुक है? RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-II)

- (a) गंधक (b) आर्गन
(c) हाइड्रोज (d) ऑक्सीजन (b)

65. फास्फोरस की परमाणिकता है— RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-II)

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

66. किन तत्वों के बाद्धताम कोष में 7 संयोजक इलेक्ट्रॉन होते हैं?

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

- (a) हैलोजन (b) संक्रमणीय तत्व
(c) निष्क्रिय गैसें (d) अंतर संक्रमणीय तत्व (a)

67. विद्युत बल्ब में आमतौर पर रासायनिक रूप से निष्क्रिय गैस जैसे भरी होती है।

RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-I)

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

68. इनमें से कौन सी गैस अजनबी गैस कहलाती है?

RRB NTPC Stage 1st 19-01-2016 (Shift-III)

- (a) जीनॉन (b) नियॉन
(c) क्रिटॉन (d) आर्गन (a)

69. निम्नलिखित में से कौन एक क्षारीय (ल्केलाइन) नहीं है?

RRB NTPC 05-04-2016 (Shift-III) Stage 1st

- (a) सोडियम (b) पोटैशियम
(c) लीथियम (d) सल्फर (d)

70. निम्नलिखित में से कौन सी गैस हास्य गैस के रूप में लोकप्रिय है?

RRB NTPC 03-04-2016 (Shift-I) Stage 1st

- (a) नाइट्रिक ऑक्साइड (b) नाइट्रोजन डार्लॉक्साइड
(c) नाइट्रस ऑक्साइड (d) नाइट्रोजन पेरोक्साइड (c)

71. चार तत्वों के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास नीचे दिए गये हैं। निम्नलिखित में से कौन सा अधिक इलेक्ट्रॉन नकारात्मक होगा?

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

- (a) $P(2,8,5)$ (b) $Al(2,8,3)$
(c) $Cl(2,8,7)$ (d) $S(2,8,6)$ (c)

72. यह पहला तत्व कौन सा है जिसकी रासायनिक खोज हैरिंग ब्रॉड द्वारा की गई थी?

RRB NTPC 03-04-2016 (Shift-III)

- (a) कोब्राल्ट (b) निकल
(c) हाइड्रोजन (d) _____ Stage 1st

73. कौन सा तत्व समूह 17 से संबंधित नहीं है?

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

- (a) क्लोरीन (b) ऑर्गन
- (c) फ्लोरीन (d) ब्रोमीन

74. अधातुओं का व्यापक उपयोग..... में होता है।

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

- (a) जल क्षथनित्र (बॉयलर)
- (b) खाद
- (c) हवाई जहाज
- (d) मशीनरी (यंत्र) निर्माण

75. परमाणु संख्या वाला एक तत्त्व एक क्षारीय ऑक्साइड उत्पन्न करेगा।

RRB ALP & Tec (20-08-2018 Shift-I)

- (a) 17 (b) 6
- (c) 7 (d) 20

76. अमोनिया का व्यवसायिक निर्माण किस प्रक्रिया से होता है?

RRB JE. 2014 (14-12-2014 Red Paper)

- (a) ओसवाल्ड प्रक्रिया (b) हॉल प्रक्रिया
- (c) कॉन्ट्रैक्ट प्रक्रिया (d) हैबर प्रक्रिया

77. हीलियम और आर्गन में क्या समानता है?

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

- (a) दोनों तत्व द्रव धातु हैं।
- (b) दोनों धातुओं का प्रयोग गुब्बारों में किया जाता है।
- (c) दोनों में उच्च विसरण दर होती है।
- (d) दोनों का बाह्यतम कोश पूर्णतः भरा होता है।

78. दुर्लभ गैसें (Rare Gases) सामान्यतः रासायनिक रूप से अक्रिय होती हैं, क्योंकि:

RRB JE. (14-12-2014, Green Paper)

- (a) वे मोनोस्टोमिक होती हैं।
- (b) उनकी आयनन क्षमता कम होती है।
- (c) उनका इलेक्ट्रॉनिक विन्यास स्थिर होता है
- (d) उनमें इलेक्ट्रॉनिक बंधुता होती है।

79. NO_2 का धूम (फ्यूम्स)..... रंग है।

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

- (a) भूरा (b) पीला
- (c) हल्का पीला (d) लाल

80. रासायनिक प्रतीक P का अर्थ क्या है?

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

- (a) फास्फोरस (b) पोटैशियम
- (c) फ्लैडियम (d) पॉलोनियम

81. निष्क्रिय गैसें समूह में होती हैं

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

- (a) IA (b) IIIA
- (c) VIIIA (d) IVA

82. फास्फोरस की परमाणिकता क्या है?

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

- (a) द्वि परमाणिक (b) बहुपरमाणुक
- (c) एक परमाणुक (d) चतुर्परमाणुक

83. इनमें से कौन-सा आदर्श गैस नहीं है?

RRB JE 2014 (14-12-2014

Red Paper)

- (a) हीलियम (b) ब्रोमीन
- (c) आर्गन (d) नियॉन

Khan Sir App - twoRoot2

73. कौन सा तत्व समूह 17 से संबंधित नहीं है?

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

- (a) क्लोरीन (b) ऑर्गन
- (c) फ्लोरीन (d) ब्रोमीन

RRB NTPC 09-04-2016 (Shift-III)

- (a) NO (b) N_2O_5
- (c) NO₂ (d) N_2O

RRB NTPC 09-04-2016 (Shift-III)

- (a) हीलियम (b) नियॉन
- (c) रेडॉन (d) हाइड्रोजेन

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

- (a) दुर्लभ मूदा धातुएँ (b) हल्की धातुएँ
- (c) हैलोजन (d) अक्रिय गैसें

RRB JE 27-06-2016 (Shift-I)

- (a) कार्बन (b) फ्लोरीन
- (c) आयोडीन (d) ब्रोमीन

RRB NTPC 19-04-2016 (Shift-I)

- (a) कार्बन डाईऑक्साइड (b) प्रॉक्साइड
- (c) नाइट्रोजन परॉक्साइड (d) अमोनियम ऑक्साइड

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

RRB NTPC 12-04-2016 (Shift-II)

- (a) हीरा (b) लोहा
- (c) सीसा (d) ताँबा

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

- (a) ग्रेफाइट (b) चारकोल
- (c) कोक या कोयला (d) कार्बन ब्लैक

RRB NTPC 30-03-2016 (Shift-I) Stage 1st

- (a) नाइट्रोजन परॉक्साइड (b) कार्बन मैनोऑक्साइड
- (c) सल्फर यौगिक (d) कार्बन डाईऑक्साइड

RRB ALP & Tec. (29-08-2018 Shift-I)

- (a) एल्युमीनियम (b) हाइड्रोजेन
- (c) कार्बन (d) नाइट्रोजेन

RRB NTPC Stage 1st 22-04-2016 (Shift-I)

- (a) हीरा (b) सिलिकॉन
- (c) फ्लूरीन (d) ग्राफीन

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

- (a) CaCO_3 (b) Co
- (c) CO_2 (d) CaCl_2

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

- (a) हीरा (b) मार्बल
- (c) हैरी (d) डोलमाइट

RRB NTPC 06-04-2016 (Shift-II) Stage 1st

- (a) O_2 (b) CO_2
- (c) SO_2 (d) NO_2

94. ग्रैफीन क्या है?

RRB NTPC 29-03-2016 (Shift-II) Stage 1st

- (a) कार्बन का अपरूप
- (b) एक लोकप्रिय ग्राफिक्स सॉफ्टवेयर
- (c) एक पौराणिक जानवर
- (d) एक संक्रमित धाव

95. सल्फर ने अपना नाम किस भाषा से लिया है?

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

- (a) लैटिन (b) संस्कृत
- (c) यूनानी (d) मंडेरिन

96. शुष्क बर्फ क्या है?

RRB JE. (14-12-2014, Green Paper)

- (a) ठोस कार्बन डाईऑक्साइड
- (b) NaCl स्फटिक
- (c) -50°C पर जमी बर्फ
- (d) ठोस H_2O

97. एकल परमाणुक अणु का एक उदाहरण है।

RRB Group-D 01-11-2018 (Shift-II)

- (a) आर्गन (b) सल्फर
- (c) फास्फोरस (d) हाइड्रोजेन

98. कार्बन का निम्नलिखित में से कौन-सा अपरूप धातुकर्म में अपचायक माध्यम के रूप में कार्य करता है?

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

- (a) कोक (b) कार्बन ब्लैक
- (c) चारकोल (d) ग्रेफाइट

99. प्याज काटते समय आँखों में जलन पैदा करने वाला यौगिक कौन है?

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

- (a) कार्बन (b) नाइट्रोजेन
- (c) सल्फर (d) हाइड्रोजेन

100. निम्नलिखित तत्वों में से कौन-सा तत्व समान तत्वों वाले अन्य परमाणुओं के साथ संयोजित होकर बड़े अणु उत्पन्न करने की विशेष योग्यता रखता है?

RRB ALP & Tec. (29-08-2018 Shift-I)

- (a) एल्युमीनियम (b) हाइड्रोजेन
- (c) कार्बन (d) नाइट्रोजेन

101. कार्बन का एक रूप नहीं है।

RRB NTPC Stage 1st 22-04-2016 (Shift-I)

- (a) हीरा (b) सिलिकॉन
- (c) फ्लूरीन (d) ग्राफीन

102. यह ठोस पदार्थ जिसका सामान्य नाम 'शुष्क बर्फ' है:

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

- (a) CaCO_3 (b) Co
- (c) CO_2 (d) CaCl_2

103. निम्नलिखित में से कौन सा कार्बन संयुक्त रूप नहीं है?

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

- (a) चॉक (b) मार्बल
- (c) हीरा (d) डोलमाइट

104. आग को बुझाता है।

RRB NTPC 06-04-2016 (Shift-II) Stage 1st

88 > रसायन विज्ञान

Since 1919
आरटीडी
ये जीवं सो विज्ञान

105. निम्नलिखित में से कौन सा विभिन्न रूपों में मौजूद हो सकता है?

RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-III)
(a) सिलिकॉन (b) पोटेशियम
(c) कार्बन (d) मैग्नीशियम

106. शीशा पेसिल में शीशे का प्रतिशत है।

RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-III)
(a) 50 (b) 0
(c) 70 (d) 100

107. पेसिल का 'सिक्का' किस चीज का बना होता है? R.R.B. भोपाल, परीक्षा, 2001

(a) ग्रेफाइट (b) चारकोल
(c) लेड ऑक्साइड (d) लैप्प-ब्लैक

108. निम्नलिखित में से कौन-सा कार्बन का एक अपरलप नहीं है?

RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-III)
RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-II)
(a) ग्रेफाइट (b) फुलरीन
(c) डायमंड (d) कोयला

109. में, प्रत्येक कार्बन परमाणु चार अन्य कार्बन परमाणुओं से बंधे होते हैं जो एक दृढ़ त्रि-आयामी संरचना का निर्माण करते हैं।

RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-II)
(a) इथेन (b) डायमंड
(c) मीथेन (d) ग्रेफाइट

110. एक एलिमेंट के ऐलोट्रोप की भौतिक विशेषताएँ मिन्न होती हैं व्योंगि थे/उनके

RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-III)
(a) इलेक्ट्रॉन की संख्या मिन्न होती है
(b) बॉन्ड मिन्न प्रकार के होते हैं
(c) न्यूट्रॉन की संख्या मिन्न होती है
(d) परमाणुओं की संरचना मिन्न होती है

111. इलेक्ट्रो डिस्ट्राई शीनिंग में कटिंग टूल बना होता है :

R.R.B. रायी (Asst. Driv.) परीक्षा, 2003

- (a) हाई स्पीड स्टील का
(b) दूलस्टील का
(c) कार्बिड टीप्प टूल का
(d) ग्रेफाइट का

112. में प्रत्येक कार्बन परमाणु एक ही तल में तीन अन्य कार्बन परमाणुओं से बंधे होते हैं जो षट्कोणीय व्यूह-संरचना प्रदान करते हैं।

- RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-I)
(a) प्रोपीन (b) ग्रेफाइट
(c) हीरे (d) बैंजीन

113. निम्नलिखित में से कौन-सा पदार्थ भारी मशीनों में स्नेहक के रूप में प्रयुक्त किया जाता है?

- R.R.B. अहमदाबाद (C.C.) परीक्षा, 2007
(a) बॉक्साइट (b) गंधक
(c) फॉस्फोरस (d) ग्रेफाइट

114. सिलिकॉन कार्बाइड का उपयोग किया जाता है :

- R.R.B. चंडीगढ़ (T.A./C.A./E.C.R.C.) परीक्षा, 2006
(a) बहुमूल्य कठोर वस्तु को काटने में

- (b) कांच के उत्पादन में
(c) इनमें से कोई नहीं
(d) सीमेंट के निर्माण में

115. कार्बन द्वारा मजबूत बंध के गठन का एक कारण इसका आकार है।

- RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-II)
(a) विशाल (b) मध्यम
(c) छोटा (d) बहुत बड़ा

116. वायुमंडल में ऑक्सीजन का प्रतिशत गितना होता है ?

- R.R.B. भोपाल (C.C.) परीक्षा, 2003
(a) 25% (b) 35%
(c) 21% (d) 10%

117. काबन के अपरलप में, कार्बन परमाणुओं को फुटबॉल के आकार में व्यवस्थित किया जाता है।

- RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-III)
(a) C-50 (b) C-40
(c) C-60 (d) C-30

118. निम्नलिखित में से कौन-सा ऑक्साइड उदासीन है ?

- R.R.B. भोपाल (S.C./E.C.R.C.) परीक्षा, 2006
(a) CO_2 (b) CO
(c) Na_2O (d) CaO

119. निन्म में से कार्बन के किस अपरलप की संरचना भूगर्भीय ग्लोब के समान होती है? RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-I)

- RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-III)
(a) कार्बन नैनोट्यूब (b) सीसा
(c) फुलरीन (d) हीरा

120. हीरा और ग्रेफाइट उदाहरण है : R.R.B. कोलकाता (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008
(a) समस्थानिकी का (b) अपरलपी का
(c) समदावी का (d) समावयी का

121. अधातु के ऑक्साइड प्रायः होते हैं :

- R.R.B. पटना (A.S.M/G.G.) परीक्षा, 2007
(a) शारीय (b) अस्त्रीय
(c) उदासीन (d) इनमें से कोई नहीं

122. सभी अम्ल धातुओं के साथ अभिक्रिया करके गैस उत्पन्न करते हैं।

- RRB JE 23-05-2019 (Shift-I)
(a) कार्बन डाइऑक्साइड
(b) हाइड्रोजन
(c) नाइट्रोजन
(d) ऑक्सीजन

SSC की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. निम्नलिखित में से किसे 'लॉफिंग गैस' (हास्य गैस) कहा जाता है?

SSC CHSL, 14.10.2020, SHIFT- IIIrd
(a) कार्बन डाइऑक्साइड
(b) सल्फर डाइऑक्साइड
(c) नाइट्रस ऑक्साइड
(d) कार्बन मोनोऑक्साइड

2. हास्य गैस का रासायनिक फॉर्मूला क्या है?

SSC GD Constable Exam - 2013
(a) NO (b) N_2O
(c) NO_2 (d) N_2O_3

3. चाक का रासायनिक नाम व्या है?

SSC GD Constable, 22/02/2019,
Shift-III
(a) सोडियम कार्बोनेट
(b) कैल्शियम कार्बोनेट
(c) हाइड्रोजन कार्बोनेट
(d) मैग्नीशियम कार्बोनेट

4. कौन-सा एलिमेंट धात्विक और अधात्विक दोनों रूप में रासायनिक व्यवहार करता है? SSC सी.पी.ओ. परीक्षा, 2015

- (a) जीनॉन (b) बोरॉन
(c) ऑर्गन (d) कार्बन

5. निन्म में से किसको 'भूरा कोयला'

(Brown coal) कहा जाता है ?

SSC CHSL - 2011

- (a) एंथ्रासाइट (b) बिटुमिनस
(c) कोक (d) लिग्नाइट

6. निम्नलिखित में से कौन-सी किस्म

कोयले की किस्म नहीं है ?

SSC CHSL - 2015

- (a) बिटुमनी (b) लिग्नाइट

- (c) पीट (d) डोलोमाइट

7. निम्नलिखित में से किसको पेंसिलों में प्रयुक्त किया जाता है? SSC CGL - 2014

- (a) चारकोल (b) ग्रेफाइट
(c) गंधक (सल्फर) (d) फॉर्स्फोरस

8. ग्रेफाइट में परतों को एक-दूसरे से

निलाकर रखा जाता है -

SSC CHSL - 2012

- (a) वान्डर वाल्स बल्स द्वारा
(b) धात्विक आंबंध द्वारा
(c) आयनी आंबंध द्वारा
(d) सहसंयोजी आंबंध द्वारा

9. निन्म में कौन-सा एक ठोस स्नेहक है?

SSC CHSL - 2011

- (a) इंडियम (b) जर्मनियम
(c) गंधक (d) ग्रेफाइट

10. हीरे का एक कैरेट किसके बराबर है?

SSC CHSL - 2011

- (a) 100 mg (b) 150 mg
(c) 200 mg (d) 250 mg

11. अधिकृतों में निम्न में से कौन-सा गुणधर्म सामान्यतः पाया जाता है ?

SSC CHSL - 2011

- (a) भंगुरता (b) चालकता
(c) तच्यता (d) आधातवर्ध्यता (a)

12. वह तत्व जो प्रकृति में नहीं होता लेकिन कृत्रिम रूप से उत्पन्न किया जा सकता है, क्या है ?

SSC CHSL - 2012

- (a) थोरियम (b) रेडियम
(c) प्लूटोनियम (d) यूरेनियम (b)

13. काष्ठ स्पिरिट क्या होती है ?

SSC CHSL - 2011

- (a) मेथिल एल्कोहल
(b) एथिल एल्कोहल
(c) ब्यूटिल एल्कोहल
(d) प्रोपिल एल्कोहल

14. 'अग्निशमन वस्त्र' किससे बनाए जाते है ?

SSC CHSL - 2011

- (a) अप्रक (b) एस्बेस्टोस
(c) टैक (d) स्टीएटाइट (b)

15. हाइड्रोजन की खोज किसके द्वारा की गई थी ?

SSC संयुक्त स्नातक स्तरीय (Tier-1)

परीक्षा, 2014

- (a) फेल्स्पर (b) माइका
(c) क्वार्ट्ज (d) एम्पीबोल (c)

- (a) कवेन्डिश (b) प्रीस्टले
(c) बॉयल (d) चार्ल्स (a)

16. निम्नलिखित में से किसमें नाइट्रोजन तत्व नहीं होता है ?

SSC MTS - 2013

- (a) चूने का सुपर फास्फेट
(b) यूरिया
(c) भारतीय नमक शोरा
(d) मिर्ची नमक शोरा (a)

17. में सिलिका होता है ?

SSC (JE) 04 March 2017

- (a) फेल्स्पर (b) माइका
(c) क्वार्ट्ज (d) एम्पीबोल (c)

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

1. भारी पानी वह पानी होता है-

41th B.P.S.C.(Pre) 1996

- (a) जिसका तापमान 40° C पर स्थिर रखा जाता है।
(b) जिसमें कैलिश्यम और पोटैशियम के अविलय लवण होते हैं।
(c) जिसमें हाइड्रोजन का स्थान आइसोटोप ले लेता है।
(d) जिसमें ऑक्सीजन का स्थान उसका आइसोटोप ले लेता है। (e)

2. कार्बन की मात्रा अधिकतम होती है-

U.P.P.C.S. (Mains) 2014

- (a) ढलवां लौह में (b) पिटवां लौह में
(c) स्टील में (d) मिश्रातु स्टील में (a)
3. वायुमण्डलीय वायु में नाइट्रोजन लगभग कितने प्रतिशत होती है? M.P.P.C.S. (Pre) 2006
(a) 10-11% (b) 18-20%
(c) 40-20% (d) 78-79% (d)

4. पेन्सिल का लेड है-

U.P.P.C.S. (Pre) 1994

- Chhattisgarh P.C.S. (Pre) 2011
(a) ग्रेफाइट
(b) चारकोल (लकड़ी का कोयला)
(c) लैम्प ब्लैक
(d) कोयला (a)

5. ग्रैफीन होता है- U.P.P.C.S. (Pre) 2018

- (a) कार्बन की मिश्रधातु
(b) कार्बन का नैनो प्रैतरूप
(c) कार्बन का समस्थानिक
(d) उपरोक्त में कोई नहीं (b)

6. हाइड्रोजन गैस का एक मोल (अणु ग्राम)

आॅक्सीजन आधिक्य में जलकर 290 किग्रा. ऊषा देता है। उन्हीं परिस्थितियों में 4 ग्राम हाइड्रोजन गैस के जलने पर कितनी ऊषा उत्पन्न होगी?

I.A.S.. (Pre) 1994

- (a) 145 किग्रा. (b) 290 किग्रा.
(c) 580 किग्रा. (d) 1160 किग्रा. (c)

7. निम्न में से किसमें कार्बन मिलता है?

U.P.P.C.S. (Pre) 1993

- (a) लिम्नाइट (b) टिन
(c) चांदी (d) लोहा (a)

8. गोताखोरों द्वारा गहरे समुद्र में सांस लेने के लिए ऑक्सीजन के साथ किस गैस को मिश्रित किया जाता है?

R.a.s/r.t.s.(Pre) 2007

U.P.P.C.S. (MAINS) 2014

U.P LOWER SUB. (PRE) 2004

- (a) हीलियम (b) नाइट्रोजन
(c) जीनोम (d) अमोनिया (a)

9. निम्नलिखित में से किसे एक स्नेहक (ल्यूब्रीकेंट) के रूप में भी प्रयोग किया जाता है?

