

61. निम्न में से कौन एक तत्व है ?
R.R.B. गोरखपुर (G.G.) परीक्षा, 2003
(a) माणिक (b) नीलम
(c) पन्ना (d) हीरा
62. सोडियम को किसमें रखकर संचित किया जाता है ?
R.R.B. चेन्नई, बंगलौर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002
(a) मिट्टी का तेल (b) जल
(c) वनस्पति तेल (d) इनमें से कोई नहीं
63. 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
64. प्रयोग करने तथा औजार बनाने के लिए सर्वप्रथम किस धातु की खोज की गई ?
R.R.B. भुवनेश्वर (केसिंग इंस्पे.) परीक्षा, 2005
(a) कांसा (b) लोहा
(c) तांबा (d) जस्ता
65. 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
66. निम्नलिखित में कौन-सी निष्क्रिय गैस है ?
R.R.B. सिकंदराबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2001
(a) नाइट्रोजन (b) क्लोरीन
(c) ऑर्गेन (d) हाइड्रोजन
67. 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) बर्फ (d) सीसा
68. 'क्विक सिल्वर' का रासायनिक नाम है :
R.R.B. रांची (A.S.M.) परीक्षा, 2007
(a) पारद (पारा) (b) चांदी
(c) स्वर्ण (d) तांबा
69. मानव निर्मित तत्व की पहचान कीजिए :
R.R.B. गुवाहाटी (G.G.) परीक्षा, 2006
(a) कार्बन (b) सोना
(c) कैलीफोर्नियम (d) कैल्शियम
70. अग्रलिखित युग्म में कौन-से आवर्त सारणी की एक ही अवधि के दोनों सदस्य हैं ?
R.R.B. गोरखपुर (E.S.M.) परीक्षा, 2009
(a) Na, Ca (b) Na, Cl
(c) Ca, Cl (d) Cl, Br
71. किस गैस से सड़े अंडे की गंध आती है ?
R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008
(a) H_2S (b) NO_2
(c) SO_2 (d) N_2O

5

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

1. निम्नलिखित में से किस गैस का ऊर्जा मान (कैलोरी मान) सबसे अधिक होता है?
RRB JE 23-05-2019 (Shift-IV)
(a) हाइड्रोजन (b) LPG
(c) प्राकृतिक गैस (d) मथेन
2. ड्यूटेरियम की द्रव्यमान संख्या कितनी है?
RRB JE 22-05-2019 (Shift-I)
(a) 2 (b) 4
(c) 3 (d) 1
3. सभी अम्ल धातुओं के साथ अभिक्रिया करके गैस उत्पन्न करते हैं।
RRB JE 23-05-2019 (Shift-I)
(a) कार्बन डाईऑक्साइड (b) हाइड्रोजन
(c) नाइट्रोजन (d) ऑक्सीजन
4. जब एक जस्ता धातु के टुकड़े को हाइड्रोक्लोरिक अम्ल में रखा जाता है, तो गैस उत्पन्न करते हैं।
RRB JE 27-05-2019 (Shift-IV)
(a) नाइट्रोजन (b) हाइड्रोजन
(c) कार्बन डाईऑक्साइड (d) ऑक्सीजन
5. केवल वे धातुएँ ही पानी से हाइड्रोजन को विस्थापित कर सकती हैं जो धातुओं की प्रतिक्रिया क्षमता श्रृंखला में होते हैं।
RRB NTPC 11-04-2016 (Shift-III) Stage 1st
(a) हाइड्रोजन से नीचे (b) हाइड्रोजन से ऊपर
- (c) ऊपर या नीचे
(d) धातुएँ पानी से हाइड्रोजन को विस्थापित नहीं कर सकती हैं।
6. जब एक धातु पानी के साथ अभिक्रिया करती है तो कौन सी गैस निकलती है?
RRB Group-D 19-09-2018 (Shift-I)
(a) ऑक्सीजन (b) नाइट्रोजन
(c) क्लोरीन (d) हाइड्रोजन
7. निम्न में से किसका उपयोग जल की स्थायी कठोरता दूर करने के लिए किया जाता है?
RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-III)
(a) फिटकरी (b) ब्लिचिंग पाउडर
(c) बेकिंग सोडा (d) धोवन सोडा
8. हाइड्रोजन का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास निम्न में से किसके समान होता है?
RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-II)
(a) क्षारीय मृदा धातुओं (b) अक्रिय गैसों
(c) क्षारीय धातुओं (d) हैलोजन
9. वनस्पति तेल का हाइड्रोजनीकरण का एक उदाहरण है।
RRB Group-D 10-10-2018 (Shift-II)
(a) विस्थापन अभिक्रिया (b) मिश्रण अभिक्रिया
(c) संकलन अभिक्रिया (d) प्रतिस्थापन अभिक्रिया
10. कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड के विलयन से जब कार्बन डाईऑक्साइड गुजरती है तो बनने वाले अवक्षेप का रंग कैसा होता है?
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-III)

