

235. रासायनिक कार्बन का सबसे कठोर रूप कौन-सा है ?

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

R.R.B. जम्मू (A.S.M.) परीक्षा, 2005

(a) हीरा (b) पन्ना

(c) तामड़ा (गार्नेट) (d) पुखराज (a)

236. निम्नलिखित में से किस विकल्प का गलनांक (मैल्टिंग पॉइंट) और वर्धनांक (बॉयलिंग पॉइंट) सबसे अधिक होता है? RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-II)

(a) लीथियम (b) फॉस्फोरस

(c) कार्बन (d) आर्गन (c)

237. 'विक्रियक सिल्वर' का रासायनिक नाम है:

R.R.B. रांधी (A.S.M.) परीक्षा, 2007

(a) पारद (पारा) (b) चांदी

(c) स्वर्ण (d) तांबा (a)

238. सोडियम को किसमें रखकर संचित किया जाता है ?

R.R.B. चेन्नई, बंगलौर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002

(a) मिट्टी का तेल (b)

(c) जल (d) वनस्पति तेल

(d) इनमें से कोई नहीं (a)

239. निम्नलिखित युग्म में कौन-से आवर्त गैस है ?

सारणी की एक ही अवधि के दोनों सदस्य हैं?

R.R.B. गोरखपुर (E.S.M.) परीक्षा, 2009

(a) Na, Ca (b) Na, Cl

(c) Ca, Cl (d) Cl, Br (b)

240. निम्नलिखित में सबसे भारी धातु है:

R.R.B. सिकंदराबाद (T.A.) परीक्षा, 2004

R.R.B. कोलकाता (A.A.) परीक्षा, 2009

(a) एल्युमीनियम (b) तांबा

(c) चांदी (d) यूरेनियम (d)

241. निम्नलिखित में कौन-सी निष्क्रिय गैस है?

R.R.B. सिकंदराबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2001

(a) नाइट्रोजन (b) क्लोरीन

(c) ऑर्गन (d) हाइड्रोजन (c)

242. निम्नलिखित में से कौन-सी ऐसी धातु है, जो द्रव अवस्था में पाई जाती है ?

R.R.B. कोलकाता (E.C.R.C.) परीक्षा, 2007

(a) पारा (b) एल्युमीनियम

(c) वर्फ (d) सीसा (a)

243. निम्न में से कौन एक तत्व है ?

R.R.B. गोरखपुर (G.G.) परीक्षा, 2003

(a) माणिक (b) नीलम (c) पन्ना (d) हीरा (d)

244. किस गैस से सड़े अंडे की गंभ आती है?

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

(a) H₂S (b) NO₂
(c) SO₂ (d) N₂O (a)

245. प्रयोग करने तथा औजार बनाने के लिए सर्वप्रथम किस धातु की खोज की गई ?

R.R.B. मुम्बई (वैरेसिंग इंस्ट्र.) परीक्षा, 2005

(a) कांसा (b) लोहा

(c) तांबा (d) जरस्ता (c)

246. निम्नलिखित में से कौन सा विकल्प, सर्वाधिक विद्युत घनी तत्व के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास का प्रतिनिधित्व करता है?

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

(a) {He}2s¹ (b) {He}2s²

(c) {Xe}2s² (d) {Xe}6s¹ (d)

247. निम्नलिखित में से कौन-सा एक तत्व नहीं है?

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

(a) हीलियम (b) कॉर्पर

(c) ऑक्सीजन (d) पानी (d)

248. मानव निर्मित रात्त की पहचान कीजिए :

R.R.B. गुवाहाटी (G.G.) परीक्षा, 2006

(a) कार्बन (b) सोना

(c) कैलीफोर्नियम (d) कैलियम (c)

249. निम्नलिखित में सर्वाधिक कठोर धातु है:

R.R.B. सिकंदराबाद (T.A.) परीक्षा, 2004

R.R.B. भोपाल (C.C./T.A.) परीक्षा, 2003

(a) सोना (b) लोहा

(c) प्लेटिनम (d) टंगस्टन (c)

SSC की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व ब्रह्माण्ड में सर्वाधिक मात्रा में प्राया जाता है ?

SSC CHSL, 14.10.2020, Shift-II

(a) हाइड्रोजन (b) नाइट्रोजन

(c) ऑक्सीजन (d) सिलिकॉन (a)

2. किस वैज्ञानिक ने तत्वों की आवर्त सारणी को परमाणु द्रव्यमानों के बढ़ते क्रम में व्यवस्थित किया था ?

SSC CHSL, 13.10.2020, Shift-IIIrd

(a) रॉबर्ट बॉयल (b) विलियम रामसे

(c) हेनरी मोसेली (d) दिमित्री मेंडेलीव (d)

3. निम्नलिखित में से कौन सी एक निष्क्रिय गैस है ? SSC CGL 09 August 2017

(a) हाइड्रोजन (b) नाइट्रोजेन

(c) ऑक्सीजन (d) आर्गन (d)

4. ब्रह्माण्ड में पाई जाने वाली सबसे प्रचुर और सबसे हल्की गैस निम्नलिखित में से कौन सी है ?

Delhi Police Constable (Executive) 01.12.2020-3rd Shift

(a) नाइट्रोजन (b) ऑक्सीजन

(c) हाइड्रोजन (d) कार्बन डाइऑक्साइड (c)

5. आवर्त सारणी में निम्नलिखित में से कौन-सी धातु सबसे भारी होती है ?

SSC GD Constable Exam - 2013

(a) Os (b) Pt (c) Pb (d) W (a)

6. रसायन का आणविक सूत्र बया है ?

SSC GD Constable, 12/02/2019, Shift-II

(a) G (b) Au

(c) Al (d) Ag (b)

7. मैरनीशियम का संयोजी इलेक्ट्रॉन में से किस कक्षक में होता है ? Delhi Police Constable (Executive) 14Dec. 2020-3rd Shift

(a) M कक्षक (b) N कक्षक

(c) L कक्षक (d) K कक्षक (a)

8. आवर्त सारणी में समान तत्वों के समूह की सामान्य विशेषता क्या होती है ?

SSC CGL 11 August 2017

(a) बाह्यतम कक्ष में इलेक्ट्रॉन

(b) कुल इलेक्ट्रॉनों की संख्या

(c) कुल प्रोटोनों की संख्या

(d) परमाणु भार (a)

9. तांबे का परमाणु क्रमांक क्या है ?

SSC CHSL, 17.10.2020, SHIFT- IIInd

(a) 28 (b) 25

(c) 23 (d) 29 (d)

10. पृथ्वी की पृष्ठी में सबसे ज्यादा पाया जाने वाला धातु कौनसा है ?

SSC CGL 09 September 2016

(a) जिंक

(b) तांबा

(c) एल्युमीनियम

(d) लोहा (c)

11. निम्नलिखित में से कौन दाता परमाणु नहीं है ? SSC CGL 03 September 2016

(a) फॉस्फोरस (b) एंटीमीनी

(c) आर्सेनिक (d) एल्युमीनियम (d)

12. चांदी का रासायनिक प्रतीक निम्नलिखित में से कौन सा है ?

Delhi Police Constable (Executive) 03.12.2020-3rd Shift

(a) Ag (b) SI

(c) S (d) Au (a)

13. फॉस्फोरस को पानी में क्यों रखा जाता है ?

SSC CGL 01 September 2016

(a) क्योंकि उसका ज्वलन तापमान बहुत अधिक होता है

(b) क्योंकि उसका ज्वलन तापमान बहुत कम होता है

(c) क्योंकि उसका ज्वलन तापमान अधिक होता है

(d) क्योंकि उसका ज्वलन तापमान कम होता है (b)

14. मेंडलीफ की आवर्त सारणी में द्वितीय पंक्तियों को निम्नलिखित में से क्या कहा जाता है ?

Delhi Police Constable (Executive) 11Dec. 2020-2nd Shift

(a) आवर्त (b) उपसमूह

(c) रेणीकरण (d) समूह (a)

15. रेणौन के बारे में निम्नलिखित में से कौन सा फैक्ट असत्य है ?

Delhi Police Constable (Executive) 15Dec. 2020-3rd Shift

46 रसायन विज्ञान

Khan Sir App - twoRoot2

आरटीसी

- (a) रेडॉन गैस का रंग हरा होता है।
 (b) रेडॉन एक प्राकृतिक रूप से घटित रेडियोधर्मी गैस है।
 (c) रेडॉन के कारण फेफड़ों का केंसर हो सकता है।
 (d) रेडॉन गैस अक्रिय होती है। (a)
16. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु सबसे भारी होता है? **SSC CGL 01 September 2016**
 (a) सोना (b) चांदी
 (c) लोहा (d) ताँबा (a)
17. निम्नलिखित में से कौन सा धातु पृथ्वी की भूमध्यस्थी में सबसे प्रचुर मात्रा में पाया जाता है? **SSC CGL 09 August 2017**
 (a) मैग्नेशियम (b) लोहा
 (c) ताँबा (d) एल्युमिनियम (d)
18. निम्नलिखित में से कौन सा, ब्रैडांड में सर्वाधिक मात्रा में पाया जाने वाला तत्व है? **Delhi Police Constable (Executive) 15.12.2020-2nt Shift**
 (a) नाइट्रोजन (b) CO_2
 (c) हाइड्रोजन (d) ऑक्सीजन (c)
19. निम्नलिखित में से कौन-सा रेडियोधर्मी तत्व है? **SSC CGL 30 August 2016**
 (a) कोबाल्ट (b) यूरेनियम
 (c) आर्गन (d) क्रोमियम (b)
20. निम्नलिखित में से कौन-सी नोबल गैस अवैतन-शृण्य करने के लिये उपयोग की जाती है? **SSC MTS- 02.08.2019, Shift- 2**
 (a) जीर्णान (b) आर्गन
 (c) नियोन (d) हालियम (a)
21. ट्रांजिनाइट्रक (antiperspirant deodorant) में निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व मौजूद होता है? **SSC MTS- 06.08.2019, Shift- 1**
 (a) एल्युमिनियम (b) आयरन
 (c) कॉपर (d) सोडियम (a)
22. निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम विद्युत-ऋणात्मकता है? **SSC MTS- 20.08.2019, Shift- 3**
 (a) ओरियम (b) फ्रांसियम
 (c) हाइड्रोजन (d) टंगस्टन (b)
23. विलियम क्रूक्स एक भौतिक रसायनज्ञ (Physical chemist) थे जिन्होंने तत्व की खोज की और उसका नामकरण किया- **SSC CGL-07.06.2019, Shift- 3**
 (a) थैलियम (b) बेरिलियम
 (c) जर्मनियम (d) प्लूटोनियम (a)
24. निम्नलिखित में से कौन से कथन सही है? **SSC CHSL 20 March 2018**
- I. आवंध बनाने समय धातु में इलेक्ट्रॉन ग्रहण करने की प्रवृत्ति होती है।
 - II. आधुनिक आवर्त सारणी में, बायें से दायें जाने पर धात्तिक लक्षण घटता है।
 - III. आधुनिक आवर्त सारणी में, समूह में ऊपर से नीचे जाने पर धात्तिक लक्षण बढ़ता है।
- (a) केवल I तथा II (b) केवल I तथा III
 (c) केवल II तथा III (d) I, II तथा III सभी (c)
25. गुरु जल का रासायनिक संघटन क्या होता है? **SSC GD Constable Exam - 2015**
 (a) D_2O (b) H_2O_2
 (c) HDO (d) H_2O (a)
26. इनमें कौन-सा टिन (Tin) का प्रतीक है? **SSC CHSL, 12.10.2020, Shift- IIInd**
 (a) Ti (b) Sn
 (c) Si (d) Ta (b)
27. एक परमाणु अष्टक प्राप्त कर सकता है। **SSC CHSL 16 March 2018**
- I. इलेक्ट्रॉन की साझेदारी करके
 - II. इलेक्ट्रॉन ग्रहण करके
 - III. इलेक्ट्रॉन का त्वाग करके
- (a) केवल I तथा II (b) केवल I तथा III
 (c) केवल II तथा III (d) I, II तथा III सभी (d)
28. आधुनिक आवर्त सारणी में कार्बन से पहले कौन सा तत्व आता है? **[S.S.C. Steno, (C&D)- 14.12.2020, Shift- 3]**
 (a) लिथियम (b) बोरोन
 (c) बेरीलियम (d) मैग्नेशियम (b)
29. मैग्नेशियम की संयोजकता कितनी है? **SSC CHSL 15 March 2018**
- (a) 1 (b) 2
 (c) 3 (d) 4 (b)
30. निम्नलिखित में से किसकी इलेक्ट्रॉन बंधुता सर्वाधिक है? **SSC CHSL 12 March 2018**
 (a) क्लोरीन (b) फ्लोरीन
 (c) हीलियम (d) जीर्णान (a)
31. निम्नलिखित में से किसकी इलेक्ट्रॉन बंधुता सबसे कम है? **SSC CHSL 10 March 2018**
 (a) फ्लोरीन (b) क्लोरीन
 (c) ब्रोमीन (d) आर्गन (d)
32. आधुनिक आवर्त सारणी में 18 समूह और 7 आवर्त होते हैं। उस तत्व की परमाणु संख्या क्या है जिसे दूसरे समूह और चौथे आवर्त में रखा गया है? **SSC CHSL 07 February 2017**
- (a) 20 (b) 22
 (c) 18 (d) 10 (a)
33. एसीटिक अम्ल के एक अणु में कितने ऑक्सीजन परमाणु होते हैं? **[S.S.C. Steno, (C&D)- 14.12.2020, Shift- 3]**
 (a) 2 (b) 3
 (c) 1 (d) 4 (a)
34. निम्नलिखित तत्वों में से किसका गलनांक सबसे कम है? **SSC CHSL 07 February 2017**
- (a) जिक (b) टाइटेनियम
 (c) सल्फर (d) फ्लूरीन (d)
35. निम्नलिखित तत्वों में से किसकी परमाणु संख्या आयरन की तुलना में अधिक है? **SSC CHSL 03 February 2017**
- (a) मैग्नीज (b) कोबाल्ट
 (c) कैल्शियम (d) क्रोमियम (b)
36. आधुनिक आवर्त सारणी में 18 समूह और 7 आवर्त होते हैं। उस तत्व की परमाणु संख्या क्या है जिसे प्रथम समूह और चौथे आवर्त में रखा गया है? **SSC CHSL 03 February 2017**
- (a) 21 (b) 17
 (c) 19 (d) 9 (c)
37. निम्नलिखित तत्वों में से किसकी परमाणु संख्या आयोडीन की तुलना में अधिक है? **SSC CHSL 03 February 2017**
- (a) मोनोट्रियमऑक्साइड (b) पॉलीट्रियमऑक्साइड
 (c) इपोट्रियमऑक्साइड (d) ट्रिलियमऑक्साइड (c)
- (a) सिल्वर (b) ब्रोमीन
 (c) प्लैटिनम (d) जिक (e)
38. आधुनिक आवर्त सारणी में 18 समूह और 7 आवर्त होते हैं। उस तत्व की परमाणु संख्या है, जिसे चौथे समूह और चौथे आवर्त में रखा गया है? **SSC CHSL 30 January 2017**
- (a) 24 (b) 20
 (c) 22 (d) 12 (e)
39. निम्नलिखित तत्वों में से किसका सबसे कम गलनांक है? **SSC CHSL 30 January 2017**
- (a) आयरन (b) नाइट्रोजन
 (c) आयोडीन (d) लेड (b)
40. निम्नलिखित तत्वों में से किसका सबसे कम गलनांक है? **SSC CHSL 29 January 2017**
- (a) हीलियम (b) पोटेशियम
 (c) टंगस्टन (d) सल्फर (a)
41. निम्नलिखित तत्वों में से किसकी परमाणु संख्या फास्फोरस की तुलना में अधिक है? **SSC CHSL 29 January 2017**
- (a) एल्युमिनियम (b) सिलिकॉन
 (c) क्लोरीन (d) मैग्नेशियम (e)
42. पृथ्वी की पपड़ी में मुख्य रूप से शामिल है। **SSC CHSL 29 January 2017**
- (a) वॉक्साईट (b) मैग्नीज
 (c) सिलिका (d) आयरन (e)
43. निम्नलिखित तत्वों में से किसकी परमाणु संख्या मैग्नेशियम की तुलना में अधिक है? **SSC CHSL 24 January 2017**
- (a) निओन (b) फ्लोरीन
 (c) सोडियम (d) एल्युमिनियम (d)
44. निम्नलिखित तत्वों में से किसका सबसे कम गलनांक है? **SSC CHSL 23 January 2017**
- (a) टाइटेनियम (b) टंगस्टन
 (c) आर्गन (d) निकिल (c)
45. बेरियम को आदर्श गैस का इलेक्ट्रॉन विद्युत प्राप्त करने के लिए इलेक्ट्रॉनों को खोना होता है। **SSC CHSL 22 January 2017**
- (a) 1 (b) 2
 (c) 3 (d) 4 (b)
46. आदर्श गैस अवस्था में पोटेशियम आयन का सूत्र क्या है? **SSC CHSL 21 January 2017**
- (a) K^+ (b) K^{+2}
 (c) K^{-2} (d) K^- (a)
47. निम्नलिखित तत्वों में से किसका सबसे कम गलनांक है? **SSC CHSL 21 January 2017**
- (a) सोडियम (b) टिन
 (c) रेडॉन (d) रेडियम (e)
48. निम्नलिखित तत्वों में से किसकी परमाणु संख्या फ्लोरीन की तुलना में अधिक है? **SSC CHSL 21 January 2017**
- (a) सोडियम (b) बेरिलियम
 (c) नाइट्रोजन (d) बोरोन (a)
49. भारी जल है? **SSC CHSL 18 January 2017**
- (a) मोनोट्रियमऑक्साइड (b) पॉलीट्रियमऑक्साइड
 (c) इपोट्रियमऑक्साइड (d) ट्रिलियमऑक्साइड (c)

50. निम्नलिखित तत्वों में से किसकी परमाणु संख्या केलियम की तुलना में अधिक है? **SSC CHSL 07 January 2017**

- (a) क्लोरीन (b) आर्गन
- (c) सल्फर (d) स्कैंडीयम (d)

51. आधुनिक आवर्त सारणी में धातु, उपधातु, तथा अधातु किस ब्लॉक में पाये जाते हैं? **SSC (JE) 22 Jan 2018**

- (a) s-ब्लॉक (b) p-ब्लॉक
- (c) d-ब्लॉक (d) f-ब्लॉक (b)

52. आधुनिक आवर्त सारणी में, किसी आवर्त में बायें से दायें जाने पर धात्विक लक्षण । **SSC (JE) 22 Jan 2018**

- (a) बढ़ता है
 - (b) घटता है
 - (c) समान रहता है
 - (d) पहले बढ़ता है फिर घटता है (b)
53. हाइड्रोजन क्लोराइड है। **SSC (JE) 24 Jan 2018**

- (a) द्विपरमाणुक
- (b) त्रिपरमाणुक
- (c) बहुपरमाणुक
- (d) कोई विकल्प सही नहीं है। (a)

54. क्लोरोप्रोपेन में हाइड्रोजन के कितने अणु उपस्थित होते हैं? **SSC (JE) 24 Jan 2018**

- (a) 5 (b) 7
- (c) 9 (d) 3 (b)

55. आर्सेनिक, नाइट्रोजन तथा फॉस्फोरस में से कौन सा तत्व सबसे अधिक विद्युत ऋणात्मक है? **SSC (JE) 27 Jan 2018**

- (a) नाइट्रोजन
- (b) फॉस्फोरस
- (c) आर्सेनिक
- (d) इन सभी तत्वों की ऋण विद्युत समान होती है। (a)

56. सामान्य इलेक्ट्रॉनिक विन्यास ns^2np^2 आवर्त सारणी के कौन से समूह तत्व के अंतर्गत आता है? **SSC (JE) 04 March 2017**

- (a) समूह 17 (b) समूह 13
- (c) समूह 14 (d) समूह 11 (c)

57. निम्नलिखित में से समूह 14 के किस तत्व में सबसे अधिक विद्युत ऋणात्मकता है? **SSC (JE) 04 March 2017**

- (a) सिलिकन (b) कार्बन
- (c) जर्मनियम (d) टिन (b)

58. पृथ्वी की पर्षटी का आधा भाग किस खनिज से बना है? **SSC (JE) 04 March 2017**

- (a) क्वार्ट्ज (b) माइका
- (c) एम्फीबोल (d) फेल्स्पार (d)

59. निम्नलिखित में से किस तत्व का सामान्य इलेक्ट्रॉनिक विन्यास ns^2np^2 होता है? **SSC (JE) 03 March 2017**

- (a) बोरैन (b) प्ल्यूओरिन
- (c) ऑक्सीजन (d) नाइट्रोजन (d)

60. कौन सा तत्व पृथ्वी के पर्षटी के द्व्यमान का 46.6% बनाता है? **SSC (JE) 03 March 2017**

- (a) लौह (b) ऑक्सीजन
- (c) एल्यूमिनियम (d) सिलिकन (b)

Khan Sir App - twoRoot2

61. इनमें से किस तत्व का परमाणु क्रमांक सबसे अधिक होता है? **SSC (JE) 02 March 2017**

- (a) लेड (b) टिन
- (c) जर्मनियम (d) सिलिकन (a)

62. इनमें से किस तत्व का परमाणु क्रमांक सबसे अधिक है? **SSC (JE) 01 March 2017**

- (a) रूबीडियम (b) सीजियम
- (c) पोटेशियम (d) फ्रेन्सियम (d)

63. सर्वाधिक स्थिर या निष्क्रिय परमाणुओं की बाहरी कक्षा में इलेक्ट्रॉनों की संख्या होती है। **SSC MTS -21/09/2017**

- (a) 1 (b) 5
- (c) 3 (d) 8 (d)

64. क्लोरीन परमाणु और क्लोराइड आयन **SSC MTS -22/09/2017**

- (a) प्रोटोन की समान संख्या रखते हैं
- (b) इलेक्ट्रॉन की समान संख्या रखते हैं
- (c) असमान संख्या में प्रोटोन
- (d) जल के साथ स्वतः अभिक्रियाशील होते हैं (a)

65. भारी जल से बना होता है। **S.S.C. Stenographers (C & D) 11 Sep 2017**

- (a) आसुत जल में घुले भारी धातुओं के लवण का घोल
- (b) पुनः आसुत और संघनित जल
- (c) ऑक्सीजन में विघटित ड्यूट्रेयम
- (d) हाइड्रोजन में ऑक्सीजन के भारी आइसोटोप को जलाने से (c)

66. हाइड्रोजन तत्व के कितने समस्थानिक हैं? **S.S.C. Stenographers (C & D) 11.9.2017**

- (a) 2 (b) 3
- (c) 4 (d) कोई भी विकल्प सही नहीं है। (b)

67. निम्नलिखित में से सबसे कम गलनांक किसका है? **SSC CPO 05.5.2017**

- (a) कार्बन (b) चाँदी
- (c) पाया (d) सोना (c)

68. 'Rn' किस तत्व का रासायनिक चिह्न है? **SSC CPO 05 July 2017**

- (a) रेडियम (b) रेड्डन
- (c) रीनीअम (d) रूबीनीयम (b)

69. निम्न में से कौन-सा तत्व एक उपधातु है? **SSC CGL 04 June 2019**

- (a) प्रिलिकॉन (b) बिस्मिथ
- (c) फॉस्फोरस (d) टिन (a)

70. निम्नलिखित में से कौन-सी धातुओं सबसे अधिक प्रतिक्रियाशील धातु है?