M.P.P.C.S. (Pre) 2017

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

- (a) क्यूप्राइट (b) ग्रेफाइट
(c) हेमाटाइट (d) क्रायोलाइट (b)

10. भारी जल एक प्रकार का-

U.P.P.C.S. (Pre) 1993

- (a) शीतलक है। (b) मंदक है।
(c) अयस्क है। (d) ईंधन है। (a & b)

11. अधोलिखित में से कौन-सा कार्बन का अपररूप नहीं है?

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

- (a) हीरा (b) ग्रेफाइट
(c) ऑक्सोकार्बन्स (d) फुलरीन्स (c)

12. गुरु जल क्या है? M.P.P.C.S. (Pre) 1991

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

- (a) ऑक्सीजन + हैवी हाइड्रोजन
(b) हाइड्रोजन + ऑक्सीजन
(c) हाइड्रोजन + नवजात ऑक्सीजन
(d) हैवी हाइड्रोजन + हैवी ऑक्सीजन (a)

13. वक्मिन्टर फुलरीन है-

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

- (a) कार्बन यौगिक का एक रूप जिसमें 60 कार्बन परमाणुओं का गुच्छ होता है, जो परस्पर पंचमुज या षटमुज से बने बहुफलकीय संरचना से जुड़े होते हैं।

- (b) फुलोरीन का एक बहुलक।

- (c) कार्बन का समस्थानिक जो C¹⁴ से भारी होता है।

- (d) इनमें से कोई नहीं (a)

14. भार के अनुसार पानी (H₂O) में हाइड्रोजन की प्रतिशतता है-

Uttarakhand. U.D.A./L.D.A. (Mains)

2006

- (a) 44.45% (b) 5.55%
(c) 88.89% (d) 11.11% (d)

15. निम्नलिखित में से किस एक को 'स्ट्रैंजर गैस' भी कहते हैं?

TwoRoot2

- (a) ऑर्गन (b) नियॉन
(c) नाइट्रोजन (d) नाइट्रस ऑक्साइड (c)

16. निम्नलिखित में किसमें कार्बन नहीं है?

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

- (a) हीरा (b) ग्रेफाइट
(c) कोयला (d) उपरोक्त में से कोई नहीं (d)

17. 'हैवी वॉटर' में-U.P.P.C.S. (Mains) 2007

- (a) अधिक समिलित हवा होती है।
(b) हाइड्रोजन के स्थान पर ड्यूट्रीरियम (Deuterium) होता है।

- (c) अधिक घुले हुए खनिज और लवण होते हैं।
(d) जैविक अशुद्धताएं होती हैं। (b)

18. वायुयानों के दायरों में भरने में निम्न गैस का प्रयोग किया जाता है?

Uttarakhand U.D.A./L.D.A. (Pre) 2007

- (a) हाइड्रोजन (b) नाइट्रोजन
(c) हीलियम (d) नियॉन (b)

19. नीचे दिए गए युग्मों में से कौन-सा एक युग्म सुमेलित नहीं है?

U.P.P.C.S. (Mains) 2017

- (a) सूखी बर्फ : ठोस कार्बन डाइऑक्साइड
(b) सेविन : कीटनाशक
(c) टेफलॉन : फ्लुओरोनयुक्त बहुलक
(d) फुलेरीन : फ्लुओरोनयुक्त कार्बनिक यौगिक (d)

20. कौन गैसीय ब्रून नहीं है?

Chhattisgarh P.C.S. (Pre) 2014

- (a) N₂ (b) O₂
(c) कार्बन (d) H₂ (d)

21. निम्नलिखित तत्वों में से कौन सर्वाधिक यौगिक निर्माण करता है?

U.P.P.C.S. (Mains) 2016

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

22. भारी जल का रासायनिक फॉर्मूला है-

Jharkhand P.C.S. (Pre) 2003

- (a) H₂O (b) D₂O
(c) H₂CO₃ (d) H₂S (b)

23. कोयल के निम्नलिखित प्रकारों में से किस एक में शोष प्रकारों की अपेक्षा अधिक प्रतिशत कार्बन अंश होता है? I.A.S. (Pre) 1999

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

- (a) बिटुमिनस कोयल
(b) लिम्नाइट
(c) पीट
(d) एन्थ्रासाइट (d)

24. गहरे समुद्र के गोताखोर निम्न में से किस एक गैस-मिश्रण का उपयोग करते हैं?

U.P. Lower Sub. (Pre) 2004

- (a) हीलियम-ऑक्सीजन मिश्रण
- (b) हीलियम-नाइट्रोजन मिश्रण
- (c) ऑक्सीजन-एसीटिलीन मिश्रण
- (d) ऑक्सीजन-हाइड्रोजन मिश्रण

25. कार्बन के तीसरे अपरूपी की खोज 3 वैज्ञानिकों की टीम द्वारा की गई थी, जिन्हें रसायन शास्त्र के नोबेल प्राइज से सम्मानित किया गया था। उसको विनिष्ठ कीजिए जो उस टीम में सम्पत्ति नहीं था।

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

- (a) एच. डब्ल्यू. क्रोटो (b) आर. एफ. कर्ल
- (c) आर. ई. स्पाले (d) फैमैन

26. एक तत्व X के वाहातम कक्षा में यार इलेक्ट्रॉन है। हाइड्रोजन के साथ इसके योगिक का कौन-सा सूत्र होगा? 43rd B.P.S.C. (Pre) 1999

(a) X_4H (b) X_4H_4 (c) XH_3 (d) XH

27. निम्नलिखित में से कौन-सा सही नहीं है?

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

- (a) बोर्ड मिक्सचर, कॉपर (II) सल्फेट और कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड का जल में मिश्रण है और इसे फॉफूनाशी के रूप में प्रयोग में भी लाते हैं।
- (b) बोरिक अम्ल, ओषधि उद्योग तथा खाद्य परिक्षक के रूप में भी प्रयुक्त होता है।
- (c) शुक्क बर्फ, ठोस कार्बन डाइऑक्साइड होता है।
- (d) हंसाने वाली गैस, नाइट्रिक ऑक्साइड है।

28. निम्नलिखित में से किसमें कार्बन नहीं है?

U.P. Lower Sub. (Mains) 2013

- (a) हीरा में (b) येफाइट में
- (c) कोयला में (d) बालू में

29. हीरे की बिन्दी में भार की इकाई कैरेट होती है।

एक कैरेट बराबर है U.P.P.C.S. (Mains) 2013

- (a) 100 मिग्रा. के (b) 200 मिग्रा. के
- (c) 300 मिग्रा. के (d) 400 मिग्रा. के

30. डॉक्टरों द्वारा एनोरेसिया (Anaesthesia) के रूप में प्रयोग होने वाली हास्य गैस (Laughing gas) है-

44th B.P.S.C. (Pre) 2000

- (a) नाइट्रोजन
- (b) नाइट्रोजन ऑक्साइड
- (c) नाइट्रस ऑक्साइड
- (d) नाइट्रोजन डाइऑक्साइड

31. भारी पानी का अणुभार होता है-

U.P. Lower Sub. (Mains) 2015

- (a) 18 (b) 20 (c) 36 (d) 54

32. नाइट्रोजन मुक्ति से होता है-

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

- (a) वायुमंडलीय नाइट्रोजन की मात्रा में वृद्धि
- (b) स्थल मंडलीय नाइट्रोजन की मात्रा में वृद्धि
- (c) स्थल मंडलीय एवं वायुमंडलीय नाइट्रोजन की मात्रा में अप्रभावित
- (d) नाइट्रीकरक बैक्टीरिया का विनाश

33. निम्न में से किसे शुक्क बर्फ कहते हैं?

Uttarakhand P.C.S. (Pre) 2002, 44th B.P.S.C. (Pre) 2002

43th B.P.S.C. (Pre) 1999, 42th B.P.S.C.

(Pre) 1998

U.P.P.C.S. (MAINS) 2014

UTTARAKHAND U.D.A./

L.D.A. (MAINS) 2006

JHARKHAND P.C.S. (PRE) 2010

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

U.P. LOWER SUB. (MAINS) 2006

R.A.S./R.T.S. (PRE) 2012

U.P.U.D.A./L.D.A. (PRE) 2013

(a) निर्जलित बर्फ

(b) पहाड़ों पर पड़ी बर्फ

(c) ठोस कार्बन डाइऑक्साइड

(d) ठोस कार्बन मोनोऑक्साइड

34. निम्नलिखित ईधनों में से कौन-सा न्यूनतम वायु प्रदूषण करता है?

U.P. Lower Sub. (Pre) 2015

(a) मिट्टी का तेल (b) हाइड्रोजन

(c) कोयला (d) डीजल

35. जल में आसानी से घुलनशील है-

U.P.P.C.S. (Pre) 1993

(a) कार्बन (b) नाइट्रोजन

(c) अमोनिया (d) आयोडीन

36. निम्नलिखित में से कौन-सा पदार्थ सर्वाधिक मजबूत होता है? U.P.P.C.S. (Mains) 2015

(a) जर्मन सिल्वर (b) पील

(c) स्टील (d) ग्रैफीन

37. जल गैस है-

Chhattishgarh P.C.S. (Pre) Exam, 2016

(a) $CO + H_2$ (b) $CO + H_2O$

(c) $CO_2 + H_2$ (d) $CO_2 + H_2O$

38. निम्नलिखित में से कौन-सा रंग (फ्रिस्टल) नहीं है? M.P.P.C.S. (Pre) 1996

(a) हीरा (b) क्वार्ट्ज

(c) गंधक (d) ग्रेफाइट

39. सल्फर हेक्सापलोराइड अणु का आकार कौन-सा है? 43rd B.P.S.C. (Pre) 1999

(a) त्रिमुजाकार पिरामिड

(b) अष्टफलकीय

(c) समतलीय (d) चतुर्षलकीय

40. अशु गैस है-Uttaranchal P.C.S. (Pre) 2002

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

(a) अमोनिया (b) क्लोरीन

(c) हाइड्रोजन कार्बाइड

(d) हाइड्रोजन सल्फाइड

41. चूक्लीय रिएक्टरों में विमंदक और प्रशीतक दोनों की तरह प्रयुक्त होने वाला पदार्थ है-

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

(a) साधारण पानी (b) भारी पानी

(c) द्रव अमोनिया (d) द्रव हाइड्रोजन

42. द्व्यव लाइट में निम्न दाव पर कौन-सी गैस भरी जाती है?

