

129. .... में, प्रत्येक कार्बन परमाणु चार अन्य कार्बन परमाणुओं से बंधे होते हैं जो एक दृढ़ त्रि-आयामी संरचना का निर्माण करते हैं।

**RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-II)**

- (a) इथेन (b) डायमंड  
(c) मीथेन (d) ग्रेफाइट

130. कार्बन का कौन सा अपरूप जियोडेसिक ग्लोब के रूप में है?

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

- (a) फुलरीन (b) कार्बन नैनो ट्यूब  
(c) हीरा (d) ग्रेफाइट

131. सिलिकॉन कार्बाइड का उपयोग किया जाता है :

**R.R.B. चंडीगढ़ (T.A./C.A./E.C.R.C.) परीक्षा, 2006**

- (a) बहुमुख्य कठोर वस्तु को काटने में  
(b) कांच के उत्पादन में  
(c) इनमें से कोई नहीं (d) सीमेंट के निर्माण में

132. इलेक्ट्रो डिस्चार्ज मशीनिंग में कटिंग टूल बना होता है :

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

- (a) हाई स्पीड स्टील का (b) टूलस्टील का  
(c) कार्बिड टीप्ड टूल का (d) ग्रेफाइट का

133. वायुमंडल में ऑक्सीजन का प्रतिशत कितना होता है ?

**R.R.B. भोपाल (C.C.) परीक्षा, 2003**

- (a) 25% (b) 35%

- (c) 21% (d) 10%

134. पेंसिल का 'सिक्का' किस चीज का बना होता है ?

**R.R.B. भोपाल, परीक्षा, 2001**

- (a) ग्रेफाइट (b) चारकोल  
(c) लेड ऑक्साइड (d) लैम्प-ब्लैक

135. निम्नलिखित में से कौन-सा ऑक्साइड उदासीन है ?

**R.R.B. भोपाल (S.C./E.C.R.C.) परीक्षा, 2006**

- (a)  $\text{CO}_2$  (b)  $\text{CO}$   
(c)  $\text{Na}_2\text{O}$  (d)  $\text{CaO}$

136. अधातु के ऑक्साइड प्रायः होते हैं :

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

- (a) क्षारीय (b) अम्लीय  
(c) उदासीन (d) इनमें से कोई नहीं

137. निम्नलिखित में से कौन-सा पदार्थ भारी मशीनों में स्नेहक के रूप में प्रयुक्त किया जाता है ?

**R.R.B. अहमदाबाद (C.C.) परीक्षा, 2007**

- (a) बॉक्साइट (b) गंधक  
(c) फॉस्फोरस (d) ग्रेफाइट

138. हीरा और ग्रेफाइट उदाहरण है :

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

- (a) समस्थानिकी का (b) अपरूपी का  
(c) समदाबी का (d) समावयवी का

## 6

## धातुएँ/धात्विक यौगिक एवं उनके अनुप्रयोग (Metals/Metallic Compound and Their Application)

1. निम्न में से प्रतिअम्ल के संघटक के रूप में किसका प्रयोग किया जाता है?

**RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-I)**

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

2. क्या बेकिंग सोडा रासायनिक रूप से बेकिंग पाउडर से अलग होता है?

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

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

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

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

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

3. कार्बन के उपयोग द्वारा अपचयन करके, निम्न धातुओं में से किसको प्राप्त नहीं किया जा सकता है?

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

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

4. "कास्टिक सोडा" का रासायनिक नाम है:

**RRB JE, 2014 (14-12-2014 Set-02, Red Paper)**

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

5. सोडियम कार्बोनेट का सामान्य नाम क्या है?

**RRB JE 28-06-2019 (Shift-IV)**

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

6. उस धातु का नाम बताएं जिसे आसानी से चाकू से काटा जा सकता है:

**RRB ALP & Tec (09-08-18 Shift-I)**

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

7. निम्नलिखित में से कौन सी धातु कैरोसीन तेल में संग्रहीत होती है?

**RRB ALP & Tec. (09-08-2018 Shift-II)**

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

8. जलाने पर निम्नोक्त में से कौन-सी धातु, ज्वाला को पीला रंग प्रदान करती है?

**RRB SSE 21-12-2014**

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

9. वह धातु जिसे चाकू से काटा जा सकता है—

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

- (a) कॉपर (b) एल्युमीनियम  
(c) आयरन (d) सोडियम

10. सोडियम कार्बोनेट का रासायनिक सूत्र है:

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

- (a)  $\text{Na}_2\text{CO}_2$  (b)  $\text{Na}_2\text{CO}$   
(c)  $\text{NaCO}_3$  (d)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$



11. जब सोडियम क्लोराइड के जलीय (नमकीन) घोल के बीच से बिजली पारित की जाती है तो निम्न में से किस रूप में विघटित हो जाती है—

**RRB ALP & Tec (20-08-2018 Shift-III)**  
(a)  $\text{NaOH} + \text{H}_2 + \text{Cl}_2$  (b)  $\text{NaOH} + \text{H}_2 + \text{O}_2$   
(c)  $\text{NaOH} + \text{HCl} + \text{H}_2$  (d)  $\text{NaOH} + \text{H}_2 + \text{N}_2$  (a)

12. जब सोडियम क्लोराइड के पानी में बने घोल के मध्य से बिजली पारित होती है तो कौन सा उत्पाद बनता है?