SSC CGL 06 June 2019

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

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

SSC CGL 06 June 2019

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

72. वर्ष 1817 में ने समान गुणों वाले तत्वों को समूहों में क्रमबद्ध करने का प्रयास किया।

SSC MTS 06 August 2019

- (a) एम्पी नोयबर (b) हेनरी मूसली
- (c) डॉबर्नियर (d) मैडलीव (c)

73. निम्नलिखित में से किस तत्व में सबसे कम विद्युत-ऋणात्मकता है? **SSC MTS 20 August-2019**

- (a) ओस्मियम (b) प्रोसियम
- (c) हाइड्रोजन (d) टांस्ट्रन (b)

74. निम्नलिखित में से कौन सा तत्व पी.ब्रॉक का तत्व है? **SSC (JE) 03 March 2017**

- (a) मैग्नेशियम (b) ताँबा
- (c) बोरैन (d) यूरोनियम (c)

75. परमाणु तत्व सं. 29 किससे संबंधित है? **SSC CGL - 2013**

- (a) s-ब्लॉक (b) d-ब्लॉक
- (c) p-ब्लॉक (d) f-ब्लॉक (b)

76. निम्न में से कौन-सा तत्व 'सर्वाधिक विद्युत- ऋणात्मक' है ? **SSC CHSL - 2013**

- (a) प्लुओरीन (b) सोडियम
- (c) क्लोरीन (d) ऑक्सीजन (a)

77. परमाणु क्रमांक '20' वाले परमाणु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है – **SSC CHSL - 2010**

- (a) 2, 8, 10 (b) 2, 6, 8, 4
- (c) 2, 8, 8, 2 (d) 2, 10, 8 (c)

78. तत्व – 106 की खोज किसने की थी? **SSC MTS - 2013**

- (a) रदरफोर्ड (b) सीबोर्ग
- (c) लॉरेस (d) कुर्स्टोव (b)

79. किसी तत्व की रासायनिक प्रकृति निम्नलिखित में से किस पर निर्भर करती है? **SSC Steno. (C & D) - 2017**

- (a) प्रोटोन पर
- (b) आवेश पर
- (c) संयोजी इलेक्ट्रॉन पर
- (d) कोई भी विकल्प सही नहीं है। (c)

80. आवर्त सारणी में, एक आवर्त में बाएं से दाएं जाने पर, की संख्या समान होती है। **S.S.C. ऑनलाइन सी.पी.ओ.एस.आई. (T-1) 7 जुलाई, 2017 (1-पाली)**

- (a) इलेक्ट्रॉनों (b) प्रोटोनों
- (c) कोशों (d) न्यूट्रॉनों (c)

81. 'आवर्ती नियम' निम्नलिखित में से किसने दिया ? **S.S.C. ऑनलाइन सी.पी.ओ.एस.आई. (T-1) 1 जुलाई, 2017 (2-पाली)**

- (a) कार्लटन मैकी (b) इमिल फिशर
- (c) चार्ल्स डार्विन (d) डेनियरी मैडलीफ (d)

82. आवर्त सारणी के रूप में तत्वों का वर्गीकरण निम्नलिखित में से सर्वप्रथम किसने किया था ? **SSC Steno. (C & D) - 2017**

- (a) मैडलीफ (b) लैवोजियर
- (c) जॉन न्यूलैंडस (d) लोथार मेयर (a)

83. निम्नलिखित में से कौन एक संक्रमण धातु नहीं है ? **S.S.C. ऑनलाइन सी.पी.ओ.एस.आई. (T-1) 3 जुलाई, 2017 (2-पाली)**

- (a) एविट्रिनियम (b) योरियम
- (c) आजमियम (d) रेडियम (d)

84. सोडियम की खोज किसने की ?
SSC CGL - 2017
- (a) हम्फ्री डेवी
 - (b) विलियम हैनरी फॉक्स
 - (c) जे.जे. थॉमसन
 - (d) कार्ल बेंज
85. 'Rn' किस तत्व का रासायनिक चिन्ह है?
S.S.C. ऑनलाइन सी.पी.ओ.एस.आई.
(T-1) 5 जुलाई, 2017 (2-पाली)
- (a) रेडियम
 - (b) रेडॉन
 - (c) रीनोअम
 - (d) रस्थीनीयम
86. तरल अवस्था में पाई जाने वाली अद्धातु है -
SSC CGL - 2013
- (a) ब्रोमीन
 - (b) नाइट्रोजन
 - (c) पलुओरिन
 - (d) क्लोरीन
87. कौन-सा धातु सामान्य तापमान पर तरल रूप में रहता है?
SSC Steno. (C & D) - 2017
- (a) ब्रोमाइट
 - (b) पारा
 - (c) कैडमियम
 - (d) कांच
88. निम्नलिखित में से कौन-सी गैस रंगीन होती है ?
SSC CHSL - 2015
- (a) ऑक्सीजन
 - (b) नाइट्रोजन
 - (c) क्लोरीन
 - (d) हाइड्रोजन
89. निम्नलिखित में से कौन-सी एक निष्क्रिय गैस है ?
S.S.C. सेल्फन ऑफ. परीक्षा, 2007;
SSC CGL - 2017
- (a) ऑक्सीजन
 - (b) नाइट्रोजन
 - (c) ऑक्सीजन
 - (d) आर्गन
90. नाइट्रोजन की आयनीकरण ऊर्जा ऑक्सीजन की आयनीकरण ऊर्जा से अधिक है क्योंकि नाइट्रोजन में है -
SSC CHSL - 2013
- (a) उच्च आवंध वियोजन ऊर्जा
 - (b) लघु परमाणु त्रिज्या
 - (c) स्थिर आधा भरा हुआ 2p उपस्तर
 - (d) उच्च नाभिकीय आवेश
91. इनमें से कौन-सा एक अक्रिय गैस नहीं है ?
SSC Steno. (C & D) - 2017
- (a) रेडॉन
 - (b) ऑर्गन
 - (c) कार्बन
 - (d) नियोन
92. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व नहीं है ?
SSC CHSL - 2017
- (a) सोडियम
 - (b) टिन
 - (c) पानी
 - (d) कार्बन
93. हैलोजनों में सबसे अधिक अभिक्रियशील है -
SSC CHSL - 2010
- (a) पलुओरिन
 - (b) क्लोरीन
 - (c) ब्रोमीन
 - (d) आयोडीन
94. तरल अवस्था में पाई जाने वाली अद्धातु है -
SSC CHSL - 2013
- (a) ब्रोमीन
 - (b) नाइट्रोजन
 - (c) पलुओरिन
 - (d) क्लोरीन
95. कौन-सी अक्रिय गैस यौगिक बना सकती है ?
SSC CHSL - 2010, SSC Steno. (C & D) - 2011
- (a) हीलियम
 - (b) जीनॉन
 - (c) क्रिप्टोन
 - (d) ऑर्गन
96. निम्नलिखित में से कौन-सा एक शुद्ध तत्व है ?
S.S.C. ऑनलाइन सी.पी.ओ.एस.आई.
(T-1) 1 जुलाई, 2017 (2-पाली)
- (a) कांच
 - (b) सीमेंट
 - (c) सोडियम
 - (d) इस्पात
97. उच्चतम आयनन ऊर्जा वाला तत्व है -
SSC CHSL - 2008
- (a) हाइड्रोजन
 - (b) हीलियम
 - (c) लीथियम
 - (d) सोडियम
98. आंतरिक संक्रमण तत्वों की कुल संख्या कितनी है ?
SSC CHSL - 2008
- (a) 16
 - (b) 28
 - (c) 32
 - (d) 33
99. सबसे प्रचुर मात्रा में मिलने वाला तत्व क्या है ? S.S.C. सी.पी.ओ. परीक्षा, 2015
- (a) कैल्शियम
 - (b) सिलिकॉन
 - (c) ऑक्सीजन
 - (d) नाइट्रोजन
100. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व उत्कृष्ट गैस का उदाहरण है ? SSC CHSL - 2014
- (a) नाइट्रोजन
 - (b) हाइड्रोजन
 - (c) क्लोरीन
 - (d) हीलियम
101. कैंसर के उपचार के लिए प्रयुक्त उत्कृष्ट गैस है - S.S.C. संयुक्त स्नातक त्तरीय (Tier-1) परीक्षा, 2011
- (a) हीलियम
 - (b) ऑर्गन
 - (c) क्रिप्टोन
 - (d) रेडॉन
102. सल्फर का साधारण नाम क्या है ?
SSC CHSL 23 January 2017
- (a) फ्रैंजॉन
 - (b) गेलीना
 - (c) लाइम
 - (d) निमस्टोन
103. ओजोन ऑक्सीजन का एक है।
SSC CGL 09 August 2017
- (a) अपरूप
 - (b) समस्थानिक
 - (c) समभारिक
 - (d) समन्यूद्धानिक
104. निम्नलिखित में से कौन सी गैस यौगिक बनावरण में होती है तो अपनी गंध के कारण पहचानी जाती है ?
SSC CHSL 03 January 2017
- (a) इथेन
 - (b) सल्फर डाई ऑक्साइड
 - (c) हाइड्रोजन
 - (d) कार्बन मोनोऑक्साइड
105. नाइट्रोजन की खोज किसने की थी
SSC CHSL 09 January 2017
- (a) फराडे
 - (b) हीजनबर्ग
 - (c) हुक
 - (d) रदरफोर्ड
106. निम्नलिखित में से कौन सी गैस वायुमण्डल में आयतन के अनुसार दूसरी सबसे प्रचुर मात्रा वाली गैस है ? SSC (JE) 22 Jan 2018
- (a) नाइट्रोजन
 - (b) ओजोन
 - (c) ऑक्सीजन
 - (d) CO_2
107. अमोनिया उत्पादन के लिए हाँवर प्रक्रम में सूक्ष्म विभाजित का उपयोग उत्प्रेरक के रूप में किया जाता है।
SSC (JE) 04 March 2017
- (a) प्लैटिनम
 - (b) वैनेडियम
 - (c) जस्ता
 - (d) लोहा
108. विद्युत नियंत्रित विज्ञापन के साइनवोर्ड्स की विधय-वस्तु की रात में पठनीयता सक्षम रखने के लिए उसमें निम्नलिखित में से किस गैस का प्रयोग किया जाता है ?
Delhi Police Constable (Executive)
09.12.2020-3rd Shift
- (a) क्रिप्टोन
 - (b) हीलियम
 - (c) नाइट्रोजन
 - (d) नियोन
109. निम्नलिखित में से कौन सा तत्व ठोस अवस्था वाले उपकरणों के लिए अर्धचालक में डोपिंग एंजेंट के रूप में प्रयोग किया जाता है ?
Delhi Police Constable (Executive)
11.12.2020-1st Shift
- (a) नाइट्रोजन
 - (b) आर्सेनिक
 - (c) लिथियम
 - (d) नियोन

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

1. ऑक्सीजन के बाद सबसे अधिक उपलब्ध कौन-सा मूल तत्व है?
M.P.P.C.S. (Pre) Exam. 2005
- (a) सिलिकॉन
 - (b) कार्बन
 - (c) सोडियम
 - (d) क्लोरीन
2. तीसरे और चौथे समूह के ऑक्साइड का सामान्य गुणधर्म यथा है?
43rd B.P.S.C. (Pre) Exam. 1999
- (a) वेसिक और एसिडिक
3. निम्नलिखित में से कौन-सा मूल तत्व है ? U.P.P.C.S. (Pre) Exam. 1995
- (a) रेत
 - (b) हीरा
 - (c) संगमरमर
 - (d) शक्कर
4. कथन (A) : रासायनिक तत्वों की आवर्त सारणी में इलेक्ट्रॉनीय बंधुता किसी वर्ग में सदैव ऊपर से नीचे की ओर बढ़ती है।

कारण (R) : किसी एक वर्ग में परमाणवीय त्रिज्याएँ सामान्यत ऊपर से नीचे की ओर बढ़ती हैं। I.A.S. (Pre) 2003 कूट:

- (a) (zA) 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। (d)

5. लगभग कितने प्रकार के रासायनिक तत्व पृथ्वी पर पाए जाते हैं?
R.A.S./R.T.S (Pre) 2003
(a) 300 (b) 250 (c) 200 (d) 100(d)
6. भूपृष्ठी में सर्वाधिक पाया जाने वाला तत्व है- 42nd B.P.S.C. (Pre) Exam. 1997
I.A.S. (PRE) 1997
(a) ऑक्सीजन (b) नाइट्रोजन
(c) मैग्नीज (d) सिलिकॉन (a)
7. रासायनिक तत्वों की आवर्ती सारणी के बारे में निम्न कथनों पर विचार कीजिए- I.A.S. (Pre) 2001
1. किसी एक आवर्तक के अनुदिश आयनन विभव धीरे-धीरे कम होता है।
2. तत्वों के किसी एक वर्ग में जैसे-जैसे परमाणु भार बढ़ता है, इलेक्ट्रॉन बंधुता कम होती है।
3. किसी निर्दिष्ट आवर्तक में जैसे-जैसे परमाणु संख्या बढ़ती है, विद्युत-ऋणात्मकता कम होती है।
इनमें से कौन-सा/से कथन सही है/हैं?
(a) केवल 1 (b) केवल 2
(c) 1 और 3 (d) 2 और 3 (b)
8. निम्नलिखित में विश्व (Universe) में कौन सर्वाधिक पाया जाने वाला तत्व है?
U.P.P.C.S. (Pre) Exam. 2007
(a) हाइड्रोजन (b) ऑक्सीजन
(c) नाइट्रोजन (d) कार्बन (a)
9. निम्नलिखित में विश्व (Universe) में कौन सर्वाधिक पाया जाने वाला तत्व है?
R.A.S./R.T.S (Pre) 2003
(a) 300 (b) 250 (c) 200 (d) 100(d)
10. निम्नलिखित में से कौन-सी इलेक्ट्रॉनिक संरूपण धातु तत्वों के लिए होती है?
43rd B.P.S.C. (Pre) 1991
(a) 2, 8 (b) 2, 8, 7
(c) 2, 8, 8 (d) 2, 8, 8, 2 (d)
11. निम्नलिखित धातु युग्मों में से किस एक में क्रमशः सबसे हल्की धातु तथा सबसे भारी धातु है?
I.A.S. (Pre) 2008
(a) लिथियम एवं पारा
(b) लिथियम एवं ऑस्मियम
(c) एल्युमीनियम एवं ऑस्मियम
(d) एल्युमीनियम एवं पारा (b)
12. सामान्य ताप पर निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व द्रव के रूप में पाया जाता है?
U.P.P.C.S. (Mains) 2017
(a) हाइड्रोजन (b) ऑक्सीजन
(c) ब्रोमीन (d) आयोडीन (c)
13. निम्नांकित में कौन कठोरतम धातु है?
U.P.P.C.S. (Pre) 1996
(a) सोना (b) लोहा
(c) प्लेटिनम (d) टंगस्टन (c)
14. सबसे अधिक क्रियाशील धातु कौन-सी है? 56th to 59th B.P.S.C. (Pre) 2015
(a) सोडियम (b) कैल्शियम
(c) आयरन (लोहा) (d) पोटैशियम (d)
15. सवाधिक कठोर तत्व निम्न में से कौन है?
M.P.P.C.S. (Pre) 1992, 44th B.P.S.C. (Pre) 2000
(a) हीरा (b) सीसा
(c) टंगस्टन (d) लोहा (a)
16. निम्नलिखित में सबसे भारी धातु है- 40th B.P.S.C. (Pre) 1995
(a) लाबा (b) यूरेनियम
(c) एल्युमीनियम (d) चांदी (b)
17. कौन-सा गैस 'नोबेल गैस' कहलाती है?
M.P.P.C.S. (Pre) 2016
(a) हाइड्रोजन (b) ऑक्सीजन
(c) हीलियम (d) कार्बन डाइऑक्साइड (c)
18. हलोजनों में सबसे अधिक अभिक्रियाशील है- I.A.S. (Pre) 1997
(a) फ्लोरीन (b) क्लोरीन
(c) ब्रोमीन (d) आयोडीन (a)
19. निम्नलिखित धातुओं में से कौन अवस्था में पाई जाती है?
U.P.P.C.S. (Mains) 2016
(a) एल्युमीनियम (b) सोना
(c) क्रोमियम (d) जस्ता (b)
20. सबसे भारी प्राकृतिक तत्व है- U.P. Lower Sub. (Pre) 2004
(a) यूरेनियम (b) मर्करी (पारा)
(c) सोना (d) कैल्शियम (a)

4

पदार्थों को संरक्षण, वर्गीकरण, पृथक्करण एवं उनके प्रयोग

(Structure of matter, Classification, Separation and their types)

State Level की विभिन्न परीक्षाओं में पृथक्यात्मक प्रयोग

1. सर्वाधिक ग्रिन्याशील धातु है?
RPSC LDC 2014
(a) जस्ता (b) ताँबा
(c) लीथियम (d) चांदी (c)
2. ग्रसीय तत्व के उदाहरण है/है?
Raj. B.Ed 2008
(a) नाइट्रोजन (b) हाइड्रोजन
(c) क्लोरीन (d) उपरोक्त सभी (d)
3. निम्नलिखित में कौन-सा यौगिक है?
ITI 2004
(a) स्टील (b) पीलू
(c) रेत (d) हीरा (c)
4. कौन-सा यौगिक ऐल्काइन के बहुलकीकरण से प्राप्त नहीं होता है?
Raj. Hind Gr. Teacher Science 2010
(a) बैन्जीन (b) मेसिटिल ऑक्साइड
(c) बाह्यनिलएसीटिलीन (d) मेसिटिलीन (b)
5. निम्नलिखित में से कौन तत्व में आवर्तीजन नहीं है?
ITI 2006
(a) सीमेंट (b) रेत
(c) मिटटी का लेल (d) काँच (e)
6. कुहरा निम्नलिखित में से किसका कोलाइडी विलयन है?
Raj. Hind Gr. Teacher Science 2010
(a) गैस के परिषित द्रव
(b) द्रव में परिषित गैस
(c) द्रव में घरिषित ठोस
(d) द्रव में परिषित द्रव (a)
7. एक द्रव जिसमें घुलतशील असुद्धियाँ हैं, उसे शुद्ध किया जाता है? लेखाकार 2008
(a) छानकर (b) ठंडा करके
(c) जमाकर (d) उबालकर (d)
8. कौन-सा पदार्थ प्रकृति में तीन अवस्थाओं से पाया जाता है?
Raj. B.Ed 2003
(a) H_2O (b) H_2O_2
(c) NH_3 (d) SO_2 (a)
9. निम्नलिखित में से शुष्क द्रव कौन-सा है?
RPSI 2011
(a) कैल्शियम हाइड्रोक्साइड
(b) ठोस कार्बन डाइऑक्साइड
(c) सोडियम हाइड्रोक्साइड
(d) इनमें से कोई नहीं (b)
10. तत्व, यांत्रिक एवं मिश्रण
1. भू-पटल पर पाया जाने वाला सबसे प्रचुर तत्व है?
(PSI EXAM, 2007)
(a) कार्बन (b) कैल्शियम
(c) नाइट्रोजन (d) ऑक्सीजन (d)
2. पुराने वित्रों का संरक्षण किस ऑक्सीकारक के द्वारा किया जा सकता है?
(Industry Inspector Exam 24.06.2018)
(a) H_3O^+ (b) H_2S
(c) H_2O_2 (d) $H_2PO_4^-$ (c)

3. वायुमण्डल में सर्वाधिक मात्रा किस गैस की है? (RPSC LDC - 17.02.2012)
 (a) नाइट्रोजन (b) ऑक्सीजन
 (c) CO_2 (d) आर्गन (a)
4. वायुमण्डल में कार्बन-डाइऑक्साइड गैस का प्रतिशत है? (PSI Exam, 2007)
 (a) 3.0 (b) 0.3
 (c) 0.03 (d) 0.003 (c)
5. 'शुष्क वर्फ' है- (PSI Exam, 2007, 2011)
 (P.S.I. Exam, 2002)
 (a) जमी हुई वर्फ
 (b) जमी हुई (ठोस) कार्बन डाइऑक्साइड
 (c) जमा हुआ पानी
 (d) जमी हुई ऑक्सीजन (b)
6. निम्नांकित में से कौन सी गैस रक्त की ऑक्सीजन धारण शक्ति को घटा देती है? (PSI Exam, 2007)
 (a) CO_2 (b) H_2O
 (c) SO_2 (d) CO (d)
7. निम्नलिखित में से किसमें हाइड्रोजन मुवक्त अवस्था में पाया जाता है? (PSI Exam, 2007)
 (a) प्राकृतिक गैस (b) पेट्रोलियम
 (c) पानी (d) सूर्य (d)
8. निम्नलिखित में से कौन सी गैस का उपयोग फलों की पकाने में किया जाता है? (PSI Exam, 2007)
 (a) मीथेन (b) एथेन
 (c) एथिलेन (d) एसीटिलीन (c)
9. पृथ्वी का तापमान बढ़ाने में उत्तरदायी गैस निम्न है- (PSI Exam, 1996)
 (a) फ्रीऑन-12
 (b) अमोनिया
 (c) कार्बन डाई ऑक्साइड
 (d) ओजोन (c)
10. चांदी के पात्रों का काला पड़ जाना वायुमण्डल में किस गैस की उपस्थिति के कारण है- (PSI Exam, 1996)
 (a) हाइड्रोजन सल्फाइड
 (b) हीलियम
 (c) नाइट्रोजन
 (d) कार्बन डाई ऑक्साइड (a)
11. निम्नलिखित में से किस साधन का प्रयोग पुलिस द्वारा भीड़ नियंत्रण के दौरान नहीं किया जाता है? (Police Constable Exam-2007 (III))
 (a) अशुरूैस (b) लाठी
 (c) इथर गैस (d) पानी की धार (c)
12. तरल नाइट्रोजन का ताप होता है- (RPSC LDC- 17.02.2012)
 (a) -100°C (b) -300°C
 (c) -197°C (d) -57°C (c)
13. अग्निशामक के रूप में किस गैस का प्रयोग किया जाता है? (Police Constable Exam-2011)
 (a) कार्बन डाइऑक्साइड
 (b) ऑक्सीजन
 (c) हीलियम
 (d) नाइट्रोजन (a)
14. ऐप्रीजरेटर में किसका उपयोग किया जाता है? (RPSC LDC-2012)
 (a) निअॉन का (b) फ्रीऑन का
 (c) आर्गन का (d) ओजोन का (b)
15. वाहन में कारब्यूटर का प्रयोग निम्न के लिये किया जाता है: (Police Constable Exam- 6 Jan, 2013)
 (a) पेट्रोल तथा हवा का मिश्रण
 (b) पेट्रोल-इंजीन के हतुए
 (c) इंजन के पिस्टन को सही रखने के लिये
 (d) वाहन बैटरी चार्ज करने के लिये (a)
16. कृत्रिम वर्षा या नेघ बीजन के लिए प्रयोग किए जाने वाला रासायनिक द्रव्य है- (P.S.I., 1996)
 (a) सिल्वर आयोडाइड (AgI)
 (b) सोडियम क्लोराइड (NaCl)
 (c) सूखी वर्फ (ठोस CO_2)
 (d) उपर्युक्त सभी (d)
17. रसायनशास्त्र में, यह कौनसी वस्तु है जिसे छोटे-सरल रासायनिक वस्तुओं में विभाजित नहीं किया जा सकता है तथा वह एक प्रकार के अणुकर्णों से बनी होती है? (रासायनिक शुल्क संस्करण 15.07.2018 (II))
 (a) कॅम्पाइड (b) तत्त्व
 (c) गैस (d) मिश्रण (b)
18. जल गैस मिश्रण है- (LDC-19.08.2018)
 (a) CO व N_2 का (b) CO व CO_2 का
 (c) CO व H_2O का (d) CO व H_2 का (d)
19. उत्पादक गैस निम्न का मिश्रण है- (LDC-19.08.2018)
 (a) $\text{CO} + \text{N}_2$ (b) $\text{CO} + \text{H}_2$
 (c) $\text{CO}_2 + \text{N}_2$ (d) $\text{CO}_2 + \text{H}_2$ (a)
20. निम्नांकित में से कौन सी विलयन का गुण कौन सा है? (PSI Exam, 2007)
 (a) प्रतीयीति (b) फोटोट्रोपिज्म
 (c) टिप्पण प्रभाव (d) विद्युतीय संवाहिता (c)
21. निम्नांकित में से कौन सा पदार्थ भारत में नारकोटिक की श्रेणी में नहीं आता? (PSI Exam, 2007)
 (a) अफीम (b) खसखस
 (c) एस्टिक एनहाइड्राइड (d) हेरोइन (c)
22. निम्न में स्थानीय निश्चेतक है- (PSI Exam, 1996)
 (a) ईथर (b) नाइट्रिक ऑक्साइड
 (c) क्लोरोफॉर्म (d) ऐल्कोहॉल (a)
23. अधिनशमन यंत्र में बोतल में रखे सान्दर्भ सल्फूरिक अम्ल के साथ निम्न में से किस का सान्दर्भ विलयन रखा जाता है- (PSI Exam, 1996)
 (a) कैल्शियम कार्बोनेट
 (b) सोडियम क्लोराइड
 (c) सोडियम बाइकार्बोनेट
 (d) सोडियम सल्फेट (c)
24. लहसुन की विशेष गंध किसके कारण होती है? (PSI Exam, 2011)
 (a) क्लोरो घटक
 (b) सल्फर घटक
 (c) फ्लोरीन घटक
 (d) एसीडिक एसिड (b)
25. कॉलॉइड है- (महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-29.11.2015 (Non-TSP))
 (a) एक विषमांगी मिश्रण
 (b) एक समांगी मिश्रण
 (c) एक यौगिक
 (d) उपर्युक्त में से कोई नहीं (a)
26. निलंबन है- (महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-20.12.2015 (TSP))
 (a) एक समांगी मिश्रण
 (b) एक यौगिक
 (c) एक विषमांगी मिश्रण
 (d) उपर्युक्त में से कोई नहीं (c)
27. निम्नलिखित में से कौन से यौगिक के अणु में एक द्विआवंध नहीं है? (RPSC LDC-23.10.2016)
 (a) प्रोपेनोइक अम्ल (b) प्रोपीन
 (c) प्रोपाइन (d) ऐसीटोन (c)
28. लोहे एवं इस्पात को जग से सुरक्षित रखने के लिये उन पर जर्से की पतली परत ढाने की विधि को कहते हैं. (महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-20.12.2015 (TSP))
 (a) सनोडीकरण (b) यशद लेपन
 (c) झलाई (d) झमलमेशन (b)

विलयन

1. परायान दाद का मान निर्भर करता है- कनिष्ठ वैज्ञानिक सहायक (रसायन) परीक्षा 2019
 (a) विलेय की सान्द्रता पर
 (b) विलयक की सान्द्रता पर
 (c) विलयन की सान्द्रता पर
 (d) अधि: स्तर की सान्द्रता पर (a)
2. निम्न में से कौन ताप पर निर्भर करता है? कनिष्ठ वैज्ञानिक सहायक (रसायन) परीक्षा 2019
 (a) मोलरता (b) मोललता
 (c) मोल भिन्न (d) भार प्रतिशत (a)
3. आवेशित कणों को विद्युत क्षेत्र लगाकर किस तकनीक ह्वारा पृथक किया जाता है? कनिष्ठ वैज्ञानिक सहायक (रसायन) परीक्षा 2019
 (a) क्रोमेटोग्राफी (वर्ण लेखी)
 (b) प्रतिदीप्ति
 (c) विलयक निष्कर्षण
 (d) वैद्युतकण संचलन (d)
4. 4.4 gm CO_2 का S.T.P. पर आयतन (लिटर में) क्या है? लवण निरिक्षक (उद्योग विभाग) 22-12-2019
 (a) 44.8 (b) 22.4
 (c) 4.48 (d) 2.24 (d)
5. 4. ग्राम कार्बन डाइऑक्साइड का STP पर आयतन है? Raj. Hnd Gr. Teacher Science 2010
 (a) 0.224 लीटर (b) 0.112 लीटर
 (c) 2.24 लीटर (d) 1.12 लीटर (c)
6. 500 ग्राम जल में 4 ग्राम NaOH घोला गया है। विलयन की सान्द्रता होती? Raj. Hnd Gr. Teacher Science 2010
 (a) 0.2 M (b) 0.2N
 (c) 0.2 M (d) 8 ग्राम लीटर (c)

7. 4.9 ग्राम H_2SO_4 को 500 मिली जल में घोलने पर H^+ की सान्दर्भता क्या होगी?