- (a) स्लेटी (b) काला
(c) नीला (d) सफेद (d)
11. ऑक्सीजन के एक अणु में ऑक्सीजन के कितने परमाणु होते हैं। **RRB JE 23-05-2019 (Shift-IV)**
(a) चार (b) आठ
(c) दो (d) छह (c)
12. सोडा-एसिड अग्निशामक यंत्रों में उपयोग किया जाने वाला लवण है: **RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-II)**
(a) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट
(b) कैल्शियम ऑक्सीक्लोराइड
(c) सोडियम हाइड्रॉक्साइड (d) सोडियम कार्बोनेट (a)
13. 20 ऑक्सीजन के दो निरूपित करता है—
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-II)
(a) आयनों (b) परमाणुओं
(c) अणुओं (d) इलेक्ट्रॉन (b)
14. O_2 का आण्विक द्रव्यमान होता है।
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-II)
(a) 32 (b) 64
(c) 8 (d) 16 (a)
15. सीमेंट का मुख्य घटक है।
RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-III)
(a) $MgOH$ (b) $CaCO_3$
(c) SiO_2 (d) MnO (c)
16. ऑक्सीजन के अणु में होता है।
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-III)
(a) एक विद्युतसंयोजी बंध
(b) एक एकल सहसंयोजक बंध
(c) एक तिहरा सहसंयोजक बंध
(d) एक दोहरा सहसंयोजक बंध (d)
17. निम्नलिखित में से कौन सी एक अधातु है?
RRB JE. 24-05-2019 (Shift-I)
(a) लोहा (b) एल्युमीनियम
(c) जस्ता (d) नाइट्रोजन (d)
18. लेखन पेंसिल में है—
RRB JE 2014 (14-12-2014 Set-2, Red Paper)
(a) ठोस स्याही (b) लेड
(c) लेड सल्फेट (d) ग्रेफाइट (d)
19. निम्नलिखित में से किस गैस का उपयोग खाद्य पदार्थों को ऑक्सीकृत होने से रोकने के लिए किया जाता है?
RRB ALP & Tec. (10-08-18 Shift-I)
(a) हाइड्रोजन (b) ऑक्सीजन
(c) क्लोरीन (d) नाइट्रोजन (d)
20. लेड नाइट्रेट को जोरदार ढंग से गरम करते समय निकलने वाली लाल भूरे रंग की गैस का नाम बताएं।
RRB ALP & Tec. (14-08-18 Shift-I)
(a) नाइट्रिक ऑक्साइड (b) नाइट्रोजन डाइऑक्साइड
(c) डाई नाइट्रोजन ऑक्साइड (d) नाइट्रोजन पैंटोक्साइड (b)
21. तापीय अपघटन के दौरान अमोनियम नाइट्रेट, उत्पन्न करता है: **RRB ALP & Tec (10-08-18 Shift-III)**
(a) N_2 और H_2O (b) N_2O और H_2O
(c) NH_3 और NO (d) NH_3 और NO_2 (b)
22. अमोनिया का व्यावसायिक निर्माण किस प्रक्रिया से होता है?
RRB JE. 2014 (14-12-2014 Red Paper)
(a) ओसवाल्ड प्रक्रिया (b) हॉल प्रक्रिया