**RRB ALP & Tec. (20-08-18 Shift-II)**  
(a) सोडियम और पानी (b) सोडियम ऑक्साइड  
(c) सोडियम और क्लोरीन (d) सोडियम हाइड्राक्साइड (d)

13. सोडियम कार्बोनेट की हाइड्रोक्लोरिक अम्ल से अभिक्रिया में उत्पन्न गैस कौन सी होगी?

**RRB ALP & Tec. (13-08-18 Shift-I)**  
(a) हाइड्रोजन (b) क्लोरीन  
(c) हाइड्रोजन क्लोराइड (d) कार्बन डाईऑक्साइड (d)

14. सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट के गरम होने पर निम्न गैसों में से कौन सी गैस छूटती है?

**RRB ALP & Tec. (14-08-18 Shift-III)**  
(a) हाइड्रोजन (b) कार्बन मोनोऑक्साइड  
(c) कार्बन डाईऑक्साइड (d) ऑक्सीजन (c)

15. नेट्रियम निम्न में से किसका लैटिन नाम है:

**RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-II)**  
(a) लीथियम (b) सोडियम  
(c) रूबीडियम (d) पोटैशियम (b)

16. प्रकृति में निम्न तत्वों में से कौन सा तत्व कभी भी मुक्त तत्व के रूप में नहीं पाया जाता है?

**RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-II)**  
(a) सोना (b) प्लैटिनम  
(c) चाँदी (d) सोडियम (d)

17. ऑक्सीजन के संपर्क में आने से बचाने के लिए सोडियम धातु कोष्ठ ..... के भीतर रखा जाता है।

**RRB NTPC 04-04-2016 (Shift-III) Stage 1st**  
(a) पानी (b) तेल  
(c) केरोसिन (d) तरल हाइड्रोजन (c)

18. वाशिंग सोडा का इस्तेमाल ..... किया जा सकता है।

**RRB NTPC 06-04-2016 (Shift-I) Stage 1st**  
(a) पेयजल को कीटाणु शोधन के लिए  
(b) पकाने के लिए  
(c) कठोर जल को नरम करने के लिए  
(d) एक गैर जहरीले घटक के रूप घरेलू देखभाल परक उत्पाद के तौर पर (c)

19. निम्नलिखित में से किसका प्रयोग पानी की स्थायी कठोरता को दूर करने के लिए किया जा सकता है?

**RRB NTPC 04-04-2016 (Shift-III) Stage 1st**  
(a) सोडियम कार्बोनेट (b) पोटैशियम परमैंगनेट  
(c) क्लोरीन (d) एलम (a)

20. .... दूधपेस्ट की सामग्रियों में से एक नहीं है।

**RRB NTPC Stage 1st 22-04-2016 (Shift-I)**  
(a) फ्लोराइड (b) सोडियम कार्बोनेट  
(c) कैल्शियम कार्बोनेट (d) मैग्नीशियम कार्बोनेट (b)

21. कार्बिक सोडा का रासायनिक नाम ..... है।

**RRB NTPC Stage 1st 26-04-2016 (Shift-I)**  
(a) सोडियम थायोसल्फेट (b) सोडियम कार्बोनेट  
(c) सोडियम क्लोराइड (d) सोडियम हाइड्रॉक्साइड (d)

22. बेकिंग सोडा क्या है?

**RRB NTPC 29-03-2016 (Shift-II) Stage 1st**  
(a) पोटैशियम परमैंगनेट (b) सोडियम क्लोराइड  
(c) सोडियम बाईकार्बोनेट (d) सोडियम कार्बोनेट (c)

23. केरोसिन में निम्नलिखित में से कौन सी धातुएँ संग्रहीत होती हैं?

**RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-II)**  
(a) एल्यूमीनियम और कैल्शियम  
(b) गोल्ड (Au) और सिल्वर (Ag)  
(c) पोटैशियम (K) और सोडियम (Na)  
(d) सिलिकॉन (Si) और मर्करी (Hg) (c)

24. .... धातु ठंडे जल के साथ तीव्रता से अभिक्रिया करती है?

**RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-I)**  
(a) Na (b) Cu  
(c) Zn (d) Al (a)

25. निम्