Raj. HInd Gr. Teacher Science 2010

- (a) 0.2N (b) 0.5N
(c) 1.0N (d) 2.0N (a)

8. NTP पर 22 ग्राम CO_2 का आयतन होगा?

ITI 2007

- (a) 22.4 लीटर (b) 11.2 लीटर
(c) 44.8 लीटर (d) 2.24 लीटर (a)

9. 0.001M HCN विलयन का आयतन 7.0 प्रतिशत है। इसके अपघटन स्थिरांक का मान है?

Raj. HInd Gr. Teacher Science 2010

- (a) 7×10^{-3} (b) 0.49×10^{-5}
(c) 7×10^{-5} (d) 7×10^{-6} (b)

10. पदार्थ के द्वारा ऊषा के स्थानान्तरण की प्रक्रिया, कणों के बिना वास्तविक गतिमान हो, कहलाती है :

[HSSC Clerk 2016]

- (a) चालन (b) संवहन
(c) विकिरण (d) इनमें से कोई नहीं (a)

11. लोहे की तीली से भरी हुई छुक्का नाव तालाब के पानी में तैर रही है। जब लोहे की तीली को हटा दिया जाए, तब पानी का रस्ता-

[Bihar Police 19.10.2014]

- (a) बढ़ेगा (b) घटेगा
(c) वही रहेगा (d) कुछ कहा नहीं जा सकता (b)

12. आजकल सड़कों पर रोशनी के लिए प्रायः पीले लैम्पों का प्रयोग किया जाता है। निन्म में से किस गैस का प्रयोग इन लैम्पों में किया जाता है?

[HSSC Clerk 2016]

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

13. निम्नलिखित में से संसाधन का कौन-सा तरीका दृग्ध तथा दुर्ग्ध उत्पादों के परिष्करण में प्रयोग किया जाता है?

[Bihar Police Constable (19.10.2014) 2nd]

- (a) विकिरण द्वारा रोगाणुनाशन
(b) शीघ्र हिमिकरण
(c) पाश्चुरीकरण
(d) हिमशूक्न (c)

14. एक पदार्थ की जल में विलेयता ताप बढ़ने से घटती है, वह पदार्थ है-

BIHAR POLICE CONSTABLE

(19.10.2014) 2nd

- (a) ठोस (b) द्रव
(c) गैस (d) धातु (c)

15. संयंग जिस प्रकार से छिद्र से संबंधित है उसी प्रकार से रबड़ संबंधित है।

[HSSC Clerk 2016]

- (a) भारी (b) ठोस
(c) प्रत्यास्थ (d) अनन्य (c)

16. सही विकल्प का चयन कीजिए। ऑक्सीजन : जलाना : CO_2 ?

[HSSC Clerk 2016]

- (a) पृथक्करण (b) झाग
(c) बुजाना (d) विस्फोटक. (c)

17. ऑनकोटिक दाब की परिभाषा स्टॉफ नर्स (स्वास्थ्य विभाग) 2016

(a) तरल पदार्थ के पात्र के भीतर दाब

- (b) घोल में प्लाज्मा कोलाइड की वजह से पैदा होता परासरण दाब
(c) तरल पदार्थ के पात्र के बाहर दाब
(d) कोशिकाओं में इलेक्ट्रोलाइट की वजह से परासरण दाब (b)

18. दिसम्बर 1984 में घटी भोपाल गैस दुर्घटना में किस जहरीली गैस का रिसाव हुआ था ?

[Bihar Police Constable (15.12.2013)]

- (a) हाइड्रोजन सायनाइड
(b) मिथाइल आइसोसायेट
(c) कार्बन मोनोक्साइड
(d) मीथेन (b)

19. वह गुण जिस कारण कोई मूदांग वायुमंडल की नभी सोख लेता है

[Bihar Police Constable (22.10.2017)]

- (a) निर्जलीकरण (b) प्रस्वेदन
(c) नितारन (d) आसवन (b)

20. वर्षा, बर्फ और ओलों के रूप में पानी के गिरने की प्रक्रिया कहलाती है।

[Bihar Police Constable (15.12.2013)]

- (a) उर्ध्वातु (b) वाष्पीकरण
(c) संधनन (d) वर्षण (d)

21. स्तित्रिग्रस्त सीएफएल और फ्लोरोसेंट ट्यूबों का निपटान सुरक्षित रूप से किया जाना चाहिए क्योंकि इनमें वाष्प होती है जो स्वस्थाप में जहरीली होती है

[UP police constable 26-10-2018]

- (a) अमोनियम की
(b) सल्फर डाइऑक्साइड की
(c) नाइट्रोजन डाइऑक्साइड की
(d) पारे की (d)

22. रोजीरेटर में कौन-सा गैस द्रव का प्रयोग किया जाता है?

[UP police Constable 2009]

- (a) अमोनिया
(b) कार्बन डाइऑक्साइड

सदस्य एक-दूसरे से दूर-दूर खड़े हैं। शिक्षक क्या पढ़ाना चाहता है?

HTET (I-V) 2 Feb, 2014

- (a) एकता में शक्ति का पाठ
(b) सामाजिक सदभाव

(c) क्लोरीन
(d) हाइड्रोजन

(a)

23. मिश्रित दूध में मक्खन और धी निकाले जाने का प्रतिशत अनुपात होता है?

[Mandi Supervisor 2016]

- (a) 8.0%, 7.0% (b) 7.0%, 6.0%
(c) 6.0%, 5.5% (d) 6.9%, 5.5% (d)

24. मक्खन का उदाहरण है।

[UP POLICE 28.01.2019]

- (a) निलंबन (b) कोलाइड घोल
(c) पायस (d) मिश्रण (c)

25. बफर विलयन का एक उदाहरण है?

[HSSC PGT इतिहास 2016]

- (a) KOH, HCl
(b) K_2SO_4 , H_2SO_4
(c) CH_3COOH , CH_3COONa
(d) NaOH, KOH (c)

26. पानी को रोगाणु मुक्त करने के लिए उपयोग किए जाने वाले रसायन क्या हैं?

[Bihar Police Constable (22.10.2017)]

- (a) क्लोरीन
(b) ओजोन
(c) दोनों (a) व (b)
(d) उपरोक्त में से कोई नहीं (c)

27. निम्न हैं से सही कथन है

[Bihar Police Constable (22.10.2017)]

- (a) पथर पारदर्शी है और कॉच अपारदर्शी
(b) स्टोन चॉक पानी में घुलनशील है
(c) चीनी पानी में घुलनशील है
(d) तेल पानी में मिल जाता है (c)

28. संयोजक यौगिक-

[Bihar Police 8.3.2020]

- (a) के गलनांक एवं क्वथनांक उच्च होते हैं।
(b) ज्यादातर पानी में घुलनशील है।
(c) धातु एवं अधातु के अणुओं से बने हैं।
(d) बंध अणु के बीच इलेक्ट्रॉनों के शेयर से बनते हैं। (a)

29. निम्नलिखित उपकरण में से किसका उपयोग पेट्रोल तथा जल के मिश्रण को अलग करने के लिए किया जा सकता है-

[MP Police constable 4, Sep, 2017]

- (a) कीप तथा फिल्टर पेपर
(b) चायना डिश
(c) पृथक्कारी कीप
(d) आसवन प्लास्क (c)

30. एक रसायन जिसका प्रयोग पेय जल के शुद्धिकरण में किया जाता है?

[Divisional Accountant 2016]

- (a) प्लोरीन (b) क्लोरीन
(c) आयोडिन (d) पोटेशियम (b)

TET की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. विज्ञान का एक शिक्षक छ: छात्रों को तीन समूहों में बांटता है प्रथम समूह के सवास्य आपस में कस कर आलिंगन कर रहे हैं। दूसरे समूह के सवास्य-से-हाथ पकड़े हुए हैं। तीसरे समूह के

(c) सामुद्रिक जीवों की विविधता

(d) ठोस, द्रव, गैस की प्रकृति (d)

2. जल में धूती निलम्बित अशुद्धियों को अलग करने की प्रक्रिया जानी जाती है:

[PTET-2011]

3. (a) लोडिंग (b) अनलोडिंग
(c) आसवन (d) अलवणीकरण [UP TET, Nov. 2011]
4. (a) आसूत जल (b) खनिज जल
(c) झरने का जल (d) उबला हुआ जल [UP TET, Nov. 2011]
5. (a) अवसादन (b) निस्तारण
(c) आसवन (d) वाष्णन [UP TET, Nov. 2011]
6. (a) दूध (b) शहद
(c) एल्कोहॉल (d) तेल [RTET-2011]
7. (a) सोडियम क्लोराइड में
(b) कैल्शियम क्लोराइड में
(c) अमोनियम क्लोराइड में
(d) मैर्गेनीशियम क्लोराइड में

7. ऐत और नमक के मिश्रण को पृथक करने के लिए प्रयोगीयाओं के निम्नलिखित चार क्रमों में से किसका उपयोग किया जाना चाहिए? CTET (I-V) 29 JAN, 2012

- (a) वाष्णन, अवसादन, निस्तारण, निस्यंदन
(b) निस्तारण, अवसादन, वाष्णन, निस्यंदन
(c) अवसादन, निस्तारण, निस्यंदन, वाष्णन
(d) निस्यंदन, निस्तारण वाष्णन, अवसादन

8. तांबा, जस्ता को उसके नमक के घोल से अलग नहीं कर सकता है। कारण दीजिए। कक्षा VIII के विद्यार्थियों द्वारा निम्नलिखित कारण दिए गए

- I. ताँबा, जस्ते से अधिक अभिक्रियाशील है।
II. ताँबा, जस्ते से कम अभिक्रियाशील है।
III. जस्ता, उत्कृष्ट धातुओं में से एक है।
IV. अभिक्रिया श्रृंखला में जस्ता, ताँबे के नीचे होता है।

कक्षा VIII के विद्यार्थियों द्वारा दिए गए कारणों में से सही कारण/कारणों को चुनिए।

[CTET, Feb-2016]

- (a) केवल I (b) III और IV
(c) केवल II (d) I और IV (e)

9. दूध देवं गैंगफली के तेल के मिश्रण को अलग किया जा सकता है :

[UTET, Jan-2017]

- (a) ऊर्ध्वपातन द्वारा
(b) वाष्णीकरण द्वारा
(c) पृथककारी कीप द्वारा
(d) छन्नक द्वारा

10. दिए गए कथनों को पढ़िए तथा सही विकल्प को चुनिए :

- कथन :
I. भारी अनाजों से भूसा ओसाई द्वारा अलग किया जाता है।

II. विभिन्न आकार के कणों के मिश्रण को चालन व निस्यंदन प्रक्रिया द्वारा अलग किया जाता है।

कूट :

[CTET, Feb-2016]

- (a) कथन II सत्य है तथा कथन I असत्य है।
(b) कथन I तथा कथन II दोनों असत्य हैं।

- (c) कथन I तथा कथन II दोनों सत्य हैं।

- (d) कथन I सत्य है तथा कथन II असत्य है।

RAILWAY के विवाहित पर्याक्षराओं पर देखें यांत्रे प्रैंसेज़ विवरण

पदार्थ

1. एक मिश्र घुल विस्तका एक सदाहरण है : RRB ALP & Tec. (10-08-2018 Shift-II)

- (a) कोलॉयडल विलयन
(b) पायस
(c) ठोस विलयन
(d) विविध मिश्रण

2. शब्दकर के घोल में शब्दकर एक ... है।

RRB NTPC 18.04.2016 (Shift-II)
Stage 1st

- (a) विलायक (b) घुला हुआ पदार्थ
(c) कोलॉइड (d) स्प्रेंशन (b)

3. गृह के कणों के संदर्भ में निम्न में से क्या सही है?

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

- (a) वे यादृच्छिक रूप से गतिशील होते हैं।
(b) उनके बीच बड़े अंतराल होते हैं।
(c) व्यवस्थित तरीके से विन्यासित होते हैं।
(d) उनमें न्यूनतम आकर्षण होता है।

4. निम्नलिखित में से किसके अणुओं के बीच आकर्षण बल असिक्तम होता है?

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

- (a) द्रव (b) गैस
(c) प्लाज्मा (d) ठोस (d)

5. एक शुद्ध पदार्थ है-

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

- (a) चीनी का घोल (b) मीठेन
(c) दूध (d) वायु (b)

6. अभी तक वैज्ञानिकों द्वारा पदार्थ की कितनी अवस्थाएं तय की गयी हैं?

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

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

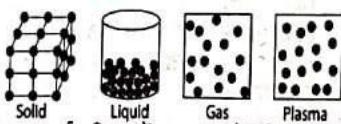
7. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन गलत है?

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

- (a) पदार्थ के कण स्थिर अवस्था में होते हैं।
(b) पदार्थ के कण बहुत छोटे होते हैं।
(c) पदार्थ के कण एक दूसरे को आकर्षित करते हैं।
(d) पदार्थ के कणों के बीच रिक्त स्थान होते हैं।

8. नीचे दी गयी आकृति से क्या अनुभान नहीं लगाया जा सकता है?

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



- (a) पदार्थ की चारों अवस्थाओं की आणविक व्यवस्था देखी जा सकती है।

- (b) प्लाज्मा एक तरल पदार्थ है, जो शरीर की सभी कोशिकाओं में मौजूद होता है।

- (c) यह आकृति पदार्थ की चौथी अवस्था, अर्थात् प्लाज्मा को प्रदर्शित करता है।

- (d) यह आकृति पदार्थ की विभिन्न अवस्थाओं के बारे में जानकारी प्रदान करती है।

9. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सत्य है/है?

- A. शुक्रता पदार्थ के प्रकार के अनुसार,

कणों के स्थान के आधार पर आकार बदलता है। उदाहरण के लिए, ठोस पदार्थों का निश्चय आकार होता है, जबकि तरल पदार्थ उनके पात्र का आकार प्राप्त करते हैं, और देखा जाए तो, गैसों का कोई आकार नहीं होता है।

B. संपीड्यता : यह पदार्थों का वह गुण हैं जिसके कारण उच्च दबाव पर उनका आयतन कम हो जाता है। गैसों में यह गुण पाया जाता है।

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

- (a) A और B दोनों सत्य हैं।
(b) केवल A ही सत्य है।
(c) केवल B ही सत्य है।
(d) A और B दोनों असत्य हैं।

10. यदि अमोनिया : गैस, तो कपूर : ?

RRB NTPC 11-04-2016(Shift-II)
Stage 1st

- (a) गैस (b) ठोस
(c) तरल (d) अर्द्ध-ठोस (b)

11. पदार्थ के संदर्भ में निम्न में से कौन-सा कथन सही नहीं है?

RRB JE 02.06.2019(Shift-IV)

- (a) पदार्थ के कणों के बीच कोई आकर्षण बल नहीं होता।

- (b) पदार्थ के द्रव और वायु में सतत स्थानांतरित होते हैं।

- (c) पदार्थ कणों से बना होता है।

- (d) पदार्थ के कणों के बीच अंतर होता है।

(a)

12. मिश्रण प्रकृति में हो सकता है।

RRB JE. 02.06.2019 (Shift-IV)

- (a) समांगी
- (b) विषमांगी
- (c) समांगी और विषमांगी
- (d) शुद्ध पदार्थ

13. में विसरण अत्यधिक तीव्रता से होता है।

RRB Group-D 30.10.2018 (Shift-II)

- (a) ठोसों
- (b) द्रवों
- (c) गैसों
- (d) प्लाज्मा

14. सामान्य पदार्थों के भौतिक अवस्था में शामिल नहीं हैं पदार्थ।

RRB NTPC 17.01.2019 (Shift-II)

Stage 1st

- (a) कोलाइड
- (b) गैसीय
- (c) तरल
- (d) मिट्टी

15. निम्नलिखित में से कौन-सा विषमांगी मिश्रण है?

RRB JE. 14.12.2014, Green Paper

- (a) पीतल
- (b) पानी में चीनी का घोल
- (c) वायु
- (d) दूध

16. एक योगिक नहीं है।

RRB Group-D 08.10.2016

- (a) लेड
- (b) थॉक
- (c) हाइड्रोजन सल्फाइड
- (d) सल्फर डाइऑक्साइड

17. निम्नलिखित से विषम की पहचान करें-

RRB ALP & Tco. (17.03.18 Shift-II)

- (a) वायु
- (b) मिश्र धातु
- (c) दूध
- (d) जल

18. जब दो तरल पदार्थ एक-दूसरे में मूलते नहीं तो ये सीलेब्रेन नहीं बनते हैं, तो उसे क्या कहते हैं?

RRB NTPC 12.04.2016 (Shift-II) Stage 1st

- (a) सॉल्वेंट
- (b) सॉल्यूट
- (c) अमिश्रणीय
- (d) डीकैंटेशन

19. हवा एक है।

RRB NTPC 11.04.2016 (Shift-II)

Stage 1st

- (a) शुद्ध मिश्रण
- (b) केवल मिश्रणों का मिश्रण
- (c) केवल तत्वों का मिश्रण
- (d) दोनों तत्वों और योगिकों का मिश्रण

20. विद्युन में कौन सा नियम मिश्रण के गुणों का पालन नहीं करता है।

RRB NTPC 17.01.2017 (Shift-II)

Stage 1st

- (a) मिश्रण के घटक, उनके गुणों को बरकरार रखते हैं।

(b) मिश्रण अलग-अलग पदार्थ के हो सकते हैं।

(c) इसे भौतिक विधि से अलग किया जा सकता है।

(d) इसकी संरचना तय है।

21. रेत और धीनी का मिश्रण का एक उदाहरण है।

RRB JE 27.05.2019 (Shift-III)

- (a) विजातीय मिश्रण
- (b) कोलाइड विलयन
- (c) सजातीय मिश्रण
- (d) निलंबन

22. वह विजातीय मिश्रण, जिसमें विलय के कण धूलते नहीं हैं, विलिक पूरे नायन में निलंबित बने रहते हैं, कहलाता है।

RRB JE. 27.05.2019 (Shift-I)

- (a) असंतुष्ट विलयन
- (b) संस्पर्शन
- (c) कोलाइड
- (d) संतुष्ट विलयन

1. प्रकृति में विद्युत घनाघनक होती है।

RRB Group-D 25.09.2018 (Shift-II)

- (a) धातुएँ
- (b) अधातुएँ
- (c) उपधातुएँ
- (d) अर्द्ध-धातुएँ

2. नीचे दिए गए यार शब्दों में से तीन किसी न किसी प्रकार से एकसमान है जबकि एक निम्न है। कौन-सा निम्न है?

RRB NTPC Stage 1st 22.04.2016

(Shift-III)

- (a) जर्मनियम
- (b) सिलिकॉन
- (c) पोटैशियम
- (d) गैलियम

3. धातु में एक मुक्त इलेक्ट्रॉन के पथ का आकार होता है:

RRB Group-D 25.09.2016 (Shift-II)

- (a) सीधी रेखा
- (b) वर्गाकार
- (c) वक्र
- (d) वृत्ताकार

4. धातुओं की पतली यादों के रूप में परिवर्तित किए जाने की क्षमता को क्या कहा जाता है?

RRB JE 28.05.2019 (Shift-III)

RRB Group-D 17.09.2018 (Shift-II)

- (a) तननशीलता
- (b) सुरीला
- (c) चालकता
- (d) आधातवर्द्धनीयता

5. निम्नलिखित में से कौन सा धातु बारे में गलत है?

RRB Group-D 16.11.2018 (Shift-II)

- (a) वे तन्य और आधातवर्द्धनीय होती हैं
- (b) वे ताप और विद्युत की सुचालक होती हैं।

(c) इनका गलनांक और क्वथनांक उच्च होता है।

(d) वे विद्युत-ऋणात्मक होती हैं।

6. धातु, अपनी वास्तविक स्थिति में विद्यमान होती है?

RRB Group-D 04.12.2018 (Shift-II)

- (a) अन्य धातु के साथ मिश्रण के रूप में
- (b) मुक्त रूप में
- (c) गैर-धातु के साथ मिश्रण के रूप में
- (d) कॉम्पाउंड के साथ मिश्रण के रूप में

7. निम्न में से क्या अधातुओं का भौतिक गुण नहीं है?

RRB Group-D 06.12.2018 (Shift-III)

- (a) केवल ठोस अवस्था में होते हैं।
- (b) आधातवर्द्धनीय न होना और तन्यता
- (c) ऊषा और विद्युत के कुचालक
- (d) निम्न गलनांक और क्वथनांक

8. निम्नलिखित में से क्या ठोस, द्रव तीव्र गैस तीव्र रूपों में पाया जाता है?

RRB Group-D 17.09.2018 (Shift-III)

- (a) धातु
- (b) निक्रिय तत्त्व
- (c) अधातु
- (d) उपधातु

9. धातुओं के संबंध में निम्न में से कौन सा कलन गलत है?

RRB Group-D 26.11.2018 (Shift-III)

- (a) सभी धातुएँ कम चमकती हैं और उन्हें पॉलिश किया जा सकता है।
- (b) सभी धातु पारे को छोड़कर तरल में हैं और मुलायम हैं

- (c) सभी धातुओं के गलनांक और क्वथनांक उच्च हैं
- (d) सभी धातु आधातवर्द्धनीय और नमनीय हैं

10. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु सबसे अधिक नव्य/लव्हीली है?