(c) कॉन्टेक्ट प्रक्रिया (d) हैबर प्रक्रिया (d)
23. नाइट्रोजन का प्रयोग विद्युत बल्बों में किया जाता है, क्योंकि— **RRB SSE (21-12-2014, Set-09, Yellow Paper)**
(a) यह हवा से हल्का होता है
(b) यह बल्ब में रोशनी ज्यादा उत्पन्न करता है
(c) दहन को सपोर्ट (समर्थन) नहीं करता है
(d) यह विषाक्त नहीं होता। (c)
24. नाइट्रोजन के निम्न ऑक्साइड में से किसको लाफिंग गैस के रूप में जाना जाता है?
RRB ALP & Tec (20-08-18 Shift-I)
(a) NO (b) N_2O_5
(c) NO_2 (d) N_2O (d)
25. गैस का उपयोग चिप्स को ऑक्सीकृत होने से रोकने के लिए किया जाता है।
RRB Group-D 3-10-2018 (Shift-III)
(a) H_2 (b) N_2
(c) Cl_2 (d) O_2 (b)
26. निम्नलिखित गैसों में से किसमें एक तीखी गंध (pungent odour) होती है?
RRB NTPC Stage 1st 29-04-2016 (Shift-I)
(a) अमोनिया (b) कार्बन मोनो ऑक्साइड
(c) ऑक्सीजन (d) हाइड्रोजन (a)
27. निम्न में से कौन सा दंत चिकित्सकों द्वारा अनेस्थैटिक के लिए स्थानापन्न के रूप में इस्तेमाल किया जाता है?
RRB NTPC 07-04-2016 (Shift-III) Stage 1st
(a) ऑक्सीजन (b) नाइट्रोजन
(c) नाइट्रस ऑक्साइड (d) क्लोरीन (c)
28. निम्नलिखित में से किस विकल्प को हारस्य गैस (Laughing gas) कहा जाता है?
RRB NTPC 16-04-2016 (Shift-I) Stage 1st
(a) N_2O (b) CO_2
(c) H_2O (d) SO_2 (a)
29. निम्नलिखित में से कौन सी गैस हारस्य गैस के रूप में लोकप्रिय है? **RRB NTPC 03-04-2016 (Shift-I) Stage 1st**
(a) नाइट्रिक ऑक्साइड (b) नाइट्रोजन डाईऑक्साइड
(c) नाइट्रस ऑक्साइड (d) नाइट्रोजन पेरॉक्साइड (c)
30. अमोनियम सल्फेट का रासायनिक सूत्र है।
RRB Group-D 27-11-2018 (Shift-III)
(a) $NH_4(SO_3)_2$ (b) $(NH_4)_2SO_4$
(c) $(NH_4)_2SO_3$ (d) $NH_4(SO_4)_2$ (b)
31. NO_2 का धूम (स्मॉग) रंग है।
RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-II)
(a) भूरा (b) पीला
(c) हल्का पीला (d) लाल (a)
32. अधातुओं का व्यापक उपयोग में होता है।
RRB Group-D 27-11-2018 (Shift-III)
(a) जल क्वथनित्र (बॉयलर) (b) खाद
(c) हवाई जहाज (d) मशीनरी (यंत्र) निर्माण (b)
33. विद्युत बल्ब में आमतौर पर रासायनिक रूप से निष्क्रिय गैस जैसे भरी होती है।
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-I)
(a) नाइट्रोजन (b) क्लोरीन
(c) ऑक्सीजन (d) हाइड्रोजन (a)