Uttarakhand P.C.S. (Pre) 2005

Uttarakhand D.P.C.S. (Pre), 2005

(a) ऑर्जन और नियोन

(b) नियोन और पारद वाष्प

(c) नाइट्रोजन एवं नियोन

(d) केवल ऑर्जन

43. ग्राफीन आजकल प्रायः सुर्खियों में रहता है।

उसका क्या महत्व है? I.A.S.(Pre) 2012

1. वह एक हि-आयामीय पदार्थ है और

उसकी विद्युत चालकता उत्तम है।

2. वह अब तक जांचे गए सबसे तनु किंतु

सबसे शक्तिशाली पदार्थों में से है।

3. वह पूर्णतः सिलिकॉन से बना होता है और उसकी चाकूप पारदर्शिता उच्च होती है।

4. उसका टच स्क्रीन, LCD और कार्बनिक LED के लिए 'चालक इलेक्ट्रोड' के रूप में इस्तेमाल किया जा सकता है।

उपर्युक्त में से कौन-से कथन सही हैं?

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

44. निम्नलिखित में से कौन-सी प्रतिशत मात्रा (आयतन में) वायुमण्डल में सबसे कम है? R.A.S./R.T.S. (Pre) 2007

- (a) ऑर्जन (b) CO_2
- (c) नाइट्रोजन (d) ऑक्सीजन

45. निम्नलिखित अधारतुओं में से कौन-सा एक विद्युत का मंद चालक नहीं है?

I.A.S.(Pre) 2007

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

46. वायु भरे गुब्बारों में हीलियम को हाइड्रोजन की अपेक्षा वरीयता दी जाती है, क्योंकि यह-

U.P.P.C.S. (Pre) 2011

- (a) अपेक्षाकृत सस्ता है।
- (b) अपेक्षाकृत कम घना होता है।
- (c) अपेक्षाकृत अधिक उठाने की शक्ति रखता है।
- (d) वायु के साथ विस्फोटक मिश्रण नहीं बनाता है।

47. हाइड्रोजन के जलने से क्या बनेगा?

47th B.P.S.C.(Pre) 2005

- (a) ऑक्सीजन (b) राख
- (c) मिट्टी (d) पानी

48. निम्नलिखित में से कौन-सा हास्य गैस (लॉफिंग गैस) के रूप में प्रयुक्त होता है?

40th B.P.S.C. (Pre) 1993

U.P.P.C.S.(Pre) 2011, U.P.U.D.A./
L.D.A. (Mains) 2010

- (a) नाइट्रस ऑक्साइड
- (b) नाइट्रोजन डाइऑक्साइड
- (c) नाइट्रोजन ट्राईऑक्साइड
- (d) नाइट्रोजन ट्रेट्राऑक्साइड

49. निम्नलिखित कथनों पर विचार कीजिए:

I.A.S.(Pre) 1999

कांच पर उत्कीर्ण किया या खरोंचा जा सकता है-

- 1. हीरा से
- 2. हाइड्रोपलोरिक अम्ल से
- 3. एव्वारेजिया से (अम्ल राज)
- 4. सांद्र सल्फूरिक अम्ल से

इन कथनों में से कौन-कौन से सही हैं?

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

50. निम्नलिखित में से कौन-सा सामान्य ताप पर ठोस अवस्था में रहता है?

Jharhand P.C.S. (Pre) 2003

- (a) क्लोरीन (b) ब्रोमीन
- (c) आयोडीन (d) फ्लोरीन

51. निम्नलिखित में से किसने भारी पानी की छोज की? I.A.S. (Pre) 2008

- (a) हेनरिख हट्टर्ज (b) एच. सी. उरे
(c) जी. मेष्डल (d) जोसेफ प्रीस्टल (b)

52. निम्नलिखित कथनों पर विचार करें एवं नीचे दिए कूट से सही उत्तर चयन कीजिए- U.P.U.D.A./L.D.A. (Pre) 2001

- केल्शियम सल्फेट की उपस्थिति जल को कठोर बना देती है एवं वह उपयोग योग्य नहीं रहता।
 - हीरा, तांबा व लोहे से क्रठोर है।
 - वायु का मुख्य घटक अमॉक्सीजन है।
 - नाइट्रोजन वनस्पति धी के निर्माण में प्रयुक्त होती है।
- कूट:
- (a) 1 एवं 2 (b) 3 एवं 4
(c) 1 एवं 3 (d) 2 एवं 4 (a)

53. निम्नलिखित कथनों पर विचार कीजिए- I.A.S. (Pre) 2000

कठोर जल उपयुक्त नहीं है-

- पीने के लिए
 - साबुन से कपड़े धोने के लिए
 - बांयलर्स में प्रयोग के लिए
 - फसल की सिंचाई के लिए
- इनमें से कौन-कौन से कथन सही हैं?
- (a) 1 और 3 (b) 2 और 3
(c) 1, 2 और 4 (d) 1, 2, 3 और 4 (d)

54. सामान्यतः गुव्हारे में कौन-सी गैस भरी जाती है? M.P.C.S. (Pre) 1991

- (a) हाइड्रोजन (b) ऑक्सीजन
(c) CO_2 (d) हीलियम (d)

55. फिटकरी गंदले पानी को किस प्रक्रिया द्वारा चव्वच करती है? R.A.S./R.T.S. (Pre) 2000

- (a) अवशोषण (b) अधिशोषण
(c) स्कंदन (d) अपोहन (c)

56. पानी का शुद्धतम रूप क्या है-

M.P.P.C.S. (Pre) 2000

- (a) नल का पानी (b) समुद्री जल
(c) वर्षा का पानी (d) आसवित जल (c)

57. निम्नलिखित में से कौन-सा ऑप्टिकली सक्रिय नहीं है?

Jharkhand P.C.S. (Pre) 2013

- (a) ग्लाइसिन (b) ऐलानिन
(c) सेरीन (d) उपर्युक्त सभी (a)

58. वनस्पति तेल से वनस्पति धी बनाने में प्रयुक्त होने वाली गैस है-

B.P.S.C. (Pre) Exam, 2016

U.P.P.C.S. (Mains) 2013

- (a) हाइड्रोजन (b) ऑक्सीजन
(c) नाइट्रोजन (d) CO_2 (a)

59. अशुद्ध जल से बड़ी भाँति में पेयजल तैयार किया जाता है-

Uttarakhand P.C.S. (Pre) 2005

- (a) निर्लवणीकरण द्वारा
(b) आसवन द्वारा
(c) आयन आदान-प्रदान द्वारा
(d) निथार कर

60. खारे पानी को शुद्ध पानी में परिवर्तित करने की प्रक्रिया को कहते हैं-

U.P.P.C.S. (Mains) 2013

R.A.S./R.T.S. (Pre) 2008

R.A.S./R.T.S. (PRE) 2008

- (a) प्रस्वेदन (b) उत्फूलन
(c) विद्युत पृथक्करण
(d) उत्क्रम परासरण

61. कीटभक्ति पौधे जिस गुदा में उगते हैं उसमें कमी रहती है- U.P.P.C.S. (Mains) 2016

(a) मैग्नीशियम की (b) कैल्शियम की

- (c) नाइट्रोजन की (d) जल की (c)

62. पानी की स्थायी कठोरता के लिए निम्न में से कौन उत्तरदायी है?

Uttarakhand P.C.S. (Pre) 2005

40th B.P.S.C. (Pre) 1995

- (a) कैल्शियम और मैग्नीशियम के क्लोराइड्स व सल्फेट्स

- (b) कैल्शियम का बाइकार्बोनेट
(c) मैग्नीशियम का बाइकार्बोनेट
(d) सिल्वर व पोटैशियम के क्लोराइड्स (a)

63. वनस्पति तेलों के हाइड्रोजनीकरण में निम्नलिखित में से किस उत्तरदायक का उपयोग किया जाता है?

U.P.P.C.S. (Mains) 2016

- (a) जस्ता (b) प्लेटिनम
(c) निकेल (d) लौह (c)

64. पानी आयनिक लवण का सुविलायक है, क्योंकि- I.A.S. (Pre) 1994

- (a) उसका क्वथनांक उच्च है।
(b) उसका द्विध्रुव आधूर्ण अधिक है।
(c) उसकी विशिष्ट ऊंचा अधिक है।
(d) उसका कोई रंग नहीं होता (b)

65. निम्नलिखित में से किस तत्व की कमी को पूरा करने के लिए कीटभक्ति पौधे कीटों को पकड़ते तथा उनका भक्षण करते हैं?

U.P.R.O./A.R.O. (Mains) 2013

U.P.P.C.S. (Mains) 2016

- (a) मैग्नीज (b) नाइट्रोजन
(c) मैग्नीशियम (d) सल्फर (b)

66. जल के लिए pH मान होता है-

Uttarakhand P.C.S. (Pre) 2005

- (a) लगभग शून्य
(b) लगभग 7
(c) 5 या 5 से कम
(d) 8.5 या उससे अधिक (b)

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

1. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व शुद्ध शर्करा में विद्यमान नहीं है? [CRPF 2008]

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

2. निम्नलिखित में से कौन-सा एक अर्धचालक नहीं है? [CDS 2017]

- (a) सिलिकॉन
(b) गैलियम आर्सनाइड
(c) क्वार्ट्ज (d) जर्मनियम (c)

3. निम्नलिखित में खनिजों में से किस एक में गुण्यतः सिलिका होता है?

[CDS 2015]

- (a) माइका (b) क्वार्ट्ज
(c) ऑलिवीन (d) पाइरोक्सीन (b)

4. निम्नलिखित में से कौन-सा एक सबसे कठोर पदार्थ है?

[CDS 2008]

- (a) पुखराज (b) हीरा
(c) माणिक्य (d) नीलम (b)

5. हीरा के बारे में निम्नलिखित कथनों पर विचार कीजिए- [NDA 2009]

1. यह सिलिकॉन का अपरूप है
2. यह ताप व विद्युत का कुचालक है

3. यह सबसे कठोर पदार्थ है
4. यह जलकर CO_2 उत्पन्न करता है उपर्युक्त कथनों में से कौन-सा सही है?