RRB ALP & Tco. (13.03.18 Shift-II)

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

11. सबसे नमनीय/तन्यशील धातु है।

RRB ALP & Tco. (31.03.18 Shift-II)

- (a) Ph
- (b) Au
- (c) Ag
- (d) C

12. 'मेलेबल' (Malleable) के तूण को चलाता है।

RRB NTPC Stage 1st 22.04.2016 (Shift-II)

- (a) गैर धातु
- (b) धातु
- (c) गैस
- (d) गैर धातु के योगिक

13. अधातुओं के ऑक्साइड प्रकृति में होते हैं।

RRB JE. 27.05.2019 (Shift-III)

54 रसायन विज्ञान

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

- (a) उभयधर्मी
 (b) अम्लीय
 (c) क्षारीय
 (d) अम्लीय और क्षारीय दोनों
14. लोहे को कठोर और मजबूत बनाने के लिए निम्न में से क्या मिलाया जाता है?

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

- (a) जस्ता (b) ताँबा
 (c) कार्बन (d) सोडियम
15. धातुओं का वह गुण जिसके कारण उन्हें चपटा किया जा सकता है, उसे आघातवर्द्धनीयता कहा जाता है, इनमें से कौन सा आघातवर्द्धनीयता का उदाहरण नहीं है?

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

- (a) लीथियम फॉयल (b) इंडियम पन्नी
 (c) स्वर्णपत्र (d) चौंदी फॉयल (b)

- 16.** धातुओं के ऑक्साइड आमतौर पर होते हैं।

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

- (a) बेसिक
 (b) कम प्रलिक्रियाशील उभयधर्मी ऑक्साइड
 (c) उदासीन
 (d) अम्लीय

- 17.** एक धातु के उस गुण को क्या कहा जाता है, जिससे उसकी सतह चमकदार होती है?

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

- (a) आघातवर्द्धनीयता
 (b) कठोरता
 (c) तन्त्रता
 (d) धात्विक चमक

- 18.** सूर पैनल में निम्न में से कौन सी धातु प्रयुक्त होती है?

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

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

- 19.** धातु आघातवर्द्धनीय और कोमल होती है क्योंकि:

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

- (a) परमाणु घनिष्ठ समूह बनाते हैं।
 (b) धातु चमक सकती है।
 (c) धातु के परमाणुओं की परतें एक-दूसरे पर फिसल सकती हैं।

- (d) धातु धनि उत्पन्न करते हैं। (c)

- 20.** अधातु कक्षीय ताप पर तरल होती है।

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

- (a) पारा (b) ब्रोमीन
 (c) क्लिश्यम (d) सल्फर (b)

प्रश्नों को अलग करने की प्रमुख विधियाँ

- 1.** विलवणीकरण / डिसालिनेशन (desalination) क्या है?

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

Stage 1st

- (a) यह पर्यावरण की सफाई प्रक्रिया है।

- (b) यह ऐसी प्रक्रिया है जिसमें नमकीन पानी से खनिज पदार्थ अलग करती है।
 (c) यह कैफीन (caffeine) हटाने की प्रक्रिया है।

- (d) यह सड़न, क्षय की प्रक्रिया है। (b)

- 2.** निम्न में से कौन सी विधि जल को पंकिल से अलग करेगी?

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

- (a) पृथक्कारी कीप (फ्लेल)
 (b) आसवन
 (c) क्रिस्टलीकरण
 (d) निस्यंदन

- 3.** निम्नलिखित में से कौन सा उर्ध्वपातन कर सकता है?

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

- (a) अमोनियम क्लोरेट
 (b) अमोनियम सल्फेट
 (c) अमोनियम क्लोराइड
 (d) अमोनियम सल्फाइड

- 4.** पानी से हाइड्रोजन को अलग करने की प्रक्रिया को क्या कहा जाता है?

RRB NTPC 30-03-2016 (Shift-II)

Stage 1st

- (a) विद्युत अपघटन (b) ओस्मोसिस
 (c) ओजोनीकरण (d) ऑक्सीकरण (a)

- 5.** जल शोधन में कौन सी प्रक्रिया का प्रयोग किया जाता है?

RRB NTPC Stage 1st 28.04.2016 (Shift-III)

- (a) परासरण (b) विपरीत परासरण
 (c) साइटोलिसिस (d) टर्गर दाब (b)

- 6.** निम्नलिखित में से कौन-सा उर्ध्वपातन नहीं है?

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

- (a) बर्फ
 (b) अमोनियम क्लोराइड
 (c) नेपथेलीन
 (d) कॉपर

- 7.** इनमें से किसे जल को शुद्ध बनाने हेतु प्रयोग में लाया जाता है?

RRB NTPC 18-01-2017 (Shift-III)

Stage 2nd

- (a) स्फीति दाब
 (b) परासरण
 (c) रिवर्स परासरण
 (d) साइटोलिसिस (c)

- 8.** सोडियम क्लोराइड से अमोनियम क्लोराइड को अलग करने के लिए आप निम्नलिखित में से किस प्रक्रिया का उपयोग करेंगे?

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

- (a) आसवन या डीस्टीलेशन
 (b) उर्ध्वपातन या सब्लीमेशन

- (c) क्रिस्टलीकरण या क्रिस्टलाइजेशन
 (d) निस्यंदन या फिल्टरेशन (b)

- 9.** निम्नलिखित में से कौन सा एक उर्ध्वपातक पदार्थ नहीं है?

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

- (a) सोडियम सल्फेट
 (b) कपूर
 (c) अमोनियम क्लोराइड

- (d) नेपथेलीन (a)

- 10.** मोह मापनी का उपयोग किसको मापने के लिए किया जाता है?

- R.R.B. चैन्स, बंगलौर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002

- (a) कठोरता
 (b) अम्लता
 (c) क्षारकता
 (d) इनमें से कोई नहीं (a)

- 11.** निम्नलिखित में से कौन सा मिश्रण अलग-अलग कीपों/फनल द्वारा अलग किया जा सकता है?

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

- (a) एल्कोहल और पानी
 (b) नमक और पानी
 (c) तेल और पानी
 (d) एल्कोहल में आयोडीन (c)

- 12.** निम्नलिखित में से किसका उर्ध्वपातन किया जा सकता है?

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

- (a) अमोनियम क्लोराइड
 (b) अमोनियम क्लोरेट
 (c) अमोनियम फॉस्फेट
 (d) अमोनियम सल्फेट (a)

- 13.** पानी और चॉक (खड़िया) के मिश्रण को पृथक किया जा सकता है:

- R.R.B. इलाहाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2007

- (a) अवसादन द्वारा (b) वाष्पन द्वारा
 (c) आसवन द्वारा (d) निस्यंदन द्वारा (a)

- 14.** समुद्र में पानी के अलवणीकरण (desalination) के लिए इस्तेमाल किये जाने वाली तकनीकों में से एक है-

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

- (a) निस्यंदन (b) आसवन
 (c) वाष्पीकरण (d) सोधन (b)

- Stage 1st

पदार्थ का अवस्था परिवर्तन

- एक सतह की घटना है। RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-I)
 - स्वेद
 - विषय
 - भाप
 - उत्सादन
- द्रव के ठोस में परिवर्तन की प्रक्रिया को क्या कहा जाता है? RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-III)
 - विखंडन
 - उत्सादन
 - हिमीकरण
 - संलयन
- तरल अवस्था से गैसीय अवस्था में रूपांतरण को क्या कहा जाता है? RRB NTPC 05-04-2016 (Shift-I)

Stage 1st

- ऑक्सीकरण
- उर्ध्वपातन
- वाष्पीकरण
- संघनन

- निम्नलिखित में से कौनसा कारक वाष्पीकरण को दर को कम करता है? RRB Group D 25-09-2018 (Shift-III)

(a) तापमान में वृद्धि

(b) नमी

(c) सतह क्षेत्र में वृद्धि

(d) हवा की गति में वृद्धि

- मध्यवर्ती तरल अवस्था से गुजरे बिना एक पदार्थ का ठोस अवस्था से गैस अवस्था में परिवर्तन होता है। RRB NTPC 11-04-2016 (Shift-I)

Stage 1st

- उर्ध्वपातन
- वाष्पीकरण
- संघनन
- परिसमापन

विलयन

- एक विलयन में 320 ग्राम जल में 31 ग्राम नमक है। द्रव्यमान प्रतिशत संबंध के अनुसार द्रव्यमान के संदर्भ में विलयन की सांदर्ता ज्ञात कीजिए? RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-II)

(a) 8.83% (b) 8.84%

(c) 13.05% (d) 12.57% (a)

- एक द्रव्य जिसमें 49 ग्राम साधारण नमक को 320 ग्राम पानी में घोल गया है। द्रव्य के द्रव्यमान प्रतिशत द्वारा द्रव्यमान के संदर्भ में संयोजकता की गणना करें। RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-II)

(a) 11.36% (b) 14.28%

(c) 13.05% (d) 13.28% (d)

- एक विलयन में पानी की 320 ग्राम मात्रा में सामान्य नमक की मात्रा 41 ग्राम है। विलयन के द्रव्यमान प्रतिशत के द्वारा द्रव्यमान के संदर्भ में इसकी सांदर्ता की गणना कीजिए। RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-I)

(a) 12.36% (b) 11.35g

(c) 10.36% (d) 11.36% (d)

- दो या दो से अधिक पदार्थों के एक सजातीय मिश्रण को का जाता है। RRB JE 22-05-2019 (Shift-IV)

(a) कोलाइड (b) विखंडन

(c) निलंबन (d) विलयन (d)

- एक विलयन में पानी की 320 ग्राम मात्रा में सामान्य नमक की मात्रा 32 ग्राम है। द्रव्यमान प्रतिशत द्वारा द्रव्यमान के संदर्भ में विलयन की सांदर्ता की गणना कीजिए। RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-III)

(a) 13.05% (b) 8.84%

(c) 7.09% (d) 9.09% (d)

- एक विलयन में पानी की 320 ग्राम मात्रा में 47 ग्राम लवण की मात्रा है। द्रव्यमान प्रतिशत द्वारा विलयन की सांदर्ता की गणना कीजिए। RRB Group-D 24-10-2018 (Shift-III)

(a) 11.61% (b) 12.8%

(c) 12.61% (d) 12.57% (d)

- एक विलयन में पानी की 320 ग्राम मात्रा में 35 ग्राम लवण है। द्रव्यमान प्रतिशत के अनुसार द्रव्यमान के संदर्भ में विलयन की सांदर्ता कितनी होगी? RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-II)

(a) 9.09% (b) 13.05%

(c) 10.11% (d) 10.12% (c)

- सोडा-वाटर है: R.R.B. पट्टना (A.S.M./GG) परीक्षा, 2007

(a) गैस-द्रव विलयन

(b) ठोस-द्रव विलयन

(c) द्रव-द्रव विलयन

(d) इनमें से कोई नहीं (a)

- 150 ग्राम पानी में 50 ग्राम चीनी घोल कर बनाए विलयन में मास प्रतिशत के जरिए मास का सांदर्ण होगा। RRB Group-D 11-12-2018 (Shift-II)

(a) 50% (b) 48.2%

(c) 25% (d) 3% (c)

अपरूपता

- फूलरीन में कार्बन परमाणु होते हैं। RRB JE 01-05-2019 (Shift-I)

(a) 48 (b) 60 (c) 4 (d) 32(b)

- दो या दो से अधिक रूपों में किसी तत्त्व का होना जिसमें भौतिक गुण बिन्न लेकिन रासायनिक गुण समान होते हैं कहलाता है। RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-I)

(a) शृंखलन (b) अल्काइन

(c) अपरूपता (d) अल्फेन (c)

amu मात्रक (amu Unit)

- कठोर जल के संबंध में कौन गलत है ? RRB अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004

(a) जाग नहीं बनता

(b) साबुन अधिक घिसता है

(c) मैग्नीशियम बाइकार्बोनेट की उपस्थिति

(d) आयरन पायराइट्स की उपस्थिति (d)

- सौडियम को जल में डालने पर कौन-सी गैस निकलती है ? RRB अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004

(a) ऑक्सीजन (b) हाइड्रोजन

(c) नाइट्रोजन (d) इनमें से कोई नहीं (b)

- ओजैन का आधिक द्रव्यमान कितना है ? RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-I)

(a) 32u (b) 48u

(c) 8u (d) 16u (b)

- CO का सापेक्ष द्रव्यमान है— RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-II)

(a) 28 (b) 44 (c) 12 (d) 16 (b)

- आर्द्ध सार्वजनिक सबसे हल्का विद्युत : R.R.B. इलाहाबाद परीक्षा, 2008

(a) लीथियम (b) प्लेटिनम

(c) मैग्नीशियम (d) एल्यूमीनियम (a)

- जल का विशुद्ध रूप है : R.R.B. फुर्नें (T.A./C.A.) परीक्षा, 2006

(a) वर्षा जल (b) भारी जल

(c) नल का पानी (d) आसवित जल (a)

- निम्न पदार्थों में से कौन केवल एक ही तत्व से बना है ? R.R.B. कोलकाता (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008

(a) हीरा (b) बालू

(c) कांच (d) पानी (a)

- CaO का सूत्र ईकाई द्रव्यमान है— RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-I) RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-I)

(a) 39 (b) 46 (c) 60 (d) 56 (d)

- कार्बन डाइऑक्साइड का सापेक्ष आणविक द्रव्यमान है। RRB Group-D 24-10-2018 (Shift-III) RRB Group-D 06-12-2018 (Shift-II)

(a) 44u (b) 32u

(c) 34u (d) 40u (a)

- जल सौडियम फ्लोरीन से अभिक्रिया करता है, तो :

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

(a) इस तरह बना हुआ यौगिक गतित

अवस्था में विद्युत का सुधारक होता है

(b) प्रत्येक फ्लोरीन अणु एक इलेक्ट्रॉन खो देता है

- (c) प्रत्येक सोडियम अणु एक इलेक्ट्रॉन प्राप्त करता है।
 (d) एक सहसंयोजक (कोवैलेन्ट) बंध बनता है। (a)
11. सल्फर डाइऑक्साइड (SO_2) का आणविक द्रव्यमान है? RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-II)
 (a) 6.4u (b) 6.5u
 (c) 64u (d) 65u (e)
12. CaCl_2 का सूत्र ईकाई द्रव्यमान है। RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-II)
 (a) 105u (b) 111u
 (c) 100u (d) 121u (b)
13. निम्नलिखित में से कौन-सा तब्दण पानी में मूलनशील नहीं है? R.R.B. इलाहाबाद (C.C.) परीक्षा, 2008
 (a) K_2CO_3 (b) BaCO_3
 (c) CaCl_2 (d) Na_2SO_4 (b)
14. एक परमाणु द्रव्यमान की ईकाई (amu) किसके बराबर होती है? RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-III)
 (a) 1.6×10^{-27} kg (b) 16×10^{-27} kg
 (c) 1.6×10^{27} kg (d) 0.16×10^{-27} kg (a)
15. वह जल जो साबुन के साथ रगड़ने पर सीमता से एवं अधिक छाग देता है, कहलाता है: R.R.B. अहमदाबाद (C.C.) परीक्षा, 2007
 (a) कठोर जल (b) मृदु जल
 (c) भारी जल (d) समुद्री जल (b)
16. किस अन्त का उपयोग सील संचाक देटी में किया जाता है? R.R.B. गोरखपुर (E.R.C./C.A./T.A./A.S.M.) परीक्षा, 2004
 (a) सल्फ्यूरिक अम्ल
 (b) हाइड्रोक्लोरिक
 (c) नाइट्रिक अम्ल
 (d) एसीटिक अम्ल (a)
17. NaCl के ईकाई द्रव्यमान का सूत्र है। RRB Group-D 10-12-2018 (Shift-III)
 (a) 585u (b) 5.85u
 (c) 0.585u (d) 58.5u (b)
18. H_2SO_4 का आणविक द्रव्यमान है। RRB Group-D 04-10-2018 (Shift-II)
 (a) 99u (b) 96u
 (c) 90u (d) 98u (d)
19. आवर्त सारणी में निम्न में से किसकी शून्य इलेक्ट्रॉन बंदुता (एफिनिटी) है? R.R.B. इलाहाबाद (आसि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008
 (a) रेडियम (b) ऑक्सीजन
 (c) नाइट्रोजन (d) रेडॉन (d)
20. कठोर जल साबुन के साथ परीक्षित ज्ञाग उत्पन्न नहीं करता, क्योंकि:
 R.R.B. झुग्नेश्वर (A.S.M.) परीक्षा, 2002
 R.R.B. मुंबई (T.A./C.A.) परीक्षा, 2006
 (a) इनमें कैल्शियम और मैग्नीशियम के विलेय लवण होते हैं।
 (b) इनमें लोहा होता है।
 (c) इनमें निलम्बित अशुद्धियाँ होती हैं।
 (d) इनमें सोडियम क्लोरोइड होता है।
 (e) उपर्युक्त में से कोई नहीं (a)
21. जल की कठोरता किसके कारण होती है? R.R.B. नोंदूर्वाट (T.C./C.G.) परीक्षा, 2007
 (a) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (b) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
 (c) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ (d) NaOH (b)
22. कैल्शियम कार्बाइड पर जल डालने से बनता है: R.R.B. चांची (A.S.M./G.G.) परीक्षा, 2005
 (a) एथीलीन (b) मीथेन
 (c) ऐसीटिलीन (d) एथेन (e)
23. भारत में नगरपालिका जल का उपचार साधारणतया किससे किया जाता है? R.R.B. चैन्नई, वर्गलीर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002
 (a) सोडियम क्लोरोइड
 (b) सोडियम कार्बोनेट
 (c) पोटेशियम परमैग्नेट
 (d) क्लोरोन (d)
24. जल की कठोरता किसकी उपस्थिति से होती है? R.R.B. अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004
 (a) मैग्नीशियम बाइकार्बोनेट
 (b) विरंजक चूर्ण
 (c) सोडियम
 (d) इनमें से कोई नहीं (a)
25. तामान्य एल्कोहल की अौक्तोकरण से बनता है: R.R.B. पट्टना (A.S.M./GG) परीक्षा, 2007
 (a) एस्टर (b) कीटोन
 (c) एसिड (d) ईथर (c)
26. जब किसी जल की कठोरता उचालने से दूर हो जाए, तो कठोरता की प्रकृति कहलाती है: R.R.B. अहमदाबाद (C.C.) परीक्षा, 2007
 (a) स्थायी (b) अस्थायी
 (c) धात्विक (d) अधात्विक (b)
27. खारे पानी में निम्नलिखित में से क्या उपस्थित नहीं है? R.R.B. इलाहाबाद (J.C.) परीक्षा, 2009
 (a) कैल्शियम (b) एल्युमीनियम
 (c) सोडियम (d) क्लोरीन (b)
28. एक जल से कौन-सा यौगिक पक्ष परीक्षाइड नहीं है? R.R.B. इलाहाबाद (T.C./Tr. Clerk.) परीक्षा, 2013
 (a) Na_2O_2 (b) H_2O_2
 (c) BaO_2 (d) PbO_2 (d)
29. पानी की अस्थायी कठोरता को किसका प्रभाग करके दूर किया जा सकता है? R.R.B. दलालीगंग (मुम्बई) परीक्षा, 2003
 (a) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (b) CaCO_3
 (c) HCl (d) CaCl_{26} (a)
30. एक जल नमूना 'भारी जल' (Heavy water) कहा जाता है, क्योंकि वह: R.R.B. कोलकाता (G.G.) परीक्षा, 2005
 (a) अम्लों के प्रति प्रतिक्रियाशील है।
 (b) पेय जल से भारी है।
 (c) साबुन के साथ लगकर फेन नहीं उठाता है।
 (d) इनमें से कोई नहीं (b)
31. सूर्य में कौन-सा तत्व सर्वाधिक मात्रा में होता है? R.R.B. इलाहाबाद (J.C.) परीक्षा, 2009
 (a) हीलियम (b) हाइड्रोजन
 (c) लोहा (d) सिलिकॉन (b)
32. निम्नलिखित में से कौन-सा एक तत्व नहीं है? R.R.B. अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004
 (a) ऑक्सीजन (b) क्लोरीन
 (c) सिलिकॉन (d) संगमरमर (d)
33. निम्नलिखित में से कौन घड़े शहरों की वायु को प्रदूषित करता है? R.R.B. इलाहाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2009
 (a) कॉपर (b) लेड
 (c) सोडियम (d) कॉपर ऑक्साइड (b)
34. जल की संवृद्धि में कौन-सा रसायन बहुत होता है? D.M.R.C. (J.S.C.) परीक्षा, 2003
 (a) पोटेशियम सल्फेट
 (b) पोटेशियम परमैग्नेट
 (c) सल्फ्यूरिक अम्ल
 (d) नाइट्रिक अम्ल (b)
35. किस तत्व का परमाणु सबसे छोटा होता है? R.R.B. कंगलीर (A.S.M.) परीक्षा, 2010
 (a) हाइड्रोजन (b) हीलियम
 (c) ऑक्सीजन (d) बोरॉन (b)
36. नीबू रस का pH होगा लगभग: R.R.B. अहमदाबाद (T.A.) परीक्षा, 2005
 (a) 9.0 (b) 0
 (c) 2.4 (d) 7.0 (c)

37. समृद्धी जल में किस तत्व की प्रवृत्ति है?
 R.R.B. मुंबई (A.S.M.) परीक्षा, 2006
 R.R.B. कोलकाता (असि. लोको पाय.)
 परीक्षा, 2008
 (a) सोडियम (b) क्लोरीन
 (c) आयोडीन (d) पोटेशियम (b)
38. मैनेटाइट का रासायनिक सूत्र है :
 R.R.B. गोरखपुर (T.C./C.C.) परीक्षा, 2008
 (a) Fe_2O_3 (b) Fe_3O_4
 (c) FeS_2 (d) MnO_3 (b)
39. भारी जल का आण्विक सूत्र है :
 R.R.B. इलाहाबाद (E.C.R.C./GG)
 परीक्षा, 2005
 R.R.B. रांची (Asst. Driv.)
 परीक्षा, 2003
 (a) D_2O (b) DO
 (c) DO_2 (d) H_2O (a)
40. वायु प्रदूषण का सबसे मुख्य कारक है :
 R.R.B. गोरखपुर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2006
 (a) (CO_2) (b) CO
 (c) Zn (d) Au (b)
41. निम्नलिखित में से किसे 'जुड़वा खनिज' कहा जाता है ?
 R.R.B. जम्मू-श्रीनगर (Stenographer)
 परीक्षा, 2012
 (a) तांबा, टिन (b) लोहा, कोयला
 (c) सीसा, जस्ता (d) सोना, चांदी (c)
42. निम्नलिखित में से कौन-सा सामाजिक औंक्साइड है ?
 R.R.B. कोलकाता (Asst. Driv.)
 परीक्षा, 2002
 (a) N_2O_5 (b) Na_2O
 (c) CO_2 (d) SO_3 (b)
43. ब्राउन-रिंग परीक्षण का प्रयोग होता है:
 R.R.B. इलाहाबाद (J.C.) परीक्षा, 2009
 (a) नाइट्रेट्स के विश्लेषण के लिए
 (b) घोल में किसी तत्व की पहचान के लिए
 (c) ऑर्गेनिक यौगिक में नाइट्रोजन को
 मापने के लिए
 (d) इनमें से कोई नहीं (a)
44. निम्नलिखित कौन-सी प्रक्रिया हाइड्रोजन गैस उत्पन्न करती है?
 R.R.B. गोरखपुर (T.C./C.C.) परीक्षा, 2008
 R.R.B. मुजफ्फरपुर (A.S.M.)
 परीक्षा, 2008
 (a) जल का विद्युत अपघटन
 (b) लाल तप्त लोहे पर से भाप गुजारना
 (c) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल से जस्ते की
 प्रतिक्रिया
 (d) ये सभी