34. परमाणु क्रमांक 10, 18, 36, 54 वाले तत्व है।

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

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

35. वह पहला तत्व कौन सा है जिसकी रासायनिक खोज हैनिंग ब्रांड द्वारा की गई थी?

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

- (a) कोबाल्ट (b) निकल
(c) हाइड्रोजन (d) फास्फोरस

36. फास्फोरस को पानी में रखा जाता है ताकि.....

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

- (a) खराब होने से बचे (b) आग पकड़ने से बचे
(c) स्थायित्व सुनिश्चित हो (d) बच्चों की पहुँच से दूर रहे। (b)

37. माचिस की तीलियों में..... होता है।

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

- (a) सल्फर (b) फास्फोरस
(c) मैग्नीशियम (d) पोटैशियम

38. फास्फोरस की परमाण्विकता है—

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

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

39. फास्फोरस की परमाण्विकता क्या है?

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

- (a) द्वि परमाण्विक (b) बहुपरमाण्विक
(c) एक परमाण्विक (d) चतुःपरमाण्विक

40. फास्फोरस की परमाण्विकता क्या है?

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

- (a) एकल परमाण्विक (b) द्वि-परमाण्विक
(c) चतुःपरमाण्विक (d) बहु-परमाण्विक

41. इनमें से कौन सा इलेक्ट्रॉनिक विन्यास एक अधातु का है?

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

- (a) 2, 8, 3 (b) 2, 8, 4
(c) 2, 8, 5 (d) 2, 8, 1

42. निम्नलिखित में से कौन परमाणु बहु-परमाण्विक है?

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

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

43. सफेद फॉस्फोरस को..... में संग्रहीत किया जाता है।

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

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

44. फॉस्फोरस एसिड का रासायनिक सूत्र क्या है?

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

- (a) HPO_4 (b) H_3PO_4
(c) H_3PO_3 (d) H_2PO_4

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

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

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

46. रासायनिक प्रतीक P का अर्थ क्या है?

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

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

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

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

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

48. किन तत्वों के बाह्यतम कोश में 7 संयोजक इलेक्ट्रॉन होते हैं?

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

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

49. निम्नलिखित में से कौन सा द्विपरमाण्विक है?

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

- (a) आर्गन (b) हीलियम
(c) फ्लोरीन (d) मीथेन

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

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

- (a) F_2 (b) Cl_2
(c) Br_2 (d) I_2

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

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

- (a) बेकिंग सोडा (b) वाशिंग सोडा
(c) बेकिंग पाउडर (d) ब्लीचिंग पाउडर

52. विरंजक चूर्ण को जल में मिश्रित करने पर कौन-सी गैस निष्काशित होती है?

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

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

53. पानी को ब्लीचिंग पाउडर में मिलाने पर कौन-सी गैस निकलती है?

RRB ALP & Tec (09-08-2018 Shift-I)

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

54. परमाणु संख्या वाला एक तत्व एक क्षारीय ऑक्साइड उत्पन्न करेगा।

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

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

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

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

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

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

RRB NTPC 17-01-2017 (Shift-II) Stage 1st

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

57. कौन से समूह में शामिल तत्व रंगहीन, स्वादहीन और गंध रहित गैस हैं?

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

- (a) क्षारीय धातु समूह (b) शून्य समूह
(c) हैलोजन समूह (d) भूक्षारीय धातु समूह

58. वह एकमात्र अधातु कौन सी है जो कमरे के तापमान पर द्रव में बदल जाती है?

RRB NTPC 02-04-2016 (Shift-II) Stage 1st

- (a) पारा (b) ब्रोमीन
(c) क्लोरीन (d) गैलियम

59. कौन-सी अधातु, कमरे के ताप पर द्रव अवस्था में होती है?
RRB JE 27-06-2016 (Shift-I)

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

60. का प्रशीतन (रेफ्रीजरेंट) में प्रयोग किया जाता है
RRB NTPC 19-04-2016 (Shift-I) Stage 1st S

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

61. निम्नलिखित में से कौन सी एक गैस रंगहीन एवं गंधहीन नहीं है?
RRB NTPC 29-03-2016 (Shift-III) Stage 1st

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

62. ठोस आयोडीन का रंग होता है।
RRB NTPC 02-04-2016 (Shift-III) Stage 1st

- (a) सफेद (b) रंगहीन
(c) बैंगनी भूरे से थोड़ा काला (d) लाल-भूरा

63. निम्नलिखित तत्वों में से अधातु की पहचान करें।
RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-III)