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

8

मिश्रातुरं एवं उनके अनुप्रयोग

STATE LEVEL की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. 'एप्सम' लवण इसका यौगिक है- [BSSC 2016]

- (a) Ca (b) Mg (c) Pb (d)

2. 'प्लास्टर ऑफ पेरिस' (Plaster of Paris) का रासायनिक नाम है- [BSSC 2015]

- (a) कैल्शियम क्लोराइड
(b) कैल्शियम नाइट्रेट

(c) कैल्शियम सल्फेट हाइड्रेट
(d) इनमें से कोई नहीं (c)

3. भारी जल का रासायनिक नाम है- [BSSC 2016]

(a) लगभग शून्य
(b) लगभग 7
(c) 5 या 5 से कम
(d) 8.5 या उससे अधिक (b)

TwoRoot2

92 रसायने विज्ञाने

- (a) ड्यूटीरियम मोनोक्साइड
(b) ड्यूटीरियम ऑक्साइड
(c) ट्रिटियम ऑक्साइड
(d) ट्रिटियम मोनोक्साइड
4. X पीले रंग का एक पाउडर है और यदि इसे हवा में खुला छोड़ दिया जाता है, तो इसमें से तीव्र गंध आती है। यह पीने के पानी को कीटाणु मुक्त करता है। यह कास्टिक चूने की क्लोरीन गैस से प्रतिक्रिया करके तैयार किया जाता है। X की पहचान करें। [JSSC 2015]
(a) CaCO_3 (b) CaCl_2
(c) Ca(OH)_2 (d) CaOCl_2
5. निम्न में से कौन सा यौगिक अन्तीय तथा क्षारकीय दोनों व्यवहार दर्शाता है?
(RPSC LDC-23.10.2016)
(a) Al_2O_3 (b) Na_2O
(c) CO_2 (d) KOH
6. कांसा किसकी मिश्रधातु है?
(a) तांबा और जस्ता
(b) तांबा और जिंक
(c) तांबा और टिन
(d) तांबा और लोहा
7. किस मिश्रधातु का उपयोग विद्युत तारों की परस्पर बेलिंग के लिए किया जाता है?
(I Grade School Lecturer 2016)
(a) सीसा एवं जस्ता
(b) तांबा एवं जस्ता
(c) तांबा एवं सीसा
(d) सीसा एवं टिन
8. पीतल, निम्न का मिश्रधातु है-
(Police Constable Exam-2006-07)
(a) तांबा एवं लोहा (b) जस्ता एवं लोहा
(c) तांबा एवं जस्ता (d) लोहा एवं निकल
9. पीतल है-
(महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-29.11.2015
(Non-TSP))
(a) एक यौगिक
(b) एक मिश्रण
(c) एक तत्त्व
(d) उपर्युक्त में से कोई नहीं

10. जर्मन सिल्वर एक एलॉय है-
[TGT science 2016]
(a) सिल्वर एवं कॉपर का
(b) सिल्वर एवं एल्युमिनियम का
(c) कॉपर, जिंक एवं निकल का
(d) निकल एवं एल्युमिनियम का
11. निम्नलिखित में कौन सी मिश्रधातु नहीं है?
(Police Constable Exam-2007 (III), 2011)
(a) पीतल
(b) कंसा
(c) पारा
(d) जर्मन सिल्वर
12. निम्न में से कौनसी धातु ऑक्साइड उभयधर्मी प्रकृति की है?
(Industry Inspector Exam 24.06.2018)
(a) कैल्शियम
(b) सोडियम
(c) चांदी
(d) ऐल्युमिनियम
13. किसको ग्लूकोज के साथ गर्द करने पर, रजत दर्पण बनता है?
[Bihar Police Constable (8.3.2020) 2nd]
(a) फेहलिंग विलयन
(b) बेनेडिक्ट विलयन
(c) बारफोएड अभिकर्मक
(d) टॉलेन अभिकर्मक
14. स्टेनलेस स्टील किसकी मिश्रधातु है?
जेल प्रहरी 2013
(महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-29.11.2015
(Non-TSP))
(P.S.I. Exam, 1996)
(a) क्रोमियम और कार्बन
(b) क्रोमियम, कार्बन और आयरन
(c) क्रोमियम और आयरन
(d) कार्बन और आयरन
15. चिली शोरा (saltpeter) किसका सामान्य नाम है?
[Bihar Police 31.7.2016]
(a) सोडियम नाइट्रेट
(b) पोटैशियम नाइट्राइट
(c) पोटैशियम नाइट्रेट
(d) सोडियम नाइट्राइट
16. चिली शोरा है-
[Haryana Police Constable 2018]
(a) NaNO_3 (b) KNO_3
(c) LiNO_3 (d) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
17. भारतीय शोरा है-
[Haryana Police Constable (IRB-2018)]
(a) NaNO_3 (b) KNO_3
(c) SbNO_3 (d) BiNO_3
18. कैलेमाइन एक खनिज है जिसमें होता है-
[Bihar Police Constable (12.1.2020)]
(a) ZnO (b) ZnS
(c) ZnSiO_4 (d) ZnCO_3
19. स्टेनलेस स्टील के निर्माण में स्टील में कौन सी अधातु मिलाई जाती है?
[HSSC Clerk 2016]
(a) कैल्शियम
(b) एल्युमिनियम
(c) कार्बन
(d) ताप्र
20. मिश्रधातु में _____ के सापेक्ष अनुपात को बढ़ाने की प्रक्रिया पैट्रिन्सन्स प्रक्रिया कहलाती है-
- GRAM SACHIV EVENING SHIFT
(10.01.2020)
- (a) जस्ता (b) तांबा
(c) स्वर्ण (d) चांदी
21. कार्बोरेंडम क्या है?
[Clerk (23.09.2019)]
(a) बोरान कार्बाइड
(b) टंगस्टन कार्बाइड
(c) सिलिकॉन कार्बाइड
(d) जिंक कार्बाइड
22. स्टेनलेस स्टील में निम्न में से कौन-सा तत्त्व भौजूद नहीं है?
[Bihar Police Constable (8.3.2020) 2nd]
(a) आयरन (b) टंगस्टन
(c) क्रोमियम (d) निकेल
23. गनमेटल किसका मिश्रधातु है?
[Bihar Police Constable (8.3.2020) 2nd]
(a) Cu तथा Al
(b) Cu, Sn तथा Zn
(c) Cu, Zn तथा Ni
(d) Cu Al Sn

CTET कों विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. खाद्य-पदार्थों के डिब्बों की आन्तरिक सतह टिन से पुती होती है न कि जस्ते से क्योंकि: [CTET, June-2011]
(a) जस्ता टिन से अधिक क्रियाशील होता है।
(b) जस्ते का गलनांक टिन से अधिक होता है।
(c) जस्ता टिन से कम क्रियाशील होता है।
(d) जस्ता टिन से महँगा होता है।
2. किस मिश्रधातु का उपयोग विद्युत तारों की परस्पर बेलिंग के लिए किया जाता है?
(I Grade School Lecturer 2016)
(a) सीसा एवं जस्ता (b) तांबा एवं जस्ता
(c) तांबा एवं सीसा (d) सीसा एवं टिन
3. विद्युत तारों की परस्पर बेलिंग के लिए उपयोग में लाया जाने वाला 'सोल्डर' है?
[UPTET, Jan-2017]
(a) तत्त्व (b) यौगिक
(c) विषमांगी मिश्रण (d) समांगी मिश्रण
4. आयोडिन युक्त खाने का नमक क्या है?
[UTET, Jan-2017]
(a) तत्त्व (b) यौगिक
(c) विषमांगी मिश्रण (d) समांगी मिश्रण

RAILWAY की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. मिश्रधातु एक है।

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

- (a) तत्व (b) विषमांगी मिश्रण
- (c) यौगिक (d) समांगी मिश्रण

2. ब्रॉन्ज के अवयव क्या होते हैं?

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

- (a) Pb+Sn (b) Cu+Zn
- (c) Pb+Zn (d) Cu+Sn

3. गन धातु एक मिश्र धातु है :

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

R.R.B. रांची (A.S.M./GG) परीक्षा, 2005

- (a) Cu, Sn, Zn का (b) Cu, Fe, Mg का
- (c) Fe, Al, Mn का (d) Ar, Fe, Mg का

4. सॉल्डर (टांका) के घटक क्या हैं?

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

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

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

RRB JE (14-12-2014, Green Paper)

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

(a) Pb (सीसा) + Sn (टिन)

(b) Pb (सीसा) + Zn (जस्ता)

(c) Cu (ताँबे) + Sn (टिन)

(d) Cu (ताँबे) + Zn (जस्ता)

5. आयरन का हीटिंग एलीमेंट बनाने के लिए निम्नलिखित में से किस पदार्थ का उपयोग किया जाता है?

RRB JE 26-05-2019 (Shift-IV)

- (a) ताँबा (b) नाइक्रोम
- (c) एल्युमीनियम (d) चाँदी

6. कॉन्स्टेटन धातुओं को मिश्रित करके बनाया जाता है।

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

- (a) Cu, Ni (b) Cu, Ni, Mn
- (c) Ni, Ti, Fe, Cr (d) Ni, Cr, Mn, Fe

7. स्टेनलेस स्टील निम्नलिखित की मिश्र धातु है :

R.R.B. रांची (Asst. Driv.) परीक्षा, 2003

- (a) लोहा, कार्बन और निकेल
- (b) लोहा और मैग्नीज
- (c) लोहा, क्रोमियम और जस्ता
- (d) लोहा, क्रोमियम और निकेल

8. किस धातु से बनाया मिश्र धातु हवाई जहाज तथा रेल के डिल्बों में पुर्जों के काम में लिया जाता है?

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

- (a) तांबा (b) लोहा
- (c) एल्युमीनियम (d) इनमें से कोई नहीं

9. पीतल एक मिश्र धातु है, जबकि वायु है, एक : **D.M.R.C.** परीक्षा, 2002

- (a) गैस (b) मिश्रण
- (c) यौगिक (d) विलयन

10. असगत युग्म का पता लगाएँ।

RRB NTPC 19-04-2016 (Shift-I) Stage 1st

- (a) नाइट्रोजन व ऑक्सीजन: हवा
- (b) सल्फर व फॉस्फोरस: मार्फिस की तीली
- (c) हाइड्रोजन व ऑक्सीजन: पाया

11. (d) ऐरोशियम व रजत: स्टेनलेस स्टील (d) कांसा की मिश्रधातु है।

RRB JE 26-05-2019 (Shift-III)

- (a) जिंक और आयरन
- (b) ताँबा और टिन
- (c) टिन और जिंक
- (d) आयरन और मर्करी

12. किसी मिश्र धातु की एक धातु यदि मर्करी है, तो वह धातु कहलाएगी।

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

- (a) अमलगम (b) कांसा
- (c) सॉल्डर (d) पीतल

13. 'गन पाउडर' निम्न में से किसका मिश्रण होता है?

R.R.B. कोलकाता (A.S.M.) परीक्षा, 2005

- (a) सल्फर, कार्बन और फॉस्फोरस
- (b) सल्फर, चारकोल और शोरा
- (c) सल्फर, रेत, पोटेशियम और चारकोल
- (d) सल्फर, चारकोल, कार्बन और नाइट्रोजन

14. निम्नलिखित में से कौन सी धातु पारद धातु मिश्रण का गठन करती है जब इसे किसी धातु के साथ मिश्रित किया जाता है

RRB NTPC 09-04-2016 (Shift-III)

Stage 1st

- (a) एल्युमिनियम (b) सोना
- (c) चाँदी (d) पारा

15. पीतल निम्न में से किससे बनी एक मिश्रधातु है-

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

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

RRB JE (14-12-2014, Green paper)

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

- (a) ताँबा और जस्ता
- (b) ताँबा और टिन
- (c) ताँबा और लोहा
- (d) ताँबा और एल्युमिनियम

16. यदि 1 किग्रा. मिश्र धातु में 32% कॉपर, 40% जिंक और शेष निकिल है तो मिश्र धातु में कॉपर की मात्रा कितनी होगी?

RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-III)

- (a) 280 ग्राम (b) 400 ग्राम
- (c) 240 ग्राम (d) 320 ग्राम

17. कांसा (Bronze) मिश्र धातु है ?

R.R.B. पटना (G.G.) परीक्षा, 2002

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

- (a) कॉपर और टिन
- (b) कॉपर, टिन और फॉस्फोरस
- (c) कॉपर और जिंक
- (d) कॉपर, जिंक और निकेल

18. 1 और 2 रुपये के सिक्के से बनते हैं।

RRB NTPC 31-03-2016 (Shift-I) Stage 1st

- (a) केरिटिक स्टेनलेस स्टील

- (b) चाँदी और स्टील
- (c) ताँबा-निकिल मिश्रधातु
- (d) स्टील और पीतल

19. निक्रोम किसकी मिश्र धातु है?

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

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

- (a) Ni, Cr, Mn और Fe
- (b) Ni, Cr, Mg और Fe
- (c) Ni, Cu, Mn, और Fe
- (d) Ni, Cr, Mn और Al

20. स्टेनलेस स्टील क्या है?

RRB NTPC 05-04-2016 (Shift-III)

Stage 1st

- (a) यौगिक (b) मिश्रण
- (c) तत्व (d) मिश्र धातु

21. तांबा तथा जस्ता मिश्रण है :

R.R.B. इलाहाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2007

- (a) कांसा का (b) जर्मन सिल्वर का
- (c) पीतल का (d) इस्पात का

22. जब लोहे को और के साथ मिश्रित किया जाता है तब हमें स्टेनलेस स्टील प्राप्त होता है-

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

- (a) Ni, Cr (b) Ni, Co
- (c) Ni, Ca (d) Ni, Cu

23. स्टेनलेस स्टील का आविकार किसने किया था?

RRB NTPC 18-04-2016 (Shift-I)

Stage 1st

- (a) विलियम हावर्ड लिवेन्स
- (b) जोसेफ अस्दीन
- (c) हैरी ब्रियरली
- (d) जेम्स डाइसन

24. पीतल, कांसा, जर्मन सिल्वर में कौन सब में पाया जाता है ?

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

- (a) तांबा (b) सिल्कन
- (c) कार्बन (d) सोना

25. निम्नलिखित में से कौन नॉन-फेरस धातु नहीं है ?

R.R.B. इलाहाबाद (J.C.) परीक्षा, 2009

- (a) कोबाल्ट (b) एल्युमीनियम
- (c) निकेल (d) लोहा

26. निम्नलिखित में से निम्न को चुनें।

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

Stage 1st

- (a) एल्युमीनियम (b) लोहा
- (c) ताँबा (d) पीतल

27. निम्नलिखित में से कौन सा उच्च तापमान पर आसानी से ऑक्सीकृत (जलता) नहीं होता है?

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

- (a) अर्द्ध-चालक (b) कुचालक
- (c) सुचालक (d) मिश्रधातु

28. टांका से बनी मिश्र धातु है :
 R.R.B. मंडई (E.S.M.) परीक्षा, 2004
 R.R.B. रांची (A.S.M./G.G.) परीक्षा, 2004
 (a) रांगा और तांबा (b) सीसा और तांबा
 (c) रांगा और सीसा (d) इनमें से कोई नहीं (d)
29. 'सीसा' किसका मिश्रण है ?
 R.R.B. महेन्द्रपुराट (T.C./C.C./J.C.) परीक्षा, 2007
 (a) अभ्रक और क्वार्ट्ज का
 (b) कॉपर और टिन का
 (c) जस्ता और निकेल का
 (d) रेत और लवण का (d)
30. उच्च तापमान प्राप्त करने के लिए, इलेक्ट्रिक तापन उपकरणों में सामान्यतः का प्रयोग किया जाता है।
 RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-I)
 (a) मेटेलॉयड (b) एलॉय
 (c) गैर-धातु (d) धातु (b)
31. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व रासायनिक रूप में धातु य अधातु दोनों के समान कार्य करता है ?
 R.R.B. भुवनेश्वर (A.A./T.A./E.C.R.C.) परीक्षा, 2005
 (a) ऑर्गन (b) कार्बन
 (c) जिनॉन (d) बोरॉन (d)
32. 'सोल्डर' किस धातु का मिश्रण है ?
 R.R.B. रांची (A.S.M.) परीक्षा, 2007
 (a) टिन और लेड (b) टिन और जिंक
 (c) जिंक और लेड (d) कॉपर और जिंक (a)
33. सोने को ताँबे के साथ मिश्रित किया जाता है। ५५६।
 RRB Group-D 03-12-2018 (Shift-III)
 (a) सोने को और पीला बनाने के लिए
 (b) सोने को चमक देने के लिए
 (c) सोने को नरम बनाने के लिए
 (d) सोने को कठोर बनाने के लिए (d)

SSC की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. कौन सी मिश्रधातु में कांसा, सीसा और टिन होते हैं?
 SSC GD Constable, 05/03/2019, Shift-I
 (a) जर्मन सिल्वर (b) बैल मेटल
 (c) सोल्डर (d) रोज मेटल (d)
2. गन्मेटल (Gunmetal) किस धातु से निर्मित है? SSC MTS- 02.08.2019, Shift- 2
 (a) कॉपर, टिन, जिंक
 (b) कॉपर, लेड, सिल्वर
 (c) कॉपर, जिंक, लेड
 (d) कॉपर, आयरन, निकेल (a)
3. कौन सी मिश्रधातु में लीड और टिन होते हैं?
 SSC GD Constable, 03/03/2019, Shift-II
 (a) गन मेटल (b) जर्मन सिल्वर
 (c) बैल मेटल (d) सोल्डर (d)
4. पीतल किससे बनता है ?
 SSC CHSL – 2011/
 SSC CGL – 2014, 2017
 (a) तांबा और टिन (b) टिन और सीसा
 (c) तांबा और जिंक
 (d) तांबा, टिन और जिंक (c)
5. निम्नलिखित में से कौन सा मोती का प्राणिगिक संघटक है ?
 Delhi Police Constable (Executive) 08.12.2020-2nd Shift
 (a) कैल्शियम सल्फेट
 (b) कैल्शियम कार्बोनेट
 (c) पोटेशियम सल्फेट
 (d) कैल्शियम परोक्साइड (b)
6. युक्त मिश्रधातु को 'संलय' कहा जाता है ?
 Delhi Police Constable (Executive) 08Dec. 2020-2nd Shift
 (a) पारा (b) निकेल
 (c) चैंदी (d) कोबाल्ट (a)
7. पेयजल में कॉपर का अधिकतम अनुमति सांदरण mg/L में है—
 SSC CHSL - 2011
8. निम्नलिखित में से किससे स्टेनलेस स्टील में कठोरता आती है?
 SSC CGL 29 August 2016
 (a) जिंक (b) सीसा
 (c) कार्बन (d) टिन (c)
9. पीतल मिश्र धातु का मुख्य घटक कौन से है?
 SSC CGL 12 August 2017
 (a) ताँबा तथा जस्ता
 (b) ताँबा तथा लोहा
 (c) ताँबा, जस्ता तथा निकेल
 (d) ताँबा तथा निकेल (a)
10. निम्नलिखित में से कौन-सा स्टेनलेस स्टील का घटक नहीं है?
 SSC GD Constable Exam - 2012
 (a) एल्युमीनियम (b) ज्रोमियम
 (c) लोहा (d) निकिल (a)
11. पीतल किसकी मौजूदगी में निरंतर रहने से बायु में रंगहीन हो जाता है ?
 SSC CGL – 2013
 (a) एल्युमीनियम फॉस्फाइड
 (b) हाइड्रोजेन सल्फाइड
 (c) हाइड्रोजनिट वेफर
 (d) एल्युमीनियम सल्फाइड (b)
12. मुद्रणालय में प्रयुक्त टाइप धातु किसके ऐलॉय है ?
 SSC सी.पी.ओ. परीक्षा, 2006
 (a) सीसा और तांबा (b) सीसा और एंटीमनी
 (c) सीसा और विस्मय
 (d) सीसा और जिंक (b)
13. एक पारद मिश्रण का अनिवार्य घटक है।
 SSC CHSL - 2017
 (a) एक अम्ल (b) पारा
 (c) एक क्षारक (d) एक अधातु (b)
14. अमलगम मिश्रधातु है, जिसमें आधार धातु है—
 SSC Steno. (C & D) - 2012
15. स्टील के संरक्षण प्रतिरोध में वृद्धि करने के लिए इसमें मिलाया जाता है :
 R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको. पाद.) परीक्षा, 2007
 (a) तांबा (b) टंगस्टन
 (c) क्रोमियम (d) वेनेडियम (c)
16. निम्नलिखित तीन तत्वों के मिश्रधातु से स्टेनलेस स्टील बनाया जाता है :
 (A) क्रोमियम (B) कार्बन (C) लोहा इन्हें प्रतिशत (%) के आधार पर अवरोही क्रम है :
 R.R.B. कोलकाता (G.G.) परीक्षा, 2006
 (a) abc (b) cba
 (c) cab (d) bca (c)
17. निम्नलिखित में से कौन सी मिश्र धातु 4 घटकों से बनी होती है?
 RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-III)
 (a) कांस्टैन्टन (b) नाइक्रोम
 (c) मैग्निन (d) सोल्डर (b)
18. ताँबे के दर्तन पर हवा के संपर्क में आने पर हरे रंग का लेप किसका मिश्रण है?
 SSC GD Constable, 07/03/2019, Shift-II
 (a) कॉपर नाइट्रेट और कॉपर हाइड्रॉक्साइड
 (b) कॉपर नाइट्रेट और कॉपर कार्बोनेट
 (c) कॉपर कार्बोनेट और कॉपर हाइड्रॉक्साइड
 (d) कॉपर सल्फेट और कॉपर ऑक्साइड (c)
19. स्टील में कार्बन का प्रतिशत होता है—
 SSC सेवकान ऑफ. परीक्षा, 2007, SSC CGL - 2011
 (a) 0.1 से 1.5 (b) 1.5 से 3.0
 (c) 3.0 से 4.0 (d) 4.0 से 6.0 (a)
20. विद्युत तापी साधन के लिए तापी घटक बनाने के लिए, जिसका मिश्रधातु का प्रयोग किया जाता है, यह कौन-सी है?
 SSC CHSL - 2013
 (a) सोल्डर (b) मिश्रधातु इस्पात
 (c) नाइक्रोम (d) जर्मन सिल्वर (c)