45. जल एवं एल्कोहल है :
 R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको पाय.)
 परीक्षा, 2008
 (a) पूर्णतः मिश्रणीय (b) अंशतः मिश्रणीय
 (c) अमिश्रणीय (d) कोई नहीं (a)
46. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व तनु अम्ल में से हाइड्रोजन को विस्थापित करता है ?
 R.R.B. कोलकाता (Asst. Driv.)
 परीक्षा, 2002
 (a) एल्युमीनियम (b) तांबा
 (c) सोना (d) चांदी
 (e) लोहा (e)
47. प्लास्टिक बोतल या बाल्टी बनी होती है :
 R.R.B. कोलकाता (असि. लोको पाय.)
 परीक्षा, 2008
 (a) पॉली एथिलेन ट्रेफेटलेट की
 (b) पॉली विनाइल क्लोराइड की
 (c) उपर्युक्त दोनों की
 (d) फैनोलिक अम्ल की (c)
48. $25^\circ C$ पर उदासीन विलयन का pH है
 R.R.B. गोरखपुर (Asst. Driv.) परीक्षा,
 2006
 (a) 0 (b) 1.0 (c) 7.0 (d) 14 (e)
49. सबसे अधिक संख्या में यौगिक निम्न तत्व के हैं :
 R.R.B. जम्मू-श्रीनगर (Stenographer)
 परीक्षा, 2012
 (a) नाइट्रोजन (b) हाइड्रोजन
 (c) कार्बन (d) सल्फर (c)
50. सोडा वाटर क्या है ?
 R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको पाय.)
 परीक्षा, 2008
 (a) एक निलम्बन (b) एक परिषेपण
 (c) एक कोलॉइड (d) एक विलयन (c)
51. $CaCO_3$ में कार्बन का प्रतिशत है :
 R.R.B. इलाहाबाद (सुपरवाइजर)
 परीक्षा, 2003
 (a) 6 (b) 16 (c) 8 (d) 12 (d)
52. निम्नलिखित में से कौन-सा एक सबसे भारी तत्व निकेल समूह का है ? R.R.B. भोपाल (T.C.) परीक्षा, 2009
 (a) प्लैटिनम (b) रेडियम
 (c) पैलेडियम (d) लोहा (a)
53. कॉपर सल्फेट को किस धातु के डिल्बे में रखा जा सकता है ?
 R.R.B. गोरखपुर (Asst. Driv.) परीक्षा,
 2002
 (a) Ag (b) Al
 (c) Fe (d) Zn (a)
54. तेलों एवं वसाओं का क्षारीय जल अपघटन देता है, साबुन एवं:
 R.R.B. गोरखपुर (Asst. Driv.)
 परीक्षा, 2006

- (a) गिलसरॉल (b) एथेनरॉल
 (c) ग्लाइकॉल (d) एथेनॉइक अम्ल (a)
55. निम्नांकित में से कौन-सा तत्व कार्बनिक यौगिक में मौजूद रहता है ?
 R.R.B. चंडीगढ़ (T.C.) परीक्षा, 2004
 R.R.B. मुंबई (E.S.M.) परीक्षा, 2004
 (a) कार्बन (b) नाइट्रोजन
 (c) सल्फर (d) फॉस्फोरस (a)
56. निम्नलिखित का मिलान करें एवं सही विकल्प का चयन कीजिए :
 R.R.B. कोलकाता, भुवनेश्वर (T.C.)
 परीक्षा, 2003
- सूची - I सूची - II
- (A) टोस CO 1. बैकिंग सोडा
 (B) कैल्शियम कार्बोनेट 2. शुष्क बफ
 (C) कार्बोनिक एसिड 3. सगमरमर
 (D) सोडियम बाइकार्बोनेट 4. सोडा याटर
 कूट :
- | | | | |
|-----|-----|-----|-----|
| (A) | (B) | (C) | (D) |
| (a) | 2 | 3 | 1 |
| (b) | 2 | 1 | 3 |
| (c) | 3 | 4 | 2 |
| (d) | 2 | 4 | 1 |
- (a)
57. पॉली विनाइल क्लोराइड (PVC) का उपयोग होता है :
- R.R.B. इलाहाबाद (C.C.) परीक्षा, 2008
 (a) सीट कवर बनाने में
 (b) चादरें बनाने में
 (c) बरसानी बनाने में
 (d) उपरोक्त सभी में (d)
58. किसमें आयनिक और सह-संयोजक वंश दोनों उपस्थित हैं ? R.R.B.
 गोरखपुर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002
 (a) CH_4 (b) KCl
 (c) SO_2 (d) $NaOH$ (d)
59. हॉडियों और दांतों का मुख्य संघटक क्या है ?
 R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको पाय.)
 परीक्षा, 2008
 (a) कैल्शियम बाइकार्बोनेट
 (b) कैल्शियम मैनीशियम
 (c) कैल्शियम नाइट्रोट
 (d) कैल्शियम फॉस्फेट (d)
60. CH_3OH किसका रासायनिक सूत्र है ?
 R.R.B. अहमदाबाद (C.C.) परीक्षा,
 2007
 (a) एल्कोहल
 (b) मैथिल एल्कोहल
 (c) प्रोपिल एल्कोहल
 (d) ब्यूटिल एल्कोहल (b)
61. सोडियम कार्बोनेट के निर्माण के लिए सॉल्वे प्रक्रिया में प्रयोग में लाई जाने वाली कच्ची सामग्री में शामिल होते हैं
 R.R.B. इलाहाबाद (सुपरवाइजर)
 परीक्षा, 2003

- (a) सोडियम क्लोराइड, लाइमस्टोन और कार्बन डाइऑक्साइड
 (b) सोडियम क्लोराइड तथा कार्बन डाइऑक्साइड
 (c) अमोनिया तथा कार्बन डाइऑक्साइड
 (d) सोडियम क्लोराइड, लाइमस्टोन और अमोनिया (c)
- 62. $\text{CHO}-\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_2\text{OH}$ में कुल विलाकर है:**
R.R.B. गोरखपुर (E.S.M.) परीक्षा, 2009
- (a) 4 प्रकाशिक समावयवी
 (b) 2 प्रकाशिक समावयवी
 (c) 3 प्रकाशिक समावयवी
 (d) 6 प्रकाशित समावयवी (a)
- 63. निल्क ऑफ मैग्नीशिया है:**
R.R.B. गुवाहाटी (T.A.) परीक्षा, 2005
- (a) MgO (b) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
 (c) Cu_2O (d) HgBr . (b)
- 64. सोडियम जिंकेट (Sodium Zincate) का सूत्र क्या है?**
R.R.B. इलाहाबाद (T.C./Tr. Clerk) परीक्षा, 2013
- (a) NaZnO_2 (b) Na_2ZnO_2
 (c) NaZn_2O_2 (d) Na_3ZnO_2 (b)
- 65. दूध उदाहरण है:**
R.R.B. मुंबई भोपाल (A.S.M.) परीक्षा, 2002
- (a) निलम्बन का (b) जेल का
 (c) इमल्सन (पायस) (d) फेन का (c)
- 66. निम्न में से किसको सार्वत्रिक विलायक कहते हैं?**
R.R.B. कोलकाता (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008
- (a) एल्कोहल (b) सल्प्यूरिक अम्ल
 (c) बैंजीन (d) पानी (d)
- 67. सीमेंट का कार्य है:**
R.R.B. रांची (A.S.M.) परीक्षा, 2005
- (a) कोहेसन (b) इलास्टिसीटा
 (c) एड्हेसन (d) कठोरता (c)
- 68. जल में सबसे कम घुलनशील गैस है:**
R.R.B. इलाहाबाद (E.C.R.C./G.G.) परीक्षा, 2005
- (a) N_2 (b) NH_3 (c) CO_2 (d) HCl (a)
- 69. निम्नांकित में से कौन-सा कारीय ऑक्साइड है?**
R.R.B. कोलकाता (डी./इले/अ. लोको पायलट) परीक्षा, 2005
- (a) NeO_5 , (b) Na_2O
 (c) CO_2 , (d) SO_3 (b)
- 70. कार्बन मोनोक्साइड की अभिक्रिया 300°C पर H_2 से कराने पर बनती है:**
R.R.B. चंडीगढ़ (T.C.) परीक्षा, 2002
- (a) एथेन (b) मीथेन
 (c) प्रोपेन (d) एथिलेन (b)
- 71. हैलोजनों में सर्वाधिक प्रभावशाली ऑक्सीकरणकर्ता है:**
R.R.B. चेन्नई (T.C./C.C.) परीक्षा, 2002
- (a) क्लोरीन (b) ब्रोमीन
 (c) फ्लोरीन (d) आयोडीन (c)
- 72. प्लास्टर ऑफ पेरिस है:**
R.R.B. इलाहाबाद (सुपरवाइजर) परीक्षा, 2003
- (a) $\text{CaSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ (b) $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
 (c) $\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ (d) $\text{CaSO}_4 \cdot \text{MgO}$ (c)
- 73. एल्युमीनियम सल्फेट का प्रयोग किया जाता है:**
R.R.B. अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004
- (a) कपड़ों की छपाई में
 (b) आग बुझाने में
 (c) दोनों में
 (d) इनमें से कोई नहीं (c)
- 74. कॉर्सिट कोडा का रासायनिक नाम क्या है?**
R.R.B. महेन्द्रगढ़, पटना (A.S.M.) परीक्षा, 2004
- (a) सोडियम बाइकार्बोनेट
 (b) एल्युमीनियम सल्फेट
 (c) पोटैशियम हाइड्रॉक्साइड
 (d) सोडियम हाइड्रॉक्साइड (d)
- 75. पोर्टलैंड सीमेंट के विनिर्माण के लिए उपयोग में ली गई कच्ची सामग्री है:**
R.R.B. गोल्डबुर्झ (Asst. Driv.) परीक्षा, 2006
- (a) चूना पत्थर एवं मिट्टी
 (b) एल्युमिना, मिट्टी एवं जिप्सम
 (c) जिप्सम एवं चूना पत्थर
 (d) जिप्सम एवं मिट्टी (b)
- 76. एक तत्व $\text{XCl}_2\text{X}_2\text{O}_5$ और Ca_3X_2 सूत्र वाले यौगिक बनाता है, लेकिन XCl_2 नहीं बनता है। निम्नलिखित से कौन-सा तत्व X हो सकता है?**
R.R.B. चंडीगढ़ (T.C.) परीक्षा, 2002
- (a) जमू (b) Al (c) N (d) P (c)
- 77. नींव में कौन-सा अम्ल होता है?**
R.R.B. मालदा (T.A./C.A.) परीक्षा, 2007
- (a) टारटेरिक (b) चूटैरिक
 (c) साइट्रिक (d) फॉर्मिक (c)
- 78. कॉर्सिट कोडा का रासायनिक सूत्र है**
R.R.B. मुंबई, भोपाल (G.G.) परीक्षा, 2003
- (a) NaOH (b) NaCl
 (c) NaCO_3 (d) Na_2CO_3 (a)
- 79. किसी घोल की अम्लता या क्षारता को ज्ञात करने के लिए pH एक पैमाना है। इसे कैसे परिभ्रष्ट करते हैं?**
R.R.B. मुकनेश्वर (केंसिंग इंस्पे.) परीक्षा, 2005
- (a) नीलस बोर ने
 (b) अब्दुल सालम ने
 (c) जॉन डॉलटन ने
 (d) आर.पी. फेनमेन ने
 (e) पी.ए.एम. डिरॉक (e)
- 80. 'प्लास्टर ऑफ पेरिस' के जमने में सम्मिलित होता है:**
R.R.B. चेन्नई (T.C./C.C.) परीक्षा, 2001, 2002
- (a) निर्जलीकरण (b) अन्य हाईड्रेट्स बनाने के लिए जलयोजन
 (c) ऑक्सीकरण (d) अपचयन b)
- 81. प्रतिकण (Anti-particle) की उपस्थिति को सैद्धांतिक रूप से प्रतिपादित किया ?**
R.R.B. मुकनेश्वर (केंसिंग इंस्पे.) परीक्षा, 2005
- (a) नीलस बोर ने
 (b) अब्दुल सालम ने
 (c) जॉन डॉलटन ने
 (d) आर.पी. फेनमेन ने
 (e) पी.ए.एम. डिरॉक (a)
- 82. 'नीला थोथा' क्या है ?**
R.R.B. चंडीगढ़ (T.A./C.A./S.C.) मुख्य परीक्षा, 2012
- (a) कॉपर सल्फेट (b) कैल्शियम
 (c) आयरन (d) सोडियम सल्फेट (a)
- 83. माचिस उद्योग में प्रयोग किए जाने वाला रसायन है :**
R.R.B. चेन्नई (A.S.M.) परीक्षा, 2001
- (a) पोटेशियम क्लोरोरेट
 (b) पोटेशियम हाइपोक्लोरोरेट
 (c) पोटेशियम फॉस्फेट
 (d) पोटेशियम सल्फाइड (a)
- 84. भारत की जल-शक्ति क्षमता काफी अधिक है, परंतु इसका विकास इसके पूर्ण परिमाण में नहीं किया गया है। इसकी मुख्य बाधा यह है कि :**
R.R.B. अहमदाबाद (Stenographer) परीक्षा, 2006
- (a) कोयला प्रचुर मात्रा में उपलब्ध है, अतः जल-शक्ति विकास की आवश्यकता नहीं है।
 (b) वर्षा ऋतुकालिक होती है और जल भंडारण के लिए महंगे जलाशय की आवश्यकता होती है।
 (c) विद्युत उपकरणों को बनाने के लिए आवश्यक कच्चा माल, भारत में उपलब्ध नहीं है।
 (d) तकनीकी दक्षता की कमी है, जिसके कारण जल-शक्ति विकास में अवशेष उत्पन्न होता है। (*)

85. बेकिंग सोडा का रासायनिक नाम है:
R.R.B. रांची (A.S.M./G.G.) परीक्षा, 2004

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

86. एक व्यक्ति के पकाता है। केक छोटे आकार का व सख्त बनता है। यह कौन-सा संघटक डालना, भूल गया है, जिसके कारण केक फूलता व हल्का बनता है?

R.R.B. (स्टेशन प्रबंधक) परीक्षा, 2005
(a) खाना बनाने का तेल
(b) बेकिंग पाउडर
(c) ब्लीचिंग पाउडर
(d) चीनी

87. समुद्र के जल में क्या पाया जाता है?

R.R.B. रांची (A.S.M.) परीक्षा, 2007
(a) लोहा (b) जस्ता
(c) टिन (d) आयोडीन

88. जिप्सम (Gypsum) का रासायनिक नाम क्या है?

R.R.B. महेन्द्रधाट (A.S.M.) परीक्षा, 2001
(a) लैड सल्फाइड
(b) आयरन सल्फाइड
(c) कैल्शियम सल्फेट
(d) कैल्शियम कार्बोनेट

89. सूखी बर्फ है :

R.R.B. चंडीगढ़ (T.A./C.A./S.C.) परीक्षा, 2012
(a) बर्फ धूल (b) द्रवित नाइट्रोजन
(c) द्रवित H_2 (d) ठोस CO_2

90. श्वेत फॉस्फोरस रखा जाता है :

R.R.B. कोलकाता (T.A.) परीक्षा, 2008
(a) पानी (b) अमोनिया
(c) एल्कोहल (d) केरोसीन

91. 'एल्का रेजिया' किसका मिश्रण है ?

R.R.B. भुवनेश्वर (केसिंग इंस्पे.) परीक्षा, 2005

- (a) HCl और H_2SO_4
- (b) H_2SO_4 और HNO_3
- (c) HCl, HNO_3 और H_2SO_4
- (d) HCl और H_2SO_3
- (e) कोई नहीं

92. निम्न में से साधारण नमक है :

R.R.B. चंडीगढ़ (Stenographer) परीक्षा, 2008

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

93. ब्लीचिंग पाउडर का रासायनिक नाम क्या है?

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

- (a) कैल्शियम हाइपोक्लोराइड
- (b) सोडियम कार्बोनेट
- (c) सोडियम हाइड्रॉक्साइड
- (d) कैल्शियम कार्बोनेट

94. विरंजक चूर्ण का सूत्र क्या है ?

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

- (a) $CaOCl_2$
- (b) $CaOH$
- (c) $Ca(OCl)_2 Cl$
- (d) $CaCl_2$

95. यूरिया है :

R.R.B. कोलकाता (T.A.) परीक्षा, 2008

- (a) सोडियम उर्वरक
- (b) फॉस्फोरस उर्वरक
- (c) पोटेशियम उर्वरक
- (d) नाइट्रोजन उर्वरक

96. निम्नलिखित में से कौन बेकिंग सोडा है?

R.R.B. पटना (T.C./C.C./J.C.)

'मुख्य' परीक्षा, 2012

- (a) Na_2Cl_2
- (b) $NaHCO_3$
- (c) K_2CO_3
- (d) $NaOH$

97. किस कारण से ब्रेड बनाते समय लोई (डफ) फूल जाती है? R.R.B.

मुंबई (T.A./C.A.) भर्ती परीक्षा, 2006

- (a) ब्रेड सेंकने की प्रक्रिया में ऊषा की क्रिया के कारण
- (b) लोई (डफ) के जल के कोशिका क्रिया के कारण
- (c) लोई को गूंथने में उपयोग किए गए जल के वाष्पीकरण के कारण
- (d) किण्वन प्रक्रिया के दौरान बने हुए कार्बन डाइऑक्साइड के मुक्त होने की क्रिया के कारण

98. सल्प्यूरिक अम्ल का ऐनहाइड्राइड है:

R.R.B. रांची (E.C.R.C.) परीक्षा, 2007

R.R.B. गोरखपुर (T.C./C.C.)

परीक्षा, 2008

- (a) SO
- (b) SO_3
- (c) SO_2
- (d) H_2S

99. मैग्नीशियम बाइकार्बोनेट का सूत्र क्या है ?

R.R.B. भुवनेश्वर (केसिंग इंस्पे.)

परीक्षा, 2005

- (a) $MgHCO_3$
- (b) $MgCO_3$
- (c) $Mn(HCO_3)_2$
- (d) $Mg(HCO_3)_2$
- (e) $Mn(HCO_3)_2$

100. निम्न में से कौन पदार्थ शुद्ध कार्बन से बना है ?

R.R.B. चंडीगढ़ (Stenographer)

परीक्षा, 2008

R.R.B. इलाहाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2010

- (a) चीनी (शुगर)
- (b) एसीटिक एसिड
- (c) ग्रेफाइट
- (d) मीथेन

101. पानी का टैंक साफ करने के लिए सफाई कर्मचारी एक सफेद पदार्थ का उपयोग करता है। पदार्थ में क्लोरीन की

Khan Sir App - twoRoot2

तेज गंध होती है। वह पदार्थ है

D.M.R.C. (स्टेशन प्रबंधक) परीक्षा, 2005

- (a) ब्लीचिंग पाउडर
- (b) बुझा चूना
- (c) बेकिंग पाउडर
- (d) साधारण नमक

102. 'वाशिंग सोडा' है :

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

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

- (a) सोडियम बाइकार्बोनेट
- (b) सोडियम सल्फेट
- (c) सोडियम कार्बोनेट
- (d) विरंजक चूर्ण

103. अम्ल वर्षा किनके पर्यावरण प्रदूषण से बनती है ?

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

- (a) कार्बन डाइऑक्साइड व नाइट्रोजन
- (b) कार्बन मोनोऑक्साइड व कार्बन
- (c) ओजोन व कार्बन डाइऑक्साइड
- (d) नाइट्रोजन ऑक्साइड व सल्फर डाइऑक्साइड

104. दियासलाई के विनिर्माण में प्रयुक्त मूल तत्व होता है :

R.R.B. सिकंदराबाद (T.A.) परीक्षा, 2004

- (a) फॉस्फोरस
- (b) मैग्नीशियम
- (c) सिलिकॉन
- (d) सल्फर

105. निम्नलिखित की सही जोड़ियाँ बनाइए:

(A) जियोलाइट

(B) प्लास्टर ऑफ पेरिस

(C) अल्ट्रामरीन्स

(D) कार्बोरेन्डम

उपयोग

1. कांच काटना 2. धुलाई कार्य

3. पानी का मुक्त करना 4. ढलाई कार्य

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

कूट :

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

(a) 3 2 1 4

(b) 3 4 2 1

(c) 2 1 4 3

(d) 1 4 2 3

106. पानी (H_2O) के सापेक्ष आणविक द्रव्यमान की गणना करें-

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

- (a) 20u
- (b) 18u
- (c) 2.0u
- (d) 1.8u

107. अधिक मात्रा के कैल्शियम फॉस्फेट वाला सीमेंट :

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

(a) जमने के दौरान फट जाता है

(b) धीमी गति से जमता है

(c) अधिक मजबूत होता है

(d) द्रुतगति से जमता है

60 रसायन विज्ञान

SSC की त्रिभेदित परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. निम्नलिखित में से कौनसा कार्बन का अपरूप नहीं है? **SSC CHSL 23 March 2018**
 (a) हीरा (b) ग्रेफाइट
 (c) सी-60 (d) मेथेन (d)
2. निम्न में से किस सोडियम यौगिक का उपयोग कठोर जल को मुद्द करने के लिए किया जाता है?
RRB NTPC (M & I) 15.12.2020 Shift-I
 (a) सोडियम हाइड्रोजनसाइड
 (b) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट
 (c) सोडियम कार्बोनेट
 (d) सोडियम क्लोराइड (c)
3. कौन सी गैस के कारण चूने का पानी सफेद हो जाता है? **SSC CHSL 16 March 2018**
 (a) CO₂ (b) O₂ (c) NO₂ (d) N₂ (a)
4. निम्नलिखित में से कौन एक ठोस सॉल का एक उदाहरण नहीं है? **SSC CGL - 2017**
 (a) मैनीशिया मिल्क
 (b) फोम
 (c) रंगीन (रल) पत्थर
 (d) रबर (e)
5. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन यौगिकों के बारे में सही नहीं है?
SSC CHSL, 14.10.2020, SHIFT- 1st
 (a) यौगिक में पदार्थों की मात्रा का संयोजन अनिश्चित होता है।
 (b) घटकों को केवल रासायनिक या विद्युत रासायनिक अभिक्रियाओं से ही अलग किया जा सकता है।
 (c) तत्व नए यौगिक बनाने के लिए अभिक्रिया करते हैं।
 (d) प्रत्यक्ष नए पदार्थ की रचना हमेशा निर्धारित होती है। (a)
6. गैसों के बारे में निम्नलिखित में से कौन सा कथन सही नहीं है?
Delhi Police Constable (Executive)
02 Dec. 2020-3rd Shift
 (a) गैसों का निश्चित आयतन होता है लेकिन कोई निश्चित आकार नहीं होता है।
 (b) गैसों की निश्चित मात्रा और निश्चित आकार होता है।
 (c) गैसों का निश्चित आकार होता है लेकिन कोई निश्चित आयतन नहीं होता है।
 (d) गैसों का न तो निश्चित आयतन होता है और न ही निश्चित आकार होता है। (d)
7. निम्नलिखित में से कौन-सा ऊर्ध्वपातर नहीं है? **SSC Steno. (C & D)-2017**
 (a) कपूर (b) नेपथलीन
 (c) फिटकरी (d) अमोनियम क्लोराइड (c)
8. निर्वाचन कण किसके बीच एक जैसा आकर रखते हैं? **SSC MTS - 2013**
 (a) 10-2 और 10-4 सेमी।
 (b) 10-5 और 10-7 सेमी।
 (c) 10-8 और 10-10 सेमी।
 (d) 10-1 और 10-2 सेमी।
9. पायस एक कोलॉइड होता है -
S.S.C. सेकरान ऑफ. परीक्षा, 2007
 (a) द्रव में गैस का (b) द्रव में द्रव का
 (c) गैस में द्रव का (d) ठोस में गैस का (b)
10. दूध है -
SSC CHSL - 2011
 (a) पायस (b) निलंबन
 (c) फैन (d) जेल (a)
11. किसी द्रव में एक कोलॉइडी तंत्र एक द्रव में परिस्थित करने पर कहलाता है -
SSC CGL - 2013
 (a) जेल (b) इमल्शन
 (c) विलय (सॉल) (d) अवक्षेप (b)
12. राहसंयोजक यौगिकों के बारे में कौन-सा सही नहीं है?
S.S.C. सी.पी.ओ. परीक्षा, 2012
 (a) यौगिक सामान्यतः द्रव और गैस होते हैं
 (b) क्वांथनांक और गलनांक अल्प होते हैं
 (c) अभिक्रिया मंद है
 (d) अभिक्रिया तेज है (d)
13. गैस तापमापी, द्रव तापमापियों की तुलना में ज्यादा संवेदी होते हैं, क्योंकि गैस -
SSC CHSL - 2013
 (a) का प्रसार-गुणांक अधिक होता है
 (b) हल्की होती है
 (c) की विशिष्ट ऊष्मा कम होती है
 (d) की विशिष्ट ऊष्मा अधिक होती है (e)
14. ठोसों के बारे में निम्नलिखित में से कौन सा कथन गलत है?
Delhi Police Constable (Executive)
09 Dec. 2020-1st Shift
 (a) किसी ठोस का आकार और आकृति निश्चित होते हैं, जो स्वतः परिवर्तित नहीं होते।
 (b) किसी ठोस को गर्म किए जाने पर, उसके कणों की तापीय ऊर्जा कम हो जाती है जिससे यह द्रव में परिवर्तित हो जाता है।
 (c) किसी ठोस के संघटक कणों के बीच लगने वाला अंतराणुक बल बहुत प्रबल होता है जो अणुओं को स्थिर स्थितियों में बनाए रखता है।
 (d) ठोसों में, संघटक कण एक दूसरे के बहुत निकट उपस्थित होते हैं। (b)
15. जियोलाइट क्या है?
SSC CGL 28 August 2016
 (a) हाइड्रेटेड फेरिक ऑक्साइड
 (b) हाइड्रेटेड सोडियम एल्यूमिनियम सिलिकेट
 (c) सोडियम हेक्सामेटा फॉस्फेट
 (d) सोडियम टेट्रावोरेट (b)
16. पानी को कठोर बनाने वाले दो प्रमुख खणिज कौन से हैं?
Delhi Police Constable (Executive)
16 Dec. 2020-3rd Shift
 (a) मैनीशियम और कैल्सियम
 (b) जिप्सम और मैग्नीज
 (c) आयरन और सल्फर
 (d) सोडियम और पोटेशियम (a)
17. निम्नलिखित में से कौन सा एक अपरूप (एलोट्रोप) का उदाहरण नहीं है?
SSC CGL 11 August 2017
 (a) हीरा (b) ग्रेफाइट
 (c) ओजोन (d) स्टील (d)
18. निम्नलिखित में कौन सा एक पायस या इमल्शन का उदाहरण नहीं है?
SSC CGL 11 August 2017
 (a) चॉकलेट-दूध (b) मक्खन
 (c) फेंटी हुई मलाई (d) दही (d)
19. एक घोल किसका कोलाइडी विलयन होता है?
SSC CGL 06 September 2016
 (a) द्रव में द्रव (b) द्रव में ठोस
 (c) ठोस में गैस (d) ठोस में ठोस (a)
20. सिलिका जैल क्या है?
SSC CGL 30 August 2016
 (a) आर्द्रता प्रदायक (b) सुवासकारी तत्व
 (c) सुखाने वाला पदार्थ (d) स्वादिष्ट भोजन (c)
21. निम्नलिखित में से कौन सा एक समांगी मिश्रण नहीं है?
SSC CHSL 20 March 2018
 (a) मेथेनॉल तथा जल (b) एल्कोहल तथा जल
 (c) मृदा (d) सिरका (c)
22. दो या दो से अधिक तत्वों के एक निश्चित अनुपात में संयोग करने से बना पदार्थ क्या कहलाता है?
SSC Steno. (C & D) - 2017
 (a) शुद्ध तत्व (b) यौगिक
 (c) शुद्ध मिश्रण (d) शुद्ध तरल (b)
23. किसी द्रव के बारे में उचल गया तब कहते हैं जब उसका -
S.S.C. सी.पी.ओ. परीक्षा, 2012
 (a) वाष्प दाब परिवर्ती दाब की अपेक्षा अधिक होता है
 (b) वाष्प दाब परिवर्ती दाब से कम होता है
 (c) वाष्प दाब परिवर्ती दाब के बराबर हो जाता है
 (d) वाष्प दाब शून्य हो जाता है (c)
24. आद्रतापग्राही वस्तु वह होती है जो तत्काल अवशोषित कर ले -
SSC MTS - 2014
 (a) हाइड्रोजन सल्फाइड को
 (b) कार्बन मोनोऑक्साइड को
 (c) अमोनिया को
 (d) जलवाष्प को (d)
25. शुद्धकीरण की प्रक्रिया में गंदले पानी का उपचार फिटकरी से करते हैं। यह प्रक्रिया क्या कहलाती है?
SSC CGL - 2015,
S.S.C. एफ.सी.आई. परीक्षा, 2012
 (a) स्कंदीकरण (b) इमलीकरण
 (c) अवशोषण (d) अधिशोषण (a)
26. पक्किल जल को निःसादन के लिए किसका प्रयोग किया जाता है?
S.S.C. सेकरान ऑफ. परीक्षा, 2006
 (a) साधारण नमक (b) साधारण फिटकरी
 (c) एल्यूमीनियम (d) स्लीचिंग पाउडर (b)