- (a) मैग्नीशियम (b) क्लोरीन
(c) सोडियम (d) एल्युमीनियम

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

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

65. 35, 53 और 85 की परमाणु संख्या के तत्व, है।
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)

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

66. आधुनिक आवर्त सारणी में किस समूह में हैलोजन को रखा जाता है?
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-I)

- (a) 1st (b) 18th
(c) 17th (d) 16th

67. समूह 17 से संबंधित तत्वों को क्या कहा जाता है?
RRB JE 26-05-2019 (Shift-III)

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

68. समूह 17 का सबसे कम अभिक्रियाशील मूल तत्व है।
RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-I)

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

69. निम्नलिखित में से कौन सा एक यौगिक नहीं है?
RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-III)

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

70. ऑक्सीजन के संबंध में हैलोजन समूह की अधिकतम संयोजकता है।
RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-I)

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

71. कौन सा तत्व समूह 17 से संबंधित नहीं है?
RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-I)

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

72. निम्नलिखित में से कौन अर्द्ध-धातु नहीं है?
RRB Group-D 28-11-2018

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

73. निम्नलिखित में से किस हैलोजन का क्वथनांक उच्चतम होता है?
RRB Group-D 28-11-2018 (Shift-I)

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

74. क्लोरीन, फ्लोरीन और आयोडीन के उदाहरण हैं।
RRB Group-D 01-12-2018 (Shift-II)

- (a) निष्क्रिय गैस (b) कीटोन
(c) हैलोजन (d) एल्केन

75. एक हैलोजन है।
RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-I)

- (a) सोडियम (b) क्रिप्टॉन
(c) मैग्नीशियम (d) क्लोरीन

76. एक अणु में हैलोजन परमाणुओं द्वारा इलेक्ट्रॉनों को आकर्षित करने का गुण है।
RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-I)

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

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

- (a) एक अवधि में अधिकतम
(b) एक अवधि में न्यूनतम

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

78. दुर्लभ गैसों (Rare Gases) सामान्यतः रासायनिक रूप से अक्रिय होती हैं, क्योंकि:
RRB JE. (14-12-2014, Green Paper)

- (a) वे मोनोस्टोमिक होती हैं।
(b) उनकी आयनन क्षमता कम होती है।

(c) उनका इलेक्ट्रॉनिक विन्यास स्थिर होता है
(d) उनमें इलेक्ट्रॉनिक बंधुता होती है।

79. इनमें से कौन-सा आदर्श गैस नहीं है?
RRB JE 2014(14-12-2014 Red Paper)

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

80. इनमें से कौन सी गैस अजनबी गैस कहलाती है?
RRB NTPC Stage 1st 19-01-2016 (Shift-III)

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

81. निम्नलिखित में से कौन सी गैस अक्रिय गैस नहीं है?
RRB NTPC 09-04-2016 (Shift-III) Stage 1st

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

82. निम्न में से जो अलग या विषम है उसे चुनें।
RRB NTPC 04-04-2016 (Shift-III) Stage 1st

- (a) आर्गन (b) निऑन
(c) जेनॉन (d) हाइड्रोजन

83. निम्न में से कौन सी नोबल गैस नहीं है?
RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-I)

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

84. हीलियम और आर्गन में क्या समानता है?

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

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

85. निम्नलिखित में से कौन एक परमाणुक है?

- (a) गंधक
(b) ऑर्गन
(c) हाइड्रोजन
(d) ऑक्सीजन

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

86. निम्नलिखित में से कौन सी अक्रिय गैस को आवर्त 5 में रखा गया है?