21. 'धक्का-सह' प्रायः स्टील के बनाए जाते हैं क्योंकि—SSC CGL – 2011
 (a) वह भंगुर नहीं होता
 (b) उसकी प्रत्यास्थाता कम होती है
 (c) उसकी प्रत्यास्थाता अधिक होती है
 (d) उसमें कोई तन्य गुण नहीं होता (c)
22. निम्नलिखित का मिलान कीजिए—
 एस.एस.री.सी.पी.ओ. परीक्षा, 2012
 मिश्रधातु संघटन
 (a) कांसा 1. सीसा, एंटीमनी, टिच
 (b) पीतल 2. तांबा, जिंक (जस्ता), निकेल
 (c) जर्मन सिल्वर 3. तांबा, जिंक (जस्ता)
 (d) मुद्रण (टाइप) धातु 4. तांबा, टिन
 A B C D
 (a) 1 4 3 2
 (b) 2 1 4 3
 (c) 3 2 1 4
 (d) 4 3 2 1 (d)
23. सोल्डर किन दो धातुओं से बना मिश्रधातु है ?
 SSC Steno. (C & D) – 2017
 (a) जिंक और सीसा

- (b) जस्ता और चाँदी (c) टिन और जस्ता (d) टिन और सीसा
24. चार्टर्ज एक रूप है—SSC CGL – 2006
 (a) सिलिकॉन डाइऑक्साइड का
 (b) सोडियम सिलिकेट का
 (c) एल्यूमीनियम ऑक्साइड का
 (d) मैग्नीशियम कार्बोनेट का (d)
25. स्टेनलेस स्टील में निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व नहीं होता ?
 SSC(डाटा एंट्री ऑपरेटर) परीक्षा, 2009
 SSC एफ.सी.आई. परीक्षा, 2012
 (a) आयरन (b) टंगस्टन
 (c) क्रोमियम (d) निकेल (b)
26. नीलम और रुखी किसकी प्राकृतिक किस्में हैं? SSC CPO 11 December 2019
 (a) एल्यूमीनियम कार्बोनेट
 (b) एल्यूमीनियम हाइड्रॉक्साइड
 (c) एल्यूमीनियम सल्फाइड
 (d) एल्यूमीनियम ऑक्साइड (d)
27. गनमेटल (Gunmetal) किस मिश्र धातु से निर्मित है? SSC MTS 02 August-2019
 (a) कॉपर, टिन, जिंक (b) कॉपर, लेड, सिल्वर
 (c) कैल्शियम कार्बोनेट
 (d) सोडियम कार्बोनेट (a)

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

1. कांसा मिश्रित धातु (Alloy) है— [NDA 2015]
 (a) ताँबा एवं टिन का
 (b) ताँबा एवं चाँदी का
 (c) ताँबा एवं जस्ता का
 (d) ताँबा एवं सीसा का (a)
2. निम्नलिखित तत्वों में से कौन-सा एक अम्लो से हाइड्रोजन प्रतिस्थापित कर लेण बनाएगा ? [NDA 2010]
 (a) फॉस्फोरस (P) (b) सिलिकॉन (Si)
 (c) जस्ता (Zn) (d) गंधक (S) (c)
3. चाँदी के बर्तन कुछ अवधि के बाद काले वर्षे पड़ जाते हैं ? [NDA 2011]
 (a) चाँदी पर नाइट्रेट का लेप बन जाने के कारण
 (b) चाँदी पर सल्फर का लेप बन जाने के कारण

- (c) चाँदी पर क्लोराइड का लेप बन जाने के कारण
 (d) चाँदी पर ऑक्साइड का लेप बन जाने के कारण (b)

4. 'जर्मन सिल्वर' का उपयोग सजावटी वस्तुओं, मुद्रा धातु, आभूषणों आदि के बनाने में होता है। इसको यह नाम देने का कारण क्या है ? [CDS 2016]
 (a) यह ताप्र की मिश्र धातु है और इसमें चाँदी एक घटक के रूप में होती है।
 (b) चाँदी का उपयोग सर्वप्रथम जर्मनों ने किया।
 (c) यह देखने में चाँदी जैसी होती है।
 (d) यह चाँदी की मिश्रधातु है। (c)
5. निम्नलिखित में से कौन-सा एक, भाष-अंगार गैस है? [NDA 2016]
 (a) कार्बन मोनोक्साइड और हाइड्रोजन का मिश्रण
 (b) कार्बन मोनोक्साइड और नाइट्रोजन का मिश्रण

- (c) कार्बन डाइऑक्साइड और जलवाष्य का मिश्रण
 (d) कार्बन मोनोक्साइड और जलवाष्य का मिश्रण (a)
6. निम्नलिखित में किस एक पदार्थ का उपयोग रंगाई तथा चर्म उद्योग में रंग बनाक के रूप में किया जाता है ? [CDS 2009]
 (a) मैग्नीशियम ऑक्साइड
 (b) मैग्नीशियम कार्बोनेट
 (c) मैग्नीशियम क्लोराइड
 (d) मैग्नीशियम सल्फेट (d)
7. टैल्क (Talc) में निम्नलिखित में से क्या होते हैं ? [NDA 2008]
 (a) जिंक, कैल्शियम व ऑक्सीजन
 (b) कैल्शियम, ऑक्सीजन व टिन
 (c) मैग्नीशियम, ऑक्सीजन व सिलिकॉन
 (d) जिंक, टिन व गंधक (c)

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

1. पारद धातु मिश्रण- 39th B.P.S.C. (Pre) 1994
 (a) अति रंगीन मिश्रधातु होती है।
 (b) कार्बन युक्त मिश्रधातु होती है।
 (c) पारद युक्त मिश्रधातु होती है।
 (d) अपघर्षण के लिए अति प्रतिरोधक वाली मिश्रधातु होती है। (c)
2. जरतेदार लोहे की चादरें जंग से बची रहती हैं क्योंकि उनमें निम्नलिखित की परत विद्यमान होती है- I.A.S. (Pre) 1994

- (a) सीसा (b) क्रोमियम
 (c) यशद (d) बंग (c)
3. निम्नलिखित मिश्रधातुओं में से किसे अग्नलग्न कहते हैं? U.P.P.C.S. (Mains) 2012
 (a) जस्ता - तांबा (b) तांबा - टिन
 (c) पारा - जस्ता (d) सीसा - जस्ता (c)
4. एल्यूमीनियम-पूर्ण प्रायः 'एनोडीकृत' होते हैं। इसका अर्थ है उस पर निषेषण होना- I.A.S. (Pre) 2000
 (a) क्रोमियम ऑक्साइड की परत का
- (b) एल्यूमीनियम ऑक्साइड की परत का
 (c) निकेल ऑक्साइड की परत का (b)
5. निम्नलिखित में से कौन-सी मिश्रधातु नहीं है M.P.P.C.S. (Pre) 1998
 (a) स्टील (b) पीतल (c) ग्रॉन्ज (d) तांबा (d)
6. निम्नलिखित धातुओं में से कौन-सी एक अग्नलग्न नहीं बनाती है? I.A.S. (Pre) 1998
 (a) जस्ता (b) तांबा
 (c) मैग्नीशियम (d) लोहा (d)

7. निम्नलिखित की उपस्थिति के कारण पीतल का रंग हवा में फीका पड़ जाता है-

Jharkhand P.C.S. (Pre) 2013

- (a) ऑक्सीजन
- (b) हाइड्रोजन सल्फाइड
- (c) कार्बन डाइऑक्साइड
- (d) नाइट्रोजन

8. निम्नलिखित में से कौन-सा जोड़ा ताँबे के मिश्रधातुओं का है?

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

- (a) पीतल एवं इन्वार
- (b) कांसा एवं नाइक्रोम
- (c) पीतल एवं कांसा
- (d) उपर्युक्त में से कोई नहीं

9. कासा मिश्रित (Alloy) धातु है-

U.P.P.C.S. (Pre) (Re. Exam) 2015

U.P.P.C.S. (Mains) 2016

Uttarakhand P.C.S. (Pre), 2016

- (a) ताँबा और टिन का
- (b) ताँबा एवं चांदी का
- (c) ताँबा और जस्ता का
- (d) ताँबा एवं सीसा का

10. गैल्वनीकृत लोहे पर लेप होता है।

Chhattisgarh P.C.S. (Pre) 2011

- (a) एल्युमीनियम का
- (b) गैलेना का
- (c) चांदी का
- (d) जस्ते का

11. किस धातु से बनाई मिश्रधातु को हवाई जहाज तथा रेल के डिक्के में पुज़ों के काम में लिया जाता है- 43rd B.P.S.C. (Pre) 1999

- (a) ताँबा
- (b) लोहा
- (c) एल्युमीनियम
- (d) इनमें से कोई नहीं

12. टाका एक मिश्रधातु है-

U.P.P.C.S. (Pre) 2005, 1996

- (a) टिन तथा सीसे की
- (b) टिन तथा ताँबे की
- (c) टिन, ताँबे तथा जस्ते की
- (d) टिन, सीसा तथा जस्ते की

13. कथन (A) : जस्तेदार लोहे में जल्दी जंग नहीं लगता।

कारण (R) : यशद में उपचयन क्षमता है।

U.P. Lower Sub. (Pre) 2002

- 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।

14. स्टील से स्टेनलेस स्टील प्राप्त करने के लिए उसमें कुछ तत्वों को मिलाकर उसे और अधिक राशोधित किया जाता है। निम्न में से कौन उस कार्य के लिए प्रयुक्त नहीं किया जाता? U.P.P.C.S. (Spl) (Pre) 2004

- (a) कार्बन
- (b) सिलिकॉन
- (c) मैग्नीज
- (d) निकेल

15. निम्न कथनों पर विचार कीजिए और अन्त में दिए गए कूट में सही उत्तर का चयन कीजिए- U.P. Lower Sub. (Pre) 1998

- कथन (A) : राधारण्त: यह देखा गया है कि लोहे की वस्तुएं जब वायुमण्डल में

अनाश्रित होती हैं तब वे भूरा पाउडर का परत से आच्छादित हो जाती हैं, जिसको जंग कहते हैं।

कारण (R) : जंग अर्थात् भूरा पाउडरी पदार्थ टैनिन के जमा होने से बनता 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।

16. सूची-I को सूची-II से सुमिलित करें तथा सूचियों के नीचे दिए गए कूट का प्रयोग करके सही उत्तर चुनिए- I.A.S. (Pre) 2000

सूची-I

सूची-II

- | | |
|--------------------|-----------|
| (A) जर्मन सिल्वर | 1. टिन |
| (B) सोल्डर | 2. निकेल |
| (C) ब्लीचिंग पाउडर | 3. सोडियम |
| (D) हाइपो | 4. वलोरीन |

कूट:

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

17. पीतल, निम्न की मिश्रधातु है-

47th B.P.S.C. (Pre) 2005

R.A.S./R.T.S. (Pre) 1997

Uttarakhand P.C.S. (Pre) Exam, 2002

- (a) ताँबा एवं लोहा
- (b) जस्ता एवं लोहा
- (c) ताँबा एवं जस्ता
- (d) लोहा एवं निकेल

18. जर्मन सिल्वर में चांदी का प्रतिशत होता है-

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

- | | |
|-----------------------|--------|
| (a) 1% | (b) 5% |
| (c) 0% | |
| (d) इनमें से कोई नहीं | |

19. निम्न मिश्रधातुओं में से किसमें ताँबे की मात्रा अधिकतम है?