27. पानी में लटके हुए कॉलॉइडी कण, किस प्रक्रिया से हटाए जा सकते हैं?

SSC CHSL - 2012

- (a) स्कंदन (b) निस्यंदन
- (c) अधिशोषण (d) अवशोषण (a)

28. मामूली कट जाने पर फिटकरी रक्तस्राव को रोक देती है। इसका कारण है—

S.S.C. टेक्स अ. परीक्षा, 2006

- (a) विलायकीय (b) इमल्सन
- (c) अपोहन (d) स्कंदन (d)

29. जल, वाष्पीकृत नहीं होगा, यदि—

SSC Steno. (C & D) - 2013

- (a) तापमान 0° से हो
- (b) आर्द्रता 0% हो
- (c) आर्द्रता 100% हो
- (d) तापमान 100° से हो (c)

30. विस्क्रमण के बाद जल में उपलब्ध क्लोरीन की मात्रा को कहते हैं—

S.S.C. टेक्स अ. परीक्षा, 2008

- (a) मुक्त क्लोरीन
- (b) अवशिष्ट क्लोरीन
- (c) मुक्त उपलब्ध क्लोरीन
- (d) संयुक्त उपलब्ध क्लोरीन (b)

31. निम्नलिखित में से किस द्वारा घनत्व सबसे कम है?

S.S.C. सी.पी.ओ. परीक्षा, 2009

- (a) स्वच्छ जल (b) नमकीन जल
- (c) पेट्रोल (d) मर्करी (c)

32. अशुद्ध कूपर को शुद्ध किया जाता है—

S.S.C. सी.पी.ओ. परीक्षा, 2006

- (a) ऊर्ध्वपातन द्वारा
- (b) प्रभाजी क्रिस्टलन द्वारा
- (c) प्रभाजी आसवन द्वारा
- (d) भापीय आसवन द्वारा (a)

33. जल का शुद्धतम रूप है—

S.S.C. (छाटा एंट्री ऑपरेटर) परीक्षा,

2009

S.S.C. टेक्स अ. परीक्षा, 2008

S.S.C. सेवशान ऑफ. परीक्षा, 2006

- (a) नल का जल (b) वर्षा जल
- (c) भौम जल (d) आसुत जल (d)

34. भारी जल (हैवी वाटर) से अनिग्राह्य है—

S.S.C. सी.पी.ओ. परीक्षा, 2012

- (a) वह जल जो भारी उद्यागों में प्रयुक्त किया जाता है
- (b) विवातित जल
- (c) वह जल जिसमें अधिकतम घनत्व होता है
- (d) वह जल जिसमें कैल्शियस और मैनीशियम का SO_4^{2-} और Cl^- होता है (c)

35. भारी पानी (गुरु जल) का रासायनिक संघटन होता है?

SSC Constable (GD) - 2015

- (a) H_2O (b) HDO
- (c) D_2O (d) H_2O_2 (c)

36. अंडा शूदू जल में शूदू जाता है, किंतु नमक के सांबं और घोल में तैरता है, क्योंकि—

SSC CGL - 2008

- (a) अंडा घोल में नमक का अवशोषण करता है और फल जाता है
- (b) एल्युमिन नमक के घोल में धूल जाता है और अंडा धूलका हो जाता है

37. (c) नमक के घोल का घनत्व अंडे के घनत्व से अधिक हो जाता है

- (d) जल का पृष्ठ तनाव अधिक होता है (c)

37. निम्नलिखित में से कौन-सी गैस न्यूनतम तापमान पर द्वारा में बदल जाती है?

SSC CGL - 2008

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

38. प्रति ग्राम ईंधन द्वारा मोखित ऊर्जा की दृष्टि से निम्न में से सर्वोत्तम ईंधन कौन-सा है?

SSC CHSL - 2011

- (a) हाइड्रोजन (b) मीथेन
- (c) एथेनॉल (d) व्यूटेन (a)

39. हाइड्रोजन सल्फाइड या हाइड्रोजन व्लोराइड की तुलना में जल का ऊच्च व्यथनाक किसके कारण है?

SSC CGL - 2012

- (a) ध्रुवीय सहसंयोजी आवंधन
- (b) हाइड्रोजन आवंधन
- (c) द्विध्रुवी रोधन
- (d) वाँडर वाल्स आकर्षण (b)

40. किसी अयस्को, वायु की अनुपस्थिति में उसके गलन-बिंदु से कम ताप तक गर्म करने को क्या कहते हैं?

SSC CHSL - 2013

- (a) अधिशोधन (परिष्करण)
- (b) निस्तापन
- (c) भर्जन
- (d) प्रगलन (b)

41. निम्नलिखित में से कौन-सा पदार्थ अत्यंत 'प्लास्टिक' है?

S.S.C. टेक्स अ. परीक्षा, 2009

- (a) क्वार्ट्ज (b) माइका
- (c) ग्रेनाइट (d) मुतिका (d)

42. एल्कोहल-जल मिश्रण से जल को अलग किया जा सकता है?

S.S.C. टेक्स अ. परीक्षा, 2006

- (a) निस्तारण द्वारा (b) वाष्पन द्वारा
- (c) आसवन द्वारा (d) ऊर्ध्वपातन द्वारा (c)

43. पानी से लोहा तथा मैग्नीज, किस प्रक्रिया से हटाए जाते हैं?

SSC CHSL - 2012

- (a) वायु-मिश्रण (b) क्लोरीनीकरण
- (c) निस्यंदन (d) चूना-सोडा उपचार (b)

44. ठीक शून्य डिग्री सेल्सियस पर कटोरे में रखे बर्फ और पानी में क्या परिवर्तन आये?

SSC CGL - 2010

- (a) सारी बर्फ पिघल जाएगी
- (b) सारा पानी बर्फ बन जाएगा
- (c) कोई परिवर्तन नहीं आएगा
- (d) थोड़ी-सी बर्फ पिघल जाएगी (b)

45. 0°C पर जल और बर्फ क्रिस्टल साम्यावस्था में होते हैं। जब इस प्रणाली पर दाढ़ ब्रयुक्त किया जाता है?

S.S.C. सी.पी.ओ. परीक्षा, 2012

- (a) जल वाष्प में बदल जाता है
- (b) बर्फ अधिक मात्रा में बनती है
- (c) बर्फ का अधिक भाग जल बन जाता है
- (d) कोई प्रभावी परिवर्तन नहीं होता (d)

46. जब दाढ़ बढ़ जाता है, तो जल का व्यथन बिंदु-

SSC Steno. (C & D) - 2012

- (a) समान रहता है
- (b) बनने वाले वाष्प की मात्रा पर निर्भर करता है
- (c) कम हो जाता है
- (d) बढ़ जाता है (d)

47. जल के उपचार के ओजोनन की प्रक्रिया को कहते हैं?

SSC CHSL - 2012

- (a) आयनीकरण (b) आवसादन
- (c) अवक्षेपण (d) विसंक्रमण (d)

48. जल के उपचार में चारकोल का प्रयोग किस रूप में किया जाता है?

SSC CHSL - 2012

- (a) विलायक (b) अधिशोषक
- (c) अवशोषक (d) स्कंदक (b)

49. पेजल में अवशिष्ट क्लोरीन की अनुमति सांत्राता, mg/L में, है-

SSC CHSL - 2012

- (a) 1.0 (b) 5.0
- (c) 0.2 (d) 0.05 (c)

50. मर्करी है-

SSC Steno. (C & D) - 2010

- (a) ठोस धातु (b) द्रव धातु
- (c) ठोस अधातु (d) द्रव अधातु (b)

51. निम्नलिखित में से किसका सबध सफेद नमक से है जो शुष्क मौसम के दौरान कुछ ही त्रैनों में भूमि को आच्छादित कर लता है?

SSC CGL - 2015

- (a) रेह (b) रेगा
- (c) अर्ग (d) उसर (a)

52. ठोस पदार्थों में अणु-

[SSC CHSL - 2017]

- (a) गति के लिए स्वतंत्र होते हैं
- (b) गति नहीं कर सकते
- (c) बार-बार जगह की अदला-बदली करते हैं
- (d) आकार में गोलाकार होते हैं (b)

53. प्रकाश विख्यात किसमें होता है?

[SSC CGL - 2013]

- (a) कालॉइडी घोल
- (b) अम्लीय घोल
- (c) वैद्युत अपघटनी घोल
- (d) बैरिंस्क घोल (a)

54. शरीर के साथ संपर्क में स्पिरिट ठंडी अनुभूति होती है, क्योंकि वह-

SSC Steno. (C & D) - 2010

- (a) एक द्रव है
- (b) पारदर्शी है
- (c) अत्यंत वाष्पशील है
- (d) एक सुचालक है (c)

55. अपशिष्ट जल उपचार में रिएक्टर शब्द का क्या अर्थ है?

SSC CGL - 2013

- (a) आधान (b) निथार टैंक
- (c) परिमार्जक (d) बातन टैंक (a)

56. आयोडीन और पोटैशियम क्लोराइड के मिश्रण से आयोडीन को अलग किया जा सकता है-

SSC CHSL - 2010

- (a) अवसादन द्वारा (b) फिल्टरेशन द्वारा
- (c) ऊर्ध्वपातन द्वारा (d) आसवन द्वारा (c)

57. जब जल स्वयं रासायनिक रूप से किसी तत्त्व या खणिज के साथ मिलता है, तो उसे कहते हैं—
SSC CHSL - 2010
(a) कार्बनेशन (b) विसिलिकेशन
(c) जलयोजन (d) ऑक्सीकरण (e)
58. जल के आयनी गुणनफल (Kw) का एकक है—
SSC CHSL - 2010
(a) $Mol^2 \text{let}^{-1}$ (b) $Mol^1 \text{let}^{-2}$
(c) $Mol^{-1} \text{let}^2$ (d) $Mol^{-1} \text{let}^{-1}$ (b)
59. 10 मोल जल का द्रव्यमान है—
SSC CGL - 2012
(a) 18 g (b) 180 g
(c) 90 g (d) 45 g (b)
60. किसके अवशेषण के कारण स्टैलैटेक्टाइट और स्टैलैग्माइट बनते हैं ?
SSC CHSL - 2015
(a) $CaCl_2$ (b) $MgCO_3$
(c) $MgCl_2$ (d) $CaCO_3$ (d)
61. जल के BOD नाम बताते हैं—
S.S.C. एफ.सी.आई. परीक्षा, 2012
(a) कार्बनिक कचरे की मात्रा
(b) जैव-रासायनिक ऑक्सीकरण के लिए प्रयुक्त ऑक्सीजन की मात्रा
(c) जैव-रासायनिक अपचयन के लिए प्रयुक्त ऑक्सीजन की मात्रा
(d) जैव-रासायनिक ऑक्सीजन के लिए प्रयुक्त ओजाने की मात्रा (b)
62. औद्योगिक-विहिषणवाह द्वारा किए जाने वाले जल प्रदूषण को रोकने के लिए निम्न में से किस अपरूप को उपयोगी पाया गया है ? SSC CHSL - 2012
(a) पार्थीनियम
(b) एलिफेट ग्रास
(c) वाटर हायासिंथ
(d) a तथा b दोनों (c)
63. निम्न में से जैल का उदाहरण कौन-सा है? SSC Steno. (C & D) - 2011
(a) पनीर (b) दूध
(c) चैहरे की क्रीम (d) क्षीर-क्रीम (a)

Khan Sir App - twoRoot2

Since 1949
आर.बी.डी.
64 वर्षों का विष्वास

64. निम्नलिखित में से नाइट्रोजन और फॉस्फोरस की अधिक सांद्रता के कारण क्या होता है ? SSC CHSL - 2012
(a) सुपोषण (b) कठोरता
(c) क्षारता (d) अम्लता (c)
65. प्रदूषकों के रूप में फैनोलिक्स को गंदे पानी से किसका प्रयोग करके निकाला जा सकता है ? SSC CGL - 2012
(a) आयन विनियम रेजिन तकनीक
(b) इलेक्ट्रोलाइट अपघटन तकनीक
(c) उत्क्रम परासरण विधि
(d) बहुलक अधिशेषक (a)
66. समुद्री जल को किस प्रक्रिया से शुद्ध किया जा सकता है ?
S.S.C.सी.पी.ओ. परीक्षा, 2008,
SSC Steno. (C & D) - 2010
(a) आसवन (b) वाष्णव
(c) फिल्टरन (d) प्रभाजी आसवन (a)
67. सही कथन का चयन करिए—
S.S.C.सी.पी.ओ. परीक्षा, 2012
(a) मिश्रण समागी होते हैं
(b) एक मिश्रण में घटक नियम अनुपात में उपस्थित होते हैं
(c) किसी मिश्रण के घटकों को पृथक नहीं दिया जा सकता है।
(d) एक मिश्रण के गुणधर्म उसके घटकों के समान ही होते हैं (d)
68. ऐनोनैल एक मिश्रण है—
S.S.C.सी.पी.ओ. परीक्षा, 2008
(a) एल्युमीनियम पाउडर और अमोनियम नाइट्रेट का
(b) एल्युमीनियम पाउडर और अमोनियम क्लोराइड का
(c) एल्युमीनियम पाउडर और अमोनियम सल्फेट का
(d) एल्युमीनियम पाउडर और पोटेशियम नाइट्रेट का (a)
69. निम्नलिखित में से किसे विलयन भी कहा जाता है ?
S.S.C. संयुक्त स्नातक स्तरीय (Tier-1)
परीक्षा, 2014

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

1. द्रव्य की अवस्थाओं की अधिकतम संख्या क्या है ? [CDS 2017]
(a) तीन (b) चार
(c) पाँच (d) परिवर्तनशील (c)
2. निम्नलिखित में से कौन-सा एक मिश्रण नहीं है ? [NDA 2011]
(a) पनीर (b) दूध
(c) चैहरे की क्रीम (d) क्षीर-क्रीम (a)

- (a) ग्रेफाइट (b) काँच
(c) पीतल (d) इस्पात (a)
3. एक विद्यार्थी ने संयोगवश ऐसीटोन को एल्कोहॉल के साथ मिला दिया। ऐसीटोन और एल्कोहॉल के इस मिश्रण को कैसे अलग-अलग कर सकते हैं?

- (a) प्रभाजी आसवन द्वारा
(b) पृथक्कारी कीप द्वारा
(c) प्रभाजी क्रिस्टलन द्वारा
(d) छानकर (a)

[NDA 2011]

1. अशुद्धियों के कारण द्रव्य का क्वथनांक M.P.P.C.S. (Pre) 2004
(a) बढ़ जाता है।
(b) घट जाता है।

- (c) वही रहता है।
(d) कोई सम्बन्ध नहीं है। (a)
2. ऊर्चाई की जगहों पर पानी 100 सेण्टीग्रेड के नीचे के तापमान पर क्यों उबलता है?

- (a) क्योंकि वायुमण्डलीय दबाव कम हो जाता है, अतः उबलने का बिन्दु नीचे आ जाता है।
(b) क्योंकि गुरुत्वाकर्षण कम होता है।

U.P.P.C.S. (Pre) 1994

- (c) पर्वतों पर भारी हवाओं के कारण।
(d) उपरोक्त में से कोई सही नहीं है। (a)
3. निम्न कथनों पर विचार कीजिए-

U.P. Lower Sub. (Pre) 1998
I.A.S. (Pre) 1993

कथन (A) : नमक और बर्फ के मिश्रण से ०° से. से नीचे का तापमान प्राप्त होता है।
कारण (R) : नमक बर्फ के हिमांक को बढ़ा देता है।

उपर्युक्त कथनों के संदर्भ में निम्न में से कौनसा एक सही 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। (c)
4. 'कोहरे' में निम्नलिखित में से कौन-सा कोलाइडी तंत्र अभिव्यक्त होता है?

I.A.S. (Pre) 1993

- (a) गैस में द्रव (b) द्रव में गैस
(c) गैस में ठोस (d) द्रव में द्रव (a)
5. यदि 100 ग्राम चीनी को आधा लीटर पानी में मिलाकर एक असंतुप्त चीनी का घोल तैयार किया जाए तो निम्न में से कौन-सी भौतिक राशि नहीं बदलेगी?
- U.P.P.C.S. (Pre) Exam. 2017
- (a) द्रव्यमान (b) घनत्व
(c) सांद्रता (d) आयतन (d)
6. निम्नलिखित कथनों पर विचार कीजिए-
- I.A.S. (Pre) 2005
- परासरण के प्रक्रम में विलायक, सांद्र घोल से तनु घोल की ओर जाता है।
 - प्रतिलोम परासरण में तनु घोल पर वाह्य दाढ़ लगाया जाता है।
- उपरोक्त कथनों में से कौन-सा/से सही है/हैं?
- (a) केवल 1 (b) केवल 2
(c) दोनों 1 और 2 (d) न ही 1 और न ही 2 (d)
7. क्रोमेटोग्राफी की तकनीक का प्रयोग होता है-
- 42nd B.P.S.C. (Pre) 1997
- रंगीन पदार्थों की पहचान करने में
 - पदार्थों की संरचना निर्धारण करने में
 - रंगीन पदार्थों के प्रभाजी आसवन में
 - एक मिश्रण से पदार्थों को अलग करने में
8. ठोस कपूर से कपूर वाष्प बनाने की प्रक्रिया को कहते हैं-
- 44th B.P.S.C. (Pre) 2000
- वाष्पीकरण (b) हिमीकरण
 - पिघलना (d) ऊर्ध्वपातन
9. निम्नांकित में कौन कठोरतम धातु है?
- U.P.P.C.S. (Pre) 1996
- (a) सोना (b) लोहा
(c) प्लेटिनम (d) टंगस्टन (c)

5

रासायनिक अभिक्रियाएँ (Chemical Reactions)

STATE LEVEL की विभिन्न परीक्षाओं में

1. अभिक्रिया $\text{Na}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + \text{BaCl}_2(\text{aq}) \rightarrow \text{BaSO}_4(\text{s}) + 2 \text{NaCl}(\text{aq})$ उदाहरण है-

RPSC 1st Grade 03 January 2020

- (a) संयोजन अभिक्रिया
(b) अपघटन अभिक्रिया

(c) द्विविस्थापन अभिक्रिया

(d) अपचयन अभिक्रिया (c)

2. स्टार्च - आयोडाइड पत्र का उपयोग किया जाता है- RSMSSB LDC -12/08/2018

(a) किसी ऑक्सीकारक के अभिज्ञान के लिए

(b) किसी अपचायक के अभिज्ञान के लिए

(c) I_2 के अभिज्ञान के लिए

(d) स्टार्च के अभिज्ञान के लिए (a)

3. चूने के पानी में CO_2 प्रवाहित करने पर, चूने का पानी हो जाता है-

RSMSSB LDC -12/08/2018

(a) दूधिया

(b) चादी के रंग का

(c) चमकीला (b)

(d) सुनहरा पीला (a)

4. निम्न में से कौनसी अभिक्रिया अपचयनपद्धति नहीं है?

RSMSSB LDC 2018 (19.08.2018)

(a) $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$

(b) $\text{I}_2 + 2\text{S}_2\text{O}_3^{2-} \rightarrow 2\text{I}^- + \text{S}_4\text{O}_6^{2-}$

(c) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2 \text{NaCl} + \text{BaSO}_4$

(d) $2\text{KBr} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{KCl} + \text{Br}_2$ (c)
अभिक्रिया $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$ में 46 ग्राम द्वारा त्वारे इलेक्ट्रॉनों की संख्या है-

RSMSSB LDC 2018 (19.08.2018)

(a) 1.024×10^{24} (b) 3.01×10^{23}
(c) 1.204×10^{24} (d) 6.023×10^{23} (c)

6. सोडियम क्लोराइड के जलीय विलयन के विद्युत अपघटन के लिए सही कथन छाँटिए-

RSMSSB LDC 2018 (16-09-2018)

(a) एनोड पर हाइड्रोजन उत्पन्न होगी
(b) कैथोड पर हाइड्रोजन उत्पन्न होगी

(c) कैथोड पर सोडियम जमा होगा
(d) कैथोड पर क्लोरीन उत्पन्न होगी (b)

7. अभिक्रिया $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + \dots \rightarrow \text{MnO}_2 + \text{CO}_2 + \dots$ के संदर्भ में KMnO_4 का तुल्यांकी भार 52.66 हो तो KMnO_4 का अणुभार है-

RSMSSB LDC 2018 (09-09-2018)

(a) 158.04 (b) 52.66
(c) 31.6 (d) 263.30 (a)

8. OF_2 में ऑक्सीजन का ऑक्सीकरण अंक है? RPSC LDC 2014

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

9. ह्या में ऑक्सीजन की मात्रा का लगभग प्रतिशत होता है? Raj. B.Ed 2001

(a) 1 (b) 20 (c) 60 (d) 80 (b)

10. किसके कारण प्लास्टर ऑफ पेरिस जमता है?

Raj. B.Ed 1998

(a) CO_2
(b) हाइड्रोलाइसिस

(c) हाइड्रेशन
(d) डी-हाइड्रेशन (d)

11. निम्नलिखित में से कौन ऑक्सीकारक है?

RPSC 2011

(a) KMnO_4 (b) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
(c) HNO_3 (d) उपरोक्त सभी (d)

12. निम्नलिखित में से कौन-सी अभिक्रिया नाभिकरने ही योग्यक अभिक्रिया है?

Raj. HInd Gr. Teacher Science 2010

(a) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{Br} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{Br}$

(b) $\text{C}_6\text{H}_6 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$

(c) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{O} + \text{HCN} \rightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}(\text{OH})\text{CN}$

(d) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{HCl}$ (c)

13. अपचयनपद्धति के संदर्भ में निम्नी पदार्थ से हाइड्रोजन का निष्कारण कहलाता है?

RPSC LDC 2016

(a) विहाइड्रोजनीकरण
(b) निजलीकरण

(c) ऑक्सीकरण
(d) अपचयन (c)

रसायन विज्ञान

14. निन्न में से कौनसा भौतिक परिवर्तन है? (Police Constable Exam.-2005)
- रसोई गैस का बनना
 - दूध का फट जाना
 - जल में चीनी का घुलना
 - भोजन का पचना
15. जब लोहे में जंग लगती है, तो उसका भार- (HM-02.09.2018)
- (महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-29.11.2015 (Non-TSP))
- बढ़ता है
 - घटता है
 - उतना ही रहता है
 - अननुमेय
16. एक बन्द निकाय में भौतिक एव रासायनिक परिवर्तन के समय कौन-सा गुण अपरिवर्तित रहता है? (Industry Inspector Exam 24.06.2018)
- कण का विन्यास
 - घनत्व
 - आकार
 - द्रव्यमान
17. निम्नलिखित में से कौनसी गतिविधि रासायनिक परिवर्तन दर्शाती है- (महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-20.12.2015 (TSP))
- बर्फ का पिघलना
 - क्रिस्टलीकरण
 - पानी का उबलना
 - लकड़ी का जलना
18. शर्करा को एथेनाल में रूपान्तरित करने की प्रक्रिया है? (PSI Exam. 2007)
- किण्वन
 - उपचयन
 - अपचयन
 - डिस्म्यूटेशन
19. क्या होता है, जब एक लोहे की कील को कॉपर सल्फेट के विलयन में 20 मिनट तक चुब्बे दिया जाता है? (I Grade School Lecturer 2014)
- लोहे की कील का रंग भूरा हो जाता है तथा कॉपर सल्फेट के विलयन का नीला रंग फीका पड़ जाता है।
 - लोहे की कील का रंग सफेद हो जाता है तथा कॉपर सल्फेट के विलयन का नीला रंग भूरा पड़ जाता है।
 - लोहे की कील का रंग आसमानी हो जाता है तथा कॉपर सल्फेट के विलयन का नीला रंग नीला पड़ जाता है।
 - लोहे की कील का रंग अपरवर्तित रहता है तथा कॉपर सल्फेट के विलयन का नीला रंग फीका पड़ जाता है।
20. निम्नलिखित अभिक्रिया-
 $4\text{NH}_3(\text{g}) \rightarrow 5\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 4\text{NO}(\text{g}) \rightarrow 6\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ उदाहरण है।
- विश्वापन अभिक्रिया का
 - संयोजन अभिक्रिया का
 - अपचयन अभिक्रिया का
 - उदासीनीकरण क्रिया का
- (Patwar Exam 13.02.2016)
- 1 तथा 4
 - 2 तथा 3
 - 1 तथा 3
 - 3 तथा 4
21. विशुद्ध कार्बन के जलने से CO_2 प्राप्त होती है। यह क्रिया है- (Head Master Exam 2012)
- ऑक्सिकरण
 - अपचयन (रीडक्शन)

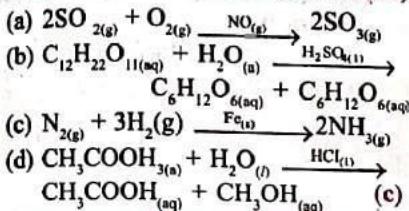
Khan Sir App - twoRoot2

22. (c) उपर्युक्त दोनों (c)
(d) इनमें से कोई नहीं (c)
22. अपचयोपचय अभिक्रिया के सन्दर्भ में किसी पदार्थ से हाइड्रोजन का निष्कासन कहलाता है- (RPSC LDC-23.10.2016)
- विहाइड्रोजनीकरण (b) निर्जलीकरण
 - ऑक्सीकरण (d) अपचयन
23. क्रोमिल क्लोरोराइड में क्रोमियम के ऑक्सीकरण अंक का माना क्या है? (Industry Inspector 24.06.2018)
- + 6
 - शून्य
 - + 4
 - + 2
24. नम SO_2 का विरंजन गुण किस वजह से है? (Industry Inspector 24.06.2018)
- शारीय गुण
 - अपचयन क्षमता
 - ऑक्सीकरण क्षमता
 - अम्लीय गुण
25. निम्नलिखित में एक ऑक्साइटर (Oxidising Agent) है- (RPSC LDC-17.02.2012)
- KMnO_4
 - SO_2
 - H_2S
 - इनमें से कोई नहीं
26. संक्षारण प्रदर्शित करता है- (महिला पर्यवेक्षक परीक्षा-29.11.2015 (Non-TSP))
- एक उपचयन प्रतिक्रिया
 - एक अपचयन प्रतिक्रिया
 - एक विश्वापन प्रतिक्रिया
 - एक वियोजन प्रतिक्रिया
27. निम्नलिखित में से कौन सा प्रक्रम ऊष्माक्षणी है?
- कपूर का ऊर्ध्वपातन
 - एक सान्द्र अम्ल का तनुकरण
 - विना बुझ चुने के साथ जल की अभिक्रिया
 - जल का वाष्पीकरण
- (RPSC LDC-11.01.2014)
- (i) तथा (ii)
 - (ii) तथा (iii)
 - (i) तथा (iv)
 - (iii) तथा (iv)
28. वैद्युत रासायनिक प्रक्रिया जो ऐनोड पर होती है- (HSSC Clerk 2016)
- ऑक्सीजन
 - अपचयन
 - संक्षारण
 - रेडोक्स प्रक्रिया
29. यशद-लेपन की प्रक्रिया में लोहे पर एक पतली परत किस धातु की चढ़ाई जाती है? (HSSC Clerk 2016)
- ताँबा
 - जस्ता
 - निकल
 - टिन
30. पानी का वैद्युत-अपघटन किस अनुपात में हाइड्रोजन और ऑक्सीजन का उत्पादन करता है?
- [Bihar Police Constable 15.10.2017]
- 3 : 2
 - 1 : 3
 - 2 : 1
 - 1 : 2
31. वैद्युत शुद्धीकरण में कैथोड बना होता है-
- शुद्ध धातु की पतली पतरी
 - शुद्ध धातु की मोटी पतरी
 - अशुद्ध धातु की पतली पतरी
 - अशुद्ध धातु की मोटी पतरी
- (a)
32. विन्न लिखित में से किस अनुआयन में आयुर्विदिकरण नहीं होते हैं? (Bihar Police 8.3.2020)
- N_2^+
 - O_2^-
 - O_2^+
 - H

उत्प्रेरण

1. निम्न में से कौनसा विषमांगी उत्प्रेरण का उदाहरण है-

RSMSSB LDC 2018 (19.08.2018)



2. उत्क्रमणीय अभिक्रिया हेतु सही कथन है-

RSMSSB LDC 2018 (19.08.2018)

- (a) उत्प्रेरक अग्र अभिक्रिया को उत्प्रेरित करता है।
 - (b) उत्प्रेरक अग्र अभिक्रिया की दर बढ़ाता है तथा पश्च अभिक्रिया की दर कम करता है।
 - (c) उत्प्रेरक केवल पश्च अभिक्रिया को उत्प्रेरित करता है।
 - (d) उत्प्रेरक अग्र व पश्च दोनों अभिक्रियाओं को समान रूप से प्रभावित करता है। (d)
3. निम्न में से कौन सा उत्प्रेरण का प्रकार नहीं है? RSMSSB LDC 2018 (16-09-2018)
- (a) विषमांगी उत्प्रेरण
 - (b) समांगी उत्प्रेरण
 - (c) एंजाइम उत्प्रेरण
 - (d) कृत्रिम उत्प्रेरण
4. निम्न में से कौनसा रसायन वित्तीयमसन सतत ईथरीकरण प्रक्रिया में उत्प्रेरक का काम करता है?

RSMSSB LDC 2018 (16-09-2018)

- (a) NaCl
 - (b) HCl
 - (c) H₂SO₄
 - (d) KMnO₄
5. विषमांगी उत्प्रेरण की सक्रियता निर्भर करती है- RSMSSB LDC 2018 (09-09-2018)
- (a) केवल कुल पृष्ठीय क्षेत्रफल पर
 - (b) केवल सक्रिय केन्द्रों की संख्या प्रति इकाई उत्प्रेरक की मात्रा पर
 - (c) केवल बनाने की विधि पर
 - (d) कुल पृष्ठीय क्षेत्रफल, सक्रिय केन्द्रों की संख्या एवं बनाने की विधि पर (d)
6. जब रासायनिक अभिक्रिया में उत्प्रेरक प्रयुक्त किया जाता है तब-

RSMSSB LDC -12/08/2018

- (a) उत्पाद की मात्रा प्रभावित होती है
 - (b) सक्रियण ऊर्जा प्रभावित होती है
 - (c) सब्सट्रेट की मात्रा प्रभावित होती है
 - (d) अभिक्रिया की तापीय धारिता प्रभावित होती है (b)
7. समान तीव्रता 10 के दो कला संबद्ध स्रोत से प्राप्त व्यतिकरण प्रतिरूप में माध्य तीव्रता होगी?

Raj. IInd Gr. Teacher Science 2010

- (a) I₀
 - (b) 2I₀
 - (c) 4I₀
 - (d) शून्य (b)
8. उत्प्रेरक विष किस प्रकार कार्य करता है? ITI 2007
- (a) उत्प्रेरक से रासायनिक संयोग करके
 - (b) उत्प्रेरक सतह पर मुक्त संयोजकताओं से संयोग करके

9. (c) किसी अभिकारक से संयोग करके (d) उत्प्रेरक का स्कन्दन करके (d) वर्द्धक कार्य करता है? Constable 2008
- (a) उत्प्रेरक की पृष्ठ ऊर्जा बढ़ाकर
 - (b) उत्प्रेरक की सतह अधिक उत्तम बनाकर
 - (c) उत्प्रेरक की सतह पहले से अधिक चिकनी बनाकर
 - (d) पृष्ठ संकुल के विश्लेषण की दर बढ़ाकर (b)
10. अमोनिया उत्पादन की हैबर विधि में उत्प्रेरक वर्द्धक के रूप में कार्य करता है?
- RPSC 2003
- (a) निकेल (b) लोहा
 - (c) प्लॉटिनम (d) मोलिब्डेनम (d)
11. अरातृप्त हाइड्रोकार्बन एक उत्प्रेरक की उपस्थिति में हाइड्रोजन को जोड़कर संतृप्त हाइड्रोकार्बन बनाते हैं। यह उत्प्रेरक हो सकता है? RPSC LDC 2016, Jr. Acc. 2016
- (a) लौह धातु (b) आयरन ऑक्साइड
 - (c) निकल धातु (d) सक्रिय कार्बन (c)
12. एंजाइम है-
- (PSI EXAM, 1998)
- (a) एक अम्ल (b) एक पाचन घोल
 - (c) जैव उत्प्रेरक (d) एक प्रोटीन (c)
- भौतिक एवं रासायनिक परिवर्तन**
1. निम्न में से कौन सा भौतिक परिवर्तन का उदाहरण है? RSMSSB LDC -12/08/2018
- (a) कागज का कटना
 - (b) पेड़ को काटना
 - (c) जल का बर्फ बनाना
 - (d) दिये गये सभी विकल्प (d)
2. काटने के पश्चात् सेव का भूरे रंग में बदलना उदाहरण है-
- RSMSSB LDC 2018 (19.08.2018)
- RSMSSB LDC 2018 (16.09.2018)
- (a) भौतिक परिवर्तन
 - (b) जैविक परिवर्तन
 - (c) कोई परिवर्तन नहीं
 - (d) रासायनिक परिवर्तन (d)
3. नये पदार्थ का निर्माण होता है-
- RSMSSB LDC 2018 (16-09-2018)
- (a) एसीटोन के वाष्ण में
 - (b) कोयले के दहन में
 - (c) मक्खन के पिघलने में
 - (d) कपूर के उर्ध्वपातन में (b)
4. निम्न में से कौनसा भौतिक परिवर्तन का उदाहरण है?
- RSMSSB LDC 2018 (09-09-2018)
- (a) जंग लगना
 - (b) चांदी का काला होना
 - (c) पानी का उबलना
 - (d) कागज का जलना (c)
5. निम्नलिखित में कौनसा रासायनिक परिवर्तन है?
- RPSC LDC 2016
- (a) बीकर में जल उबालना
 - (b) केला छीलना
 - (c) ऐल्युमिनियम पन्नी को काटकर उसके टुकड़े करना
 - (d) दूध से दही जमना (d)
6. निम्नलिखित में से कौनसा भौतिक परिवर्तन में नहीं होता है? RPSC LDC 2016
- (a) आकृति में परिवर्तन
 - (b) रंग में परिवर्तन
 - (c) नये पदार्थ का बनना
 - (d) घनत्व में परिवर्तन (b)
7. निम्नलिखित में से कौन रासायनिक परिवर्तन प्रस्तुत करता है? RPSI 2010, 2011
- (a) पारदिक ऑक्साइड की ऊष्मा
 - (b) आयोडीन का उदातीकरण
 - (c) अल्कोहल का वाष्णभवन
 - (d) प्लॉटिनम तार की ऊष्मा (a)
8. निम्नलिखित में से कौनसा एक भौतिक परिवर्तन है? Jr. Acc. 2016
- (a) प्रकाश संश्लेषण
 - (b) कोयले का जलना
 - (c) बर्फ का पिघलना
 - (d) भोजन का पाचन (c)
9. रसन की प्रक्रिया है?
- Junior Accountant 2016
- (a) उष्माक्षेपी ऑक्सीकरण अभिक्रिया
 - (b) उष्माशोषी ऑक्सीकरण अभिक्रिया
 - (c) उष्माक्षेपी अपचयन अभिक्रिया
 - (d) ऊष्माशोषी अपचयन अभिक्रिया (a)
10. निम्नलिखित में से कौनसा एक भौतिक परिवर्तन नहीं है? RPSC LDC 2014
- (a) जल का नमक में विलेय होना
 - (b) जल का क्वथनांक पर जल वाष्ण का बनना
 - (c) बर्फ के गलनांक पर जल का बनना
 - (d) द्रवित पेट्रोलियम गैस का दहन (d)
11. सामान्य ताप पर दूध का खट्टा हो जाना कौन सा परिवर्तन है?
- [Junior Football Coach 2016]
- (a) भौतिक परिवर्तन
 - (b) रासायनिक परिवर्तन
 - (c) भौतिक और रासायनिक दोनों परिवर्तन
 - (d) इनमें से कोई नहीं (b)
12. निम्नलिखित में से कौनसा भौतिक परिवर्तन है?
- [Bihar Police Constable 15.10.2017]
- (a) लकड़ी का जलना
 - (b) कोकाकोला पेय में नमक डालने से गैस का निकलना
 - (c) कागज के टुकड़े का जलना
 - (d) लोहे को जंग लगना (b)
14. रासायनिक परिवर्तन KClO₃ का KCl में क्लोरीन का ऑक्सीकरण अंक-
- [Bihar Police Constable(12.1.2020)]
- (a) 6 बढ़ जाता है। (b) 6 घट जाता है।
 - (c) 4 घट जाता है। (d) 4 बढ़ जाता है। (b)
13. मामबत्ती का जलना निम्न में से किस परिवर्तन का उदाहरण है?
- [Bihar Police Constable(12.1.2020)]
- (a) केवल भौतिक परिवर्तन
 - (b) केवल रासायनिक परिवर्तन
 - (c) भौतिक व रासायनिक परिवर्तन दोनों
 - (d) न भौतिक परिवर्तन न ही रासायनिक परिवर्तन (e)

रसायन विज्ञान

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

[Bihar Police Constable(12.1.2020)]

- (a) जल का बर्फ बनना (जमना) (d)
- (b) बर्फ का पिघलना (c)
- (c) लकड़ी का जलना (b)
- (d) चीनी का पानी में घुलना (e)

15. रासायनिक परिवर्तन के साथ होते हैं-

[Bihar Police Constable (8.3.2020) 2nd]

- (a) नए प्रकार के पदार्थ का निर्माण (d)
- (b) निकाय की एन्थैलपी में परिवर्तन (c)
- (c) पदार्थ के रासायनिक गुणों में परिवर्तन (b)
- (d) उपर्युक्त सभी (a)

Khan Sir App - twoRoot2

आर.सी.डी.

"ये नाप ही विद्यास है।"

16. रासायनिक परिवर्तन के लिए असत्य कथन छाँटिए- [Bihar Police 8.3.2020]

- (a) यह उत्क्रमणीय परिवर्तन है। (d)
- (b) इसके साथ ऊर्जा में भी परिवर्तन होता है। (c)
- (c) पदार्थ का आंतरिक संगठन परिवर्तित होता है। (b)
- (d) नए उत्पाद का निर्माण होता है। (a)

TET की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. रासायनिक अभिक्रिया के सन्दर्भ में निम्न में से कौन-सा सही है? H TET (I-V) 2011

(a) रासायनिक अभिक्रियाएं उत्क्रमणीय होती हैं।

(b) सभी रासायनिक परिवर्तनों के दौरान ऊर्जा अवशोषित होती है।

(c) रासायनिक अभिक्रियाओं में रासायनिक बन्धों का टूटना व बनना होता है।

(d) उपर्युक्त सभी (c)

निम्नलिखित अभिक्रिया-

$4\text{NH}_3(\text{g}) \rightarrow 5\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 4\text{NO}(\text{g}) \rightarrow 6\text{H}_2\text{O}(\text{g})$

उदाहरण है।

(Patwar Exam 13.02.2016)

1. विस्थापन अभिक्रिया का

2. संयोजन अभिक्रिया का

3. अपचयन अभिक्रिया का

4. उदासीनीकरण क्रिया का

(a) 1 तथा 4 (b) 2 तथा 3

(c) 1 तथा 3 (d) 3 तथा 4 (c)

3. विशुद्ध कार्बन के जलने से CO_2 प्राप्त होता है। यह क्रिया है-

(Head Master Exam 2012)

(a) ऑक्सीकरण

(b) अपचयन (रीडक्शन)

(c) उपर्युक्त दोनों

(d) इनमें से कोई नहीं (c)

4. क्या होता है, जब एक लोहे की कील को कॉपर सल्फेट के विलयन में 20 मिनट तक डुबो दिया जाता है?

(I Grade School Lecturer 2014)

(a) लोहे की कील का रंग भूरा हो जाता है तथा कॉपर सल्फेट के विलयन का नीला रंग फीका पड़ जाता है।

(b) लोहे की कील का रंग सफेद हो जाता है तथा कॉपर सल्फेट के विलयन का नीला रंग भूरा पड़ जाता है।

(c) लोहे की कील का रंग आसमानी हो जाता है तथा कॉपर सल्फेट के विलयन का नीला रंग नीला पड़ जाता है।

(d) लोहे की कील का रंग अपरवर्तित रहता है तथा कॉपर सल्फेट के विलयन का नीला रंग फीका पड़ जाता है। (a)

5. जब लोहे में जंग लगती है, तो उसका भार-

(HM-02.09.2018)

(a) बढ़ता है

(b) घटता है

15. रासायनिक परिवर्तन के साथ होते हैं-

[Bihar Police Constable (8.3.2020) 2nd]

- (a) नए प्रकार के पदार्थ का निर्माण (d)
- (b) निकाय की एन्थैलपी में परिवर्तन (c)
- (c) पदार्थ के रासायनिक गुणों में परिवर्तन (b)
- (d) उपर्युक्त सभी (a)

16. रासायनिक परिवर्तन के लिए असत्य कथन छाँटिए- [Bihar Police 8.3.2020]

- (a) यह उत्क्रमणीय परिवर्तन है। (d)
- (b) इसके साथ ऊर्जा में भी परिवर्तन होता है। (c)
- (c) पदार्थ का आंतरिक संगठन परिवर्तित होता है। (b)
- (d) नए उत्पाद का निर्माण होता है। (a)

13. दैनिक जीवन के निम्नलिखित उदाहरण पढ़िए तथा उचित विकल्प का चयन कीजिए।

[CTET, Feb-2016]

I. जब भोजन खाराब होता है, तो वह दुर्गम उत्पन्न करता है।

II. सेव के एक टुकड़े को जब कुछ क्षण के लिए बाहर रखा जाता है, तो वह भूरा हो जाता है।

III. चीटी के काटने से उत्पन्न जलन को शान्त करने के लिए कैलामिन का प्रयोग किया जाता है।

- (a) II एक भौतिक परिवर्तन है (b)
- (b) I और II भौतिक परिवर्तन है (c)
- (c) सभी रासायनिक परिवर्तन है (d)
- (d) I और II रासायनिक परिवर्तन प्रस्तुत करते हैं (c)

14. जब कोई कॉपर की स्लेट लम्बे समय तक नम वायु में खुली रखी रहती है, तो इस पर एक हल्की हरी परत जम जाती है। यह हरा पदार्थ होता है :

[CTET Sep. 2014]

(a) कॉपर सल्फेट (b)

(b) कॉपर हाइड्रॉक्साइड और कॉपर सल्फेट का मिश्रण

(c) कॉपर कार्बोनेट और कॉपर सल्फेट का मिश्रण

(d) कॉपर कार्बोनेट और कॉपर हाइड्रॉक्साइड का मिश्रण (d)

15. निम्नलिखित अभिक्रियाओं में से उसे/उन्हें चुनिए जो सम्भव है/हैं : [CTET July-2013]

- (A) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3(\text{aq}) + \text{Cu}(\text{s}) \rightarrow$
- (B) $\text{FeSO}_4(\text{aq}) + \text{Zn}(\text{s}) \rightarrow$
- (C) $\text{CuSO}_4(\text{aq}) + \text{Fc}(\text{s}) \rightarrow$
- (D) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3(\text{aq}) + \text{Zn}(\text{s}) \rightarrow$ कूट :

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

16. नीचे कुछ रासायनिक प्रक्रियाएं दी गई हैं :

[CTET Jan. 2012]

(A) लोहे पर जंग लगना (B) मोमबत्ती का जलना

(C) श्वसन (D) प्रकाश-संश्लेषण

इनमें से कौन-सी दो भीमें दहन को दर्शाती हैं?

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

17. जब कार्बन डाइऑक्साइड ताजे चुने के पानी के विलयन में से गुजारती है, तो चूने

[UP TET, Jan-2017]

- (a) उपचयन (b) अपचयन
- (c) हाइड्रोजनीकरण (d) यैक्टिकरण

TwoRoot2

का पानी दूधिया हो जाता है। चूने के पानी का दूधियाना के कारण दिखाई देता है। [CTET Jan. 2012]

(a) विलेयशील कैल्शियम कार्बोनेट की उपस्थिति

(b) चूने के पानी में चूने के कारण दूध का थका

(c) चूने के पानी में उपस्थित अपद्रव्यों (गन्दगी)

(d) अविलेयशील कैल्शियम कार्बोनेट की उपस्थिति

(a)

18. जब एक लोहे की कील को कॉपर सल्फेट के विलयन में डुबाया जाता है, तो धीरे-देरे कॉपर सल्फेट के विलयन का रंग हल्का पड़ जाता है और लोहे की कील पर एक भूरे रंग की परत जम जाती है। यह उदाहरण है : [CTET June-2011]

- विघटन अभिक्रिया का
- द्वि-विस्थापन अभिक्रिया का
- विस्थापन और रेडॉक्स अभिक्रियाओं का
- संयोजन अभिक्रिया का

19. नीचे दी गई अभिक्रिया के सन्दर्भ में कौन-सा कथन असत्य है?