- (a) Ne
(b) Rn
(c) Xe
(d) Ar

RRB GROUP-D 04-10-2018 (SHIFT-I)

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

- (a) उपधातु
(b) संक्रमण तत्व
(c) निष्क्रिय गैसें
(d) दुर्लभ मृदा तत्व

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

88. तीन तत्वों X, Y और Z के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास क्रमशः (2, 8, 7), (2, 8, 2) और (2, 8, 8) हैं, तो तत्व Z एक है।

- (a) अधातु
(b) उपधातु
(c) निष्क्रिय गैस
(d) धातु

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

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

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

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

90. आधुनिक आवर्त सारणी के समूह का नाम बताएं, जिसमें सभी तत्व गैस हैं?

- (a) समूह 18
(b) समूह 14
(c) समूह 12
(d) समूह 10

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

91. निम्नलिखित में से कौन-सी निष्क्रिय गैस के बाहरी कक्षा में केवल दो इलेक्ट्रॉन होते हैं?

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

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

92. समूह 18 के तत्व हैं—

- (a) एल्कली धातुएँ
(b) उत्कृष्ट गैसें
(c) हैलोजन
(d) एल्केलाइन मृदा धातु

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

93. समूह में निष्क्रिय गैस होती है।

- (a) 7
(b) 18
(c) 1
(d) 17

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

94. निष्क्रिय गैस समूह में होती है

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

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

95. एक निष्क्रिय गैस है।

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

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

96. निम्नलिखित में क्या अक्रिय निष्क्रिय गैस नहीं है?

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

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

97. निम्नलिखित में किस अक्रिय गैस का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास क्लोराइड आयन (Cl⁻) में होता है?

- (a) Ne
(b) He
(c) Kr
(d) Ar

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

98. सल्फर का रासायनिक प्रतीक क्या है?

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

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

99. निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व बहुपरमाणुक है?

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

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

100. निम्नलिखित में से कौन एक क्षारीय (अल्केलाइन) नहीं है?

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

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

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

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

RRB NTPC 18-04-2016 (Shift-III) Stage 1st

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

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

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

103. प्याज काटते समय आँखों में जलन पैदा करने वाला यौगिक कौन है?

- (a) कार्बन
(b) नाइट्रोजन
(c) सल्फर
(d) हाइड्रोजन

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

104. की उपस्थिति के कारण हमें वह गंध महसूस होती है, जिसमें हमें एलपीजी सिलेंडर लीक होने का पता चलता है?

- (a) नाइट्रोजन पेरॉक्साइड
(b) कार्बन मोनोऑक्साइड
(c) सल्फर यौगिक
(d) कार्बन डाईऑक्साइड

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

105. सल्फर की परमाणुकता क्या है?

- (a) बहु-परमाणुक
(b) द्विपरमाणुक
(c) एकपरमाणुक
(d) त्रिपरमाणुक

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

106. सल्फर की परमाण्विकता है।

- (a) द्विपरमाणुक
(b) चतुःपरमाणुक
(c) बहुपरमाणुक
(d) एक परमाणुक

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

107. एकल परमाणुक अणु का एक उदाहरण है।

- (a) आर्गन
(b) सल्फर
(c) फास्फोरस
(d) हाइड्रोजन

RRB Group-D 01-11-2018 (Shift-II)

107. हीरे के कार्बन परमाणु के बाहरी कोश में मुक्त इलेक्ट्रॉनों की संख्या है— **RRB ALP & Tec. (17-08-18 Shift-II)**

- (a) शून्य (b) दो
(c) चार (d) तीन (a)

108. कार्बन का एक अपरूप नहीं है

RRB ALP & Tec. (13-08-2018 Shift-I)

- (a) बकमिन्स्टर फुलेरीन (b) कार्बन डाईऑक्साइड
(c) हीरा (d) ग्रेफाइट (b)

109. निम्नलिखित में से कौन-सा अब तक ज्ञात कठोरतम पदार्थ है? **RRB JE 28-05-2019 (Shift-I)**

- (a) बकमिन्स्टर फुलेरीन (b) ग्रेफाइट
(c) हीरा (d) लोहा (c)

110. सबसे कठोरतम प्राकृतिक पदार्थ है—

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

RRB NTPC 12-04-2016 (Shift-II) Stage 1st

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

111. आग को बुझाता है।

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

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

112. निम्नलिखित तत्वों में से कौन-सा तत्व समान तत्वों वाले अन्य परमाणुओं के साथ संयोजित होकर बड़े अणु उत्पन्न करने की विशिष्ट योग्यता रखता है?