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

- (a) पीतल में
- (b) कांसा में
- (c) जर्मन सिल्वर में
- (d) गन मेटल में

20. निम्नलिखित कथनों पर परीक्षण करें-

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

- पीतल ताँबा तथा जस्ते की मिश्रधातु हैं।
- मैग्नेटाइट, एल्युमीनियम का सबसे अधिक महत्वपूर्ण अयरस्क है।
- पारदित सम्मिरण वे पदार्थ हैं, जिनमें पारा अनिवार्यतः सम्प्रिलित होता है।
- फोटोग्राफी में पोटेंशियम नाइट्रोट्रेट प्रयुक्त होने वाला एक अनिवार्य रसायन है।

उपर्युक्त में से कौन-सा/से कथन सत्य है?

कूट:

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

21. निम्नलिखित में से कौन धातु पीतल, कांसा तथा जर्मन सिल्वर इन सभी में उभय घटक के रूप में विद्यमान है?

U.P. Lower Sub. (Pre) 2002

- (a) एण्टमनी
- (b) ताँबा
- (c) टिन
- (d) जस्ता

22. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व सिल्वर में उपस्थित नहीं होता है?

R.A.S./R.T.S. (Pre) 2007

- | | |
|-----------|-----------------|
| (a) ताँबा | (b) एल्युमीनियम |
| (c) जस्ता | (d) निकेल |

23. स्टील में कितना कार्बन होता है- M.P.P.C.S. (Pre) 2000

- | | |
|------------|-----------|
| (a) 0.1-2% | (b) 7-10% |
| (c) 10-15% | (d) शून्य |

24. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व लोहे के साथ सिश्रित होने पर इस्पात बनता है, जो उच्च ताप का प्रतिरोध कर सकता है जिसमें उच्च कठोरता तथा अपघरण प्रतिरोधकता होती है? I.A.S. (Pre) 1996

- | | |
|-----------------|--------------|
| (a) एल्युमीनियम | (b) क्रोमियम |
| (c) निकेल | (d) टंगस्टन |

25. मिश्रधातु में किस पदार्थ के संयोग से निकलक इस्पात (स्टेनलेस स्टील) अद्युम्बकीय हो जाता है?

Uttarakhand P.C.S. (Pre) 2010

- | | |
|------------|----------------|
| (a) कार्बन | (b) क्रोमियम |
| (c) निकेल | (d) मोलिब्डिनम |

26. जंग लगने पर लोहे का भार-

M.P.P.C.S. (Pre) 1991, U.P.P.C.S. (Mains) 2008

- | | |
|------------------|---------------|
| (a) बढ़ता है। | (b) घटता है। |
| (c) वही रहता है। | (d) अनिवार्यत |

27. जंग रहित लोहा बनाने में प्रयुक्त होने वाली महत्वपूर्ण धातु है-

Chhattisgarh P.C.S. (Pre) 2011

- | | |
|-----------------|------------|
| (a) एल्युमीनियम | (b) कार्बन |
| (c) क्रोमियम | (d) टिन |

28. स्टेनलेस स्टील मिश्रधातु है-

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

Chhattisgarh P.C.S. (Pre) 2008

- | |
|--|
| (a) लोहा, क्रोमियम, यशद एवं कार्बन |
| (b) लोहा, टिन, मैग्नीज एवं यशद |
| (c) लोहा, क्रोमियम, मैग्नीज एवं कार्बन |
| (d) लोहा, निकेल, यशद एवं टिन |

29. स्टील की कठोरता प्रदान करने के लिए बढ़ाई जाती है- 42nd B.P.S.C. (Pre) 1997

- | | |
|-----------------------|------------------------|
| (a) कार्बन की मात्रा | (b) मैग्नीज की मात्रा |
| (c) सिलिकॉन की मात्रा | (d) क्रोमियम की मात्रा |

30. धब्बा रहित लोहा बनाने में लोहे के साथ प्रयुक्त होने वाली महत्वपूर्ण धातु है-

U.P.P.C.S. (Pre) 2002

- | | |
|-----------------|--------------|
| (a) एल्युमीनियम | (b) क्रोमियम |
| (c) टिन | (d) कार्बन |

31. ताम्र संदूषण से बचने के लिए पीतल के बर्तनों पर सामान्यतः किस धातु की परत चढ़ाई जाती है? R.A.S./R.T.S. (Pre) 2018

- | | |
|--------------------|--------------|
| (a) राङे की (टिन) | (b) जस्ते की |
| (c) एल्युमीनियम की | (d) सीसे की |

32. स्टेनलेस स्टील बनाने के लिए लोहे में क्या मिलाया जाता है?

Uttarakhand P.C.S. (Pre) 2005

R.A.S./R.T.S. (Pre) 1996

Chhattisgarh P.C.S. (Pre) 2011

- | | |
|--------------------|-----------------------|
| (a) निकेल और ताँबा | (b) जिंक और टिन |
| (c) निकेल और टिन | (d) क्रोमियम और निकेल |

अयस्क एवं धातुकर्म (Ores and Metallurgy)

Khan Sir App - twoRoot2

STATE LEVEL की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. मोनोजाइट बालू में निम्न में से कौन-सा खनिज पाया जाता है ? [BSSC 2016]
 - (a) पॉटैशियम
 - (b) यूरेनियम
 - (c) थोरियम
 - (d) सोडियम
2. पारा का निष्कर्षण किया जाता है? Raj. B.Ed 2005
 - (a) गैलना से
 - (b) बॉक्साइट से
 - (c) सिनेबार से
 - (d) पाइरोलुसाइट से
 - (e) रॉक साल्ट से
3. धातुओं में से लोहे पर किसकी परत चढ़ाना 'गैल्वनाइजिंग' कहलाती है? Police 2008
 - (a) लिथार्ज
 - (b) गैलना
 - (c) सिनेबार
 - (d) रॉटाइल
 - (e) सिनेबार
4. पारा धातु का मुख्य अयस्क है?
 - (a) रॉक साल्ट
 - (b) सिनेबार
 - (c) कैलेमाइन
 - (d) हेमेटाइट
 - (e) रॉक साल्ट
5. कॉपर के अयस्क से कॉपर के निष्कर्षण में प्रयुक्त गालक है?
 - (a) सिलिका
 - (b) चूने का पत्थर
 - (c) ऐल्युमिना
 - (d) बिना बुझा चूना
6. क्वार्टज किससे बनता है? Raj. B.Ed 2005
 - (a) सिलिकॉन ऑक्साइड से
 - (b) कैलिश्यम सिलिकेट से
 - (c) सोडियम सल्फेट से
 - (d) सोडियम सिलिकेट से
7. कैलामाइन किस धातु का अयस्क है?
 - (a) जस्ता
 - (b) लोहा
 - (c) ताँबा
 - (d) सोना
8. बॉक्साइट किसकी कच्ची धातु है?
 - (a) लौह
 - (b) जिंक
 - (c) टिन
 - (d) ऐल्युमिनियम
9. भारत में प्रचुर मात्रा में पाया जाने वाला अयस्क है-
 - (a) मोनोजाइट
 - (b) फ्लॉर्स्पार
 - (c) बॉक्साइट
 - (d) मैग्नेटाइट
10. बॉक्साइट किसकी कच्ची धातु है?
 - (a) लौह
 - (b) जिंक
 - (c) टिन
 - (d) ऐल्युमिनियम
11. लोहा किससे उद्धारित किया जाता है?
 - (a) आर्जन्टाइट
 - (b) सिंगरफ
 - (c) हेमेटाइट
 - (d) मैलाकाइट

TET की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु खनिज नहीं है ? [UPTET, Nov-2018]
 - (a) हेमेटाइट
 - (b) बॉक्साइट
 - (c) जिप्सम
 - (d) लिमोनाइट
2. कॉपर पाइराइट से प्राप्त होने वाला कॉपर ब्लिस्टर कॉपर कहलाता है। ब्लिस्टर के
 - (a) आर्जन्टाइट
 - (b) बॉक्साइट
 - (c) लिमोनाइट
 - (d) लिमोनाइट
3. निर्माण के लिए उत्तरदायी गैस है :
 - (a) CO₂
 - (b) CO
 - (c) NO₂
 - (d) SO₂
4. भारत में प्रचुर मात्रा में पाया जाने वाला अयस्क है-
 - (a) मोनोजाइट
 - (b) फ्लॉर्स्पार
 - (c) बॉक्साइट
 - (d) मैग्नेटाइट

[PTET-2011]

भारत में प्रचुर मात्रा में पाया जाने वाला अयस्क है-

(Headmaster Exam-02.09.2018)

5. धातुमय प्रस्तर किसे कहा जाता है?
 - (a) बिटुमिन
 - (b) बॉक्साइट
 - (c) मेटालायड
 - (d) अयस्क

UP TET (I-V) 13 NOV, 2011

6. फेन प्लवन विधि में, अयस्क के घूर्ण को के मिश्रण से भरी एक टंकी में रखा जाता है।
 - (a) जल और ऐल्युमिनियम
 - (b) जल एवं चौड़ का तेल
 - (c) ताँबा और जल
 - (d) जल और बनस्पति तेल

(b)

RAILWAY की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. इनमें से कौन धात्विक, खनिज नहीं है? RRB NTPC Stage 1st 19-01-2017 (Shift-I)
 - (a) कोयला
 - (b) बॉक्साइट
 - (c) टिन
 - (d) निकेल
2. धारा प्रवाहित करने के लिए उपयोग किया जाने वाले तरल को कहा जाता है। RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-III)
 - (a) निलंबन
 - (b) गैर-इलेक्ट्रोलाइट
 - (c) पायसन
 - (d) इलेक्ट्रोलाइट
3. ऑक्सीजन की उपस्थिति में अयस्कों को गर्म करने की क्रिया को कहा जाता है।
 - (a) निस्तापन
 - (b) निष्कर्षण
 - (c) भंजन
 - (d) संक्षारण
4. निम्नलिखित में से किस अभिक्रिया द्वारा उच्च प्रतिक्रिया वाली धातुओं का शुद्ध पिघले हुए अयस्क से निष्कासन होता है?
 - (a) उपयुक्त एजेंट द्वारा अपघयन
 - (b) उपयुक्त एजेंट द्वारा अपघयन

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

5. फेन प्लवन विधि में, अयस्क के घूर्ण को के मिश्रण से भरी एक टंकी में रखा जाता है।
 - (a) जल और ऐल्युमिनियम
 - (b) जल एवं चौड़ का तेल
 - (c) ताँबा और जल
 - (d) जल और बनस्पति तेल

(b)

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

6. फेन प्लवन विधि में, अयस्क के घूर्ण को के मिश्रण से भरी एक टंकी में रखा जाता है।
 - (a) जल और ऐल्युमिनियम
 - (b) जल एवं चौड़ का तेल
 - (c) ताँबा और जल
 - (d) जल और बनस्पति तेल

(b)

TwoRoot2