- सीसा अपचयित हो रहा है।
- कार्बन डाइऑक्साइड उपचयित हो रही है।
- कार्बन उपचयित हो रहा है।
- लेड ऑक्साइड अपचयित हो रहा है।

[REET, Feb-2016]

- 1 एवं 2
- 1 और 3
- 1, 2 और 3
- ये सभी

(a)

RAILWAY की विभिन्न परीक्षाओं में पूछे गये प्रश्न

1. वह प्रक्रिया है जिसमें अम्ल और क्षार मिलकर लवण और जल का निर्माण करते हैं।

RRB ALP & Tec. (21-08-2018 Shift-II)

(a) उदासीनीकरण (b) विद्युत अपघटन

(c) आसवन (d) हाइड्रोलिसिस

2. निम्नलिखित में से कौन सी एक अवक्षेपण अभिक्रिया है?

(a) सोडियम सल्फेट + बेरियम क्लोराइड → बेरियम सल्फेट + सोडियम क्लोराइड

(b) लेड + कॉपर क्लोराइड → लेड क्लोराइड + कॉपर

(c) मीथेन + ऑक्सीजन → कार्बन डाइऑक्साइड + जल

(d) कैल्शियम कार्बोनेट → कैल्शियम ऑक्साइड + कार्बन डाइऑक्साइड (a)

3. निम्न धातुओं में से कौन सी धातु आयरन क्लोराइड से लोहे का विस्थापन करती है?

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

(a) सीसा (b) टीन

(c) चाँदी (d) जस्ता

4. सामीकरण $2\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CuO}$ का एक उदाहरण है।

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

(a) दोहरी प्रतिस्थापन अभिक्रिया

(b) संयोजन अभिक्रिया

(c) अपघटन अभिक्रिया

(d) विस्थापन अभिक्रिया

5. निम्न में से कौन सा रासायनिक परिवर्तन का उदाहरण नहीं है?

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

(a) शरीर में भोजन का पाचन

(b) दूध से दही बनना

(c) जल का जल-वाष्प में परिवर्तन

(d) लोहे में जंगल लगना

6. निम्न में से कौन सी रासायनिक अभिक्रिया की प्रकृति हमेशा ऊष्माशोषी होती है?

RRB NTPC Stage 1st 29-04-2016

(Shift-II)

(a) दहन प्रतिक्रिया

(b) अपघटन प्रतिक्रिया

(c) विस्थापन प्रतिक्रिया

(d) संयोजन प्रतिक्रिया

7. निम्नलिखित तेल के हाइड्रोजिनेशन में, उत्प्रेरक (कैटलिस्ट) के रूप में का प्रयोग किया जाता है।

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

(a) हीलियम (b) निकेल

(c) लेड (d) हाइड्रोजन

8. जिस रासायनिक अभिक्रिया में ऊष्मा निकलती है उसे अभिक्रिया कहा जाता है?

RRB NTPC Stage 1st 19-01-2017 (Shift-II)

(a) ऊष्माक्षेपी (b) संयोजन

(c) ऊष्माशोषी (d) अपघटन

9. निम्नलिखित में से किस अभिक्रिया में अवक्षेप तैयार होता है?

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

(a) अपघटन (b) दोहरा विस्थापन

(c) विस्थापन (d) संयोग

10. निम्नलिखित में से कौन एक द्वि-विस्थापन अभिक्रिया नहीं है?

RRB ALP-Te(c) (30-08-2018 Shift-II)

(a) $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{CUS} + \text{H}_2\text{SO}_4$

(b) $\text{Mg}_2\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O} \rightarrow 3\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{NH}_3$

(c) $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{HCl}$

(d) $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

11. निम्नलिखित में से कौन-सा विकल्प रासायनिक परिवर्तन है?

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

(a) दूध का दही में परिवर्तित होना

(b) शुष्क बर्फ का सल्बिमेशन होना

(c) रेत का पानी में घुलना

(d) चीनी का पानी में घुलना

12. निम्नलिखित में से कौन सी अभिक्रिया, ऊष्माशोषी अभिक्रिया का एक उदाहरण है? RRB JE. 25-05-2018 (Shift-III)

(a) पानी में सोडियम हाइड्रोक्साइड का घुलना

(b) फेरस सल्फेट का अपघटन

(c) सल्प्यूरिक एसिड का तनुकरण

(d) पानुकरण गैस का जलना

13. अवक्षेपण (प्रीसिपिटेशन) अभिक्रिया..... उत्पादित करती है।

RRB Group-D 27-11-018 (Shift-III)

(a) पायस (b) अधुलनशील

(c) क्षार (d) अम्ल

14. सोडियम सल्फेट और बेरियम क्लोराइड विलयन की अभिक्रिया

का एक उदाहरण है।

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

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

(a) एकल विस्थापन अभिक्रिया

(b) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया

(c) द्विविस्थापन अभिक्रिया

(d) ऊष्माशोषी अभिक्रिया

15. अभिक्रिया $\text{MgO} + \text{CO} \rightarrow \text{Mg} + \text{CO}_2$, में, किस पदार्थ का ऑक्सीकरण होता है?

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

(a) मैग्नीशियम

(b) कार्बन मोनोऑक्साइड

(c) कार्बन डाइऑक्साइड

(d) मैग्नीशियम ऑक्साइड

16. ने उत्प्रेरक के रूप में प्लेटिनम पर पहला अवलोकन किया –

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

(a) मेंडलीफ (b) मोसली

(c) डोबेरिनर (d) न्यूलैंड

17. प्रकाश ऊर्जा से पानी के अणु के विखंडन की प्रक्रिया को कहा जाता है।

RRB NTPC 1st 19-01-2017 (Shift-II)

(a) विकिरण-अपघटन

(b) विद्युत-अपघटन

(c) प्रकाश-अपघटन

(d) ताप-अपघटन

18. निम्नलिखित में से कौन सा भौतिक परिवर्तन नहीं है?

RRB JE 24.05.2019 (Shift-I)

(a) ठोसों का द्रवों में पिघलना

(b) गैसों का द्रवों में द्रवीकरण

(c) पदार्थों का किण्वन

(d) द्रवों का गैसों में वाष्पीकरण

19. पानी में एक अम्ल या क्षार का विलय करने को किस नाम से जाना जाता है?

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

रसायन विज्ञान

Khan Sir App - twoRoot2

आर बी डी
या नाम ही विषय है

- (a) अपघटन अभिक्रिया
 (b) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया
 (c) उदासीन अभिक्रिया
 (d) ऊष्माशोषी अभिक्रिया
20. खाद्य पदार्थ में दुरुच्च आने का मुख्य कारण वसा और तेलों का है।
RRB ALP & Tec (09-09-18 Shift-II)
 (a) हाइड्रोलिसिस (b) ऑक्सीकरण
 (c) शोधन (d) अवकरण
21. वह अभिक्रिया जिसमें 10% NaCl से विजली पास की जाती है, कहलाती है?
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)
 (a) क्लोर-शार प्रक्रिया
 (b) क्लोर-लवण अभिक्रिया
 (c) बेर्यस अभिक्रिया
 (d) हॉल-हेराल्ट अभिक्रिया
22. निम्नलिखित में से कौन सी धातु आयरन वलोराइड में से लोहे का विस्थापित नहीं करेगी?
RRB Group-D 06-12-2018 (Shift-III)
 (a) जस्ता (b) चाँदी
 (c) मैग्नीशियम (d) एल्युमिनीयम
23. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन सही/गलत है?
 कथन:
 (A) : H_2S हवा में जलता है और H_2O और SO_2 देता है।
 (B): ऊष्मा की उपस्थिति में फेरस सल्फेट का अपघटन Fe_2O_3 , SO_2 और SO_3 देता है।
RRB ALP & Tec. (31-08-18 Shift-III)
 (a) कथन A और B दोनों सही है।
 (b) कथन A सही है, जबकि B गलत है
 (c) कथन A और B गलत है
 (d) कथन B सही है, जबकि A गलत है (a)
24. $SnCl_4 + 2HgCl_2 \rightarrow Hg_2Cl_2 + SnCl_4$ अभिक्रिया में –
RRB ALP & Tec (13-08-18 Shift-I)
 (a) $HgCl_2$ ऑक्सीकृत हो जाता है
 (b) $SnCl_4$ ऑक्सीकृत हो जाता है
 (c) Hg_2Cl_2 ऑक्सीकृत हो जाता है
 (d) $SnCl_4$ अपचयित हो जाता है (b)
25. इनमें कौन सा रासायनिक परिवर्तननहीं है?
RRB JE 2014 (14.12.2014 Set-2, Red Paper)

- (a) ईंधन का दहन
 (b) अस्तीकृत जल का वैद्युत अपघटन
 (c) ऑक्सीकरण / लौह में जंग लगाना
 (d) प्लेटिनम तार का जलना (b)
26. क्लोर-एल्कली प्रक्रिया में कौन से उत्पाद निर्मित होते हैं?
RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-II)
 (a) क्लोरीन और कैल्चियम हाइड्रॉक्साइड
 (b) क्लोरीन और पौटेरिशियम हाइड्रॉक्साइड
 (c) क्लोरीन और एल्युमिनियम हाइड्रॉक्साइड
 (d) क्लोरीन और सोडाइयम हाइड्रॉक्साइड(d)
27. एक दोहरी अपघटन अभिक्रिया के दौरान अभिकारकों के बीच क्या आदान-प्रदान किया जाता है?
RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-III)

- (a) आयन (b) इलेक्ट्रॉन
 (c) परमाणु (d) अणु (a)
28. $H_2O_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl + O_2$, अभिक्रिया में, H_2O_2 किसके रूप में कार्य करता है?
RRB ALP & Tec (10-08-18 Shift-II)
 (a) एक अम्ल (b) एक आक्सीकारक
 (c) एक अपचायक (d) एक क्षार (c)
29. ऑक्सीजन में कार्बन को जलाने पर कार्बन डाइऑक्साइड उत्पन्न होते समय कौन सी अभिक्रिया घटित होती है?
RRB ALP & Tec. (21-08-2018 Shift-II)
 (a) योगात्मक अभिक्रिया
 (b) प्रतिस्थापन अभिक्रिया
 (c) दहन अभिक्रिया
 (d) अपघटन अभिक्रिया (c)
30. एक अभिक्रिया जिसमें एक पदार्थ के एक या अधिक अणु आपस में दोहरे या तिहरे आबंध के माध्यम से जुड़े होते हैं, को कहा जाता है।
RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-III)
 (a) एस्ट्रीकरण
 (b) योगात्मक अभिक्रिया
 (c) कार्यात्मक समूह
 (d) जल अपघटन या साबुनीकरण (b)
31. सीमेट तथा जल के मध्य रासायनिक क्रिया को कहते हैं?
RRB SSE (21-12-2014, Set-08, Green Paper)
 (a) जलीकरण (b) क्लोरोनीकरण
 (c) निस्तापन (d) इनमें से कई नहीं(a)
32. $PbO_2 + 4HCl \rightarrow PbCl_2 + 2H_2O + Cl_2$ में ऑक्सीकृत होने वाला पदार्थ.....है।
RRB JE 29-05-2019 (Shift-I)
 (a) हाइड्रोजन
 (b) लेड क्लोरोइड
 (c) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
 (d) लेड डाइऑक्साइड (c)
33. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सत्य है?
 A. उत्क्रमणीय अभिक्रिया: जब वसा और तेल का ऑक्सीकरण होता है, तो उनमें उत्क्रमणीय अभिक्रिया होती है और उनकी गंध और स्वाद बदल जाते हैं।
 B. यदि किसी अभिक्रियाशील धातु के पूर्ण पर हवा, पानी या उसके आसपास के अन्य पदार्थों का प्रभाव पड़ता है तो इसे संक्षारित होना कहा जाता है।
RRB Group-D 24-10-2018 (Shift-III)
 (a) केवल B सत्य है
 (b) A और B दोनों असत्य हैं
 (c) A और B दोनों सत्य हैं
 (d) केवल A सत्य है। (a)
34. किस रासायनिक अभिक्रिया में भिन्न यौगिक बनाने के लिए दो यौगिकों के बीच बॉण्ड या आयनों का विनिमय होता है? **RRB NTPC 04-04-2016 (Shift-III)**
 Stage 1st
- (a) प्रतिस्थापन अभिक्रिया
 (b) दोहरा विस्थापन अभिक्रिया
 (c) रेडॉक्स प्रतिक्रिया
 (d) प्रत्यक्ष संयोजन अभिक्रिया (b)
35. निम्नलिखित में से ऑक्सीकरण प्रतिक्रिया के बारे में क्या सही नहीं है?
RRB NTPC Stage 1st 30-04-2016 (Shift-I)
 (a) एक पदार्थ में ऑक्सीजन की अनुपूर्वि या उसमें से हाइड्रोजन हटाने को ऑक्सीकरण कहा जाता है।
 (b) वह पदार्थ जो ऑक्सीजन के लिए ऑक्सीजन देता है या हाइड्रोजन को हटाता है उसे ऑक्सीकारक कहा जाता है।
 (c) वनस्पति तेल का हाइड्रोजनीकरण एक ऑक्सीकरण प्रतिक्रिया है।
 (d) धातुओं में जंग लगाना ऑक्सीकारण प्रतिक्रिया का एक प्रभाव है। (c)
36. जब एक धातु ऑक्सीजन के साथ अभिक्रिया करती है, तो क्या बनता है?
RRB Group-D 29-10-2018 (Shift-III)
 (a) अधातु ऑक्साइड
 (b) धात्विक हाइड्रॉक्साइड
 (c) धात्विक ऑक्साइड
 (d) अधातु हाइड्रॉक्साइड (c)
37. उस अभिक्रिया को क्या कहते हैं जिसमें दो यौगिक आयनों का आदान-प्रदान कर नए यौगिक बनाते हैं?
RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-II)
 (a) संयोजन
 (b) समावयीकरण अभिक्रिया
 (c) अपघटन अभिक्रिया
 (d) द्वि विस्थापन अभिक्रिया (d)
38. ऑक्सीकरण प्रतिक्रिया में निम्नलिखित में से क्या होता है?
RRB NTPC 03-04-2016 (Shift-I) Stage 1st
 (a) इलेक्ट्रॉन में वृद्धि होती है।
 (b) इलेक्ट्रॉन में कमी होती है।
 (c) प्रोटॉन में वृद्धि होती है
 (d) प्रोटॉन में कमी होती है (b)
39. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सत्य/असत्य है/है?
 A. निम्नलिखित अप्रत्यावर्ती अभिक्रिया का एक उदाहरण है।
 $N_2(g) + 3H_2 \rightarrow 2NH_3(g)$
 B. निम्नलिखित संयोजक अभिक्रिया का एक उदाहरण है।
 $2Mg(s) + O_2(g) \rightarrow 2Mgo(s)$
RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-III)
 (a) केवल A ही सत्य है
 (b) A और B दोनों सत्य हैं
 (c) A और B दोनों असत्य हैं
 (d) केवल B ही सत्य है। (d)
40. निम्नलिखित एजेंटों में से कौन सा पेयजल की शुद्धिकरण (शोधन) के लिए अच्छा है?
RRB NTPC 29-03-2016 (Shift-III) Stage 1st
 (a) उत्प्रेरक (कैटेलिटिक) एजेंट
 (b) अपचायक (रिड्यूसिंग) एजेंट
 (c) स्ट्रलाइजिंग एजेंट
 (d) ऑक्सीडाइजिंग एजेंट (d)

41. दी गई अभिक्रिया का एक उदाहरण है। $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}$
RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-III)
(a) विस्थापन अभिक्रिया
(b) अपघटन अभिक्रिया
(c) फोटोलिटिक अपघटन
(d) दोहरी विस्थापन अभिक्रिया
42. अभिकारकों को विभाजित करने के लिए अभिक्रिया में ऊर्जा की आवश्यकता होती है।
RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-I)
(a) संयोजन (b) अपघटन
(c) दोहरा विस्थापन (d) विस्थापन
43. $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ अभिक्रिया अभिक्रिया का एक उदाहरण है—
RRB Group-D 26-11-2018 (Shift-III)
(a) संयोजन (b) अपघटन
(c) विस्थापन
(d) दोहरा विस्थापन
44. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सत्य/असत्य है/हैं?
A. निम्नलिखित प्रतिवर्ती अभिक्रिया का एक उदाहरण है।
 $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$
B. निम्नलिखित ऊर्जीय अपघटन अभिक्रिया का एक उदाहरण है:
 $\text{CaCO}_3(\text{S}) \rightarrow \text{CaO}(\text{S}) + \text{CO}_2(\text{g})$
RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-II)
(a) केवल B सत्य है
(b) A और B दोनों असत्य हैं
(c) केवल A सत्य है
(d) A और B दोनों सत्य हैं।
45. ऑक्सीकरण अभिक्रिया जो गर्मी और प्रकाश पैदा करती है, वह है।
RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-III)
(a) ऊषाशोषी (b) दहन
(c) ऊषाक्षेपी (d) उदासीन
46. कॉपर ऑक्साइड (CuO) और कार्बन मोनोक्साइड (CO) अभिक्रिया में, अपचयन अभिकारक है—
RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-III)
(a) CO_2 (b) CuO
(c) CO (d) Cu
47. ऑक्सीकरण अभिक्रिया जो गर्मी और प्रकाश पैदा करती है, वह है।
RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)
(a) ऊषाशोषी (b) दहन
(c) ऊषाक्षेपी (d) उदासीन
48. निम्नलिखित में से कौनसा/से कथन सत्य/असत्य है?
कथन A. नीचे दिया गया उदाहरण अप्रत्यावर्ती अभिक्रिया का है—
 $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$
B. नीचे दिया गया उदाहरण दोहरी विस्थापन अभिक्रिया का है :
 $2\text{Mg}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{MgO}(\text{s})$
RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-II)
(a) केवल A ही सत्य है
(b) केवल B ही सत्य है
(c) A और B दोनों असत्य हैं
49. जलमिश्रित HCl के साथ प्रतिक्रिया नहीं करता।
RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-III)
(a) मैग्नीशियम (b) कॉपर
(c) जिंक (d) एल्युमीनियम
50. निम्नलिखित में से कौन सा कथन सत्य है?
RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-II)
(a) अपचयन अभिक्रिया के दौरान परमाणु में प्रोटॉनों की क्षति होती है।
(b) अपचयन अभिक्रिया के दौरान परमाणु में प्रोटॉन उत्सर्जित होता है।
(c) अपचयन अभिक्रिया के दौरान परमाणु में इलेक्ट्रॉन्स की क्षति होती है।
(d) अपचयन अभिक्रिया के दौरान परमाणु में इलेक्ट्रॉन्स उत्सर्जित होते हैं।
51. निम्नलिखित में से कौन सा कथन सत्य/असत्य है?
कथन A : निम्नलिखित प्रतिवर्ती अभिक्रिया का एक उदाहरण है।
 $\text{N}_2(\text{g}) - 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$
B. निम्नलिखित ऊर्जीय अपघटन का एक उदाहरण है।
 $\text{CaCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2(\text{g})$
RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-II)
(a) A और B दोनों असत्य हैं
(b) केवल A सत्य है
(c) A और B दोनों सत्य हैं
(d) केवल B सत्य है।
52. दी गई रासायनिक अभिक्रिया को पूर्ण करें।
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + 3\text{O}_2 \rightarrow$
RRB Group-D 05-12-2018 (Shift-II)
(a) $\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O} + \text{ऊर्जा}$
(b) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{ऊर्जा}$
(c) $2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O} + \text{ऊर्जा}$
(d) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{ऊर्जा}$
53. अभिक्रिया के संबंध में निम्नलिखित कथनों में से कौन सा गलत है।
 $2\text{PbO}(\text{s}) + \text{C}(\text{s}) \rightarrow 2\text{Pb}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$
A. कार्बन डाइऑक्साइड, उपचयन हो रहा है
B. लेड, अपचयन होता जा रहा है
C. कार्बन का उपचयन हो गया है
D. लेड ऑक्साइड उपचयन हो रहा है
54. निम्न में से कौन सी क्रिया अत्यधिक ऊषाक्षेपी होती है?
RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-II)
RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-I)
(a) ध्वीचिंग पाउडर का जल में घुलना
(b) धोवन सोडा का जल में घुलना
(c) कॉपर सल्फेट का जल में घुलना
(d) सलफ्यूरिक अम्ल का जल में घुलना
55. $\text{P}_4\text{O}_{10} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$ सरीकरण पर ध्यान दें। इस अभिक्रिया में जल के आवश्यक कण होंगे।
RRB Group-D 01-12-2018 (Shift-II)
(a) 2 (b) 6
(c) 8 (d) 4
56. इस यौगिक को कभी-कभी भोजन के जल्दी पकने के लिए उसमें डाला जाता है। यह एक हल्का असंक्षरक क्षार है। नीचे दी गई अभिक्रिया इसके निर्माण की क्रिया दर्शाती है। इस यौगिक का नाम बताइए?
 $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{NH}_3 = ?$
RRB Group-D 06-12-2018 (Shift-II)
(a) सोडियम कार्बोनेट
(b) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट
(c) अमोनियम क्लोराइड
(d) अमोनियम कार्बोनेट
57. निम्न तत्व में से कौन-सा एक अपचायक कारक नहीं है?
RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-I)
(a) जस्ता (b) कोक
(c) क्लोरीन (d) सोडियम
58. एक सूखी टेस्ट ट्यूब में लेड नाइट्रेट के क्रिस्टल्स को तेज गरम करने पर,
RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-I)
(a) एक पीले रंग का अवशेष छोड़ जाते हैं।
(b) एक भूरे रंग का अवशेष छोड़ जाते हैं।
(c) ट्यूब में से सफेद धुआँ निकलता है।
(d) क्रिस्टल तुरंत गल जाते हैं।
59. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$ दी गई प्रतिक्रिया का एक उदाहरण है।
RRB Group-D 05-12-2018 (Shift-I)
(a) अपघटन (b) दोगुना विस्थापन
(c) संयोजन (d) विस्थापन
60.धातु केवल विद्युत अपघटन द्वारा निकाला जाता है।
RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)
(a) Al (b) Zn (c) Fe (d) Cu
61. अधिक सादित H_2SO_4 के साथ 443K पर इथेनॉल गर्म करने पर इथेनॉल के निजलीकरण में प्राप्त होता है—
RRB Group-D 10-10-2018 (Shift-II)
(a) मीथेन (b) मीथीन
(c) ईथेन (d) एथीन
62. निम्न में से कौन एक कैटायन है?
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-II)
(a) कार्बोनेट (b) हाइड्रोक्साइड
(c) नाइट्रेट (d) अमोनियम
63. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सत्य/असत्य है/हैं?
A. निम्नलिखित अभिक्रिया उक्तमणीय अभिक्रिया का एक उदाहरण है।
 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$
B. निम्नलिखित ऊर्जीय अपघटन अभिक्रिया का एक उदाहरण है।
 $\text{CaCO}_3(\text{s}) \xrightarrow{\text{heat}} \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$
RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-III)
(a) A और B दोनों ही असत्य हैं।
(b) केवल B सत्य है।
(c) A और B दोनों ही सत्य हैं।
(d) केवल A सत्य है।
64. जब बिजली प्रवाहित करने से एक पदार्थ का नए पदार्थों में अपघटन किया जाता है तो इनमें से कौन सी रासायनिक अभिक्रिया होती है?
RRB Group-D 26-11-2018 (Shift-III)

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

आर.बी.डी.
ये जप से जिज्ञासा

- (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 हैं
 (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) अवस्था में परिवर्तन
 (b) गैस का उत्सर्जन
 (c) रंग बदलना
 (d) ये सभी विकल्प
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
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
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
5. उत्प्रेरक परिवर्तक युक्त मोटर वाहनों में सीसा गहित (अनलेडेड) प्लॉटल का उपयोग करना चाहिए क्योंकि सीसा युक्त प्लॉटल 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 सामानदायक यौगिक बनते हैं।

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
5. उत्प्रेरक परिवर्तक युक्त मोटर वाहनों में सीसा गहित (अनलेडेड) प्लॉटल का उपयोग करना चाहिए क्योंकि सीसा युक्त प्लॉटल 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 सामानदायक यौगिक बनते हैं।