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

- (a) एल्युमीनियम (b) हाइड्रोजन
(c) कार्बन (d) नाइट्रोजन (c)

113. शुष्क बर्फ क्या है? **RRB JE. (14-12-2014, Green Paper)**

- (a) ठोस कार्बन डाईऑक्साइड
(b) NaCl स्फटिक
(c) -50 डिग्री C पर जमी बर्फ
(d) ठोस H_2O (a)

114. निम्नलिखित में से कौन सा विभिन्न रूपों में मौजूद हो सकता है? **RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-III)**

- (a) सिलिकॉन (b) पोटैशियम
(c) कार्बन (d) मैग्नीशियम (c)

115. कार्बन का निम्नलिखित में से कौन-सा अपरूप धातुकर्म में अपचायक माध्यम के रूप में कार्य करता है?

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

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

116. निम्नलिखित में से कौन सा कार्बन संयुक्त रूप नहीं है?

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

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

117. कार्बन का एक रूप नहीं है।

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

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

118. ग्राफीन क्या है?

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

- (a) कार्बन का अपरूप
(b) एक लोकप्रिय ग्राफिक्स सॉफ्टवेयर

(c) एक पौराणिक जानवर

(d) एक संक्रमित घाव

119. जल और अन्य पदार्थों से रंगीन अशुद्धियों और बुरी गंधों को अधिशोषित करने के लिए कार्बन के निम्नलिखित में से किस अपरूप का उपयोग किया जाता है?

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

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

120. वह ठोस पदार्थ जिसका सामान्य नाम 'शुष्क बर्फ' है:

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

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

121. एक डायमंड में प्रत्येक कार्बन परमाणु..... से बंधे होते हैं।

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

- (a) पाँच अन्य कार्बन परमाणुओं
(b) तीन अन्य कार्बन परमाणुओं
(c) दो अन्य कार्बन परमाणुओं
(d) चार अन्य कार्बन परमाणुओं (d)

122. कार्बन द्वारा मजबूत बंध के गठन का एक कारण इसका आकार है। **RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-II)**

- (a) विशाल (b) मध्यम
(c) छोटा (d) बहुत बड़ा (c)

123. निम्न में से कार्बन के किस अपरूप की संरचना भूगर्भीय ग्लोब के समान होती है?

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

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

- (a) कार्बन नैनोट्यूब (b) सीसा
(c) फुलरीन (d) हीरा (c)

124. निम्नलिखित में से कौन-सा कार्बन का एक अपरूप नहीं है? **RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-III)**

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

- (a) ग्रेफाइट (b) फुलरीन
(c) डायमंड (d) कोयला (d)

125. कार्बन के अपरूप में, कार्बन परमाणुओं को फुटबॉल के आकार में व्यवस्थित किया जाता है।

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

- (a) C-50 (b) C-40
(c) C-60 (d) C-30 (c)

126. एक एलिमेंट के एलोट्रोप की भौतिक विशेषताएँ भिन्न होती हैं क्योंकि वे/उनके

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

- (a) इलेक्ट्रॉन की संख्या भिन्न होती है
(b) बॉन्ड भिन्न प्रकार के होते हैं
(c) न्यूट्रॉन की संख्या भिन्न होती है
(d) परमाणुओं की संरचना भिन्न होती है (d)

127. शीशा पेंसिल में शीशे का प्रतिशत है.....।

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

- (a) 50 (b) 0 (c) 70 (d) 100 (b)

128. में प्रत्येक कार्बन परमाणु एक ही तल में तीन अन्य कार्बन परमाणुओं से बंधे होते हैं जो षट्कोणीय व्यूह-रचना प्रदान करते हैं।

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

- (a) प्रोपीन (b) ग्रेफाइट
(c) हीरे (d) बेंजीन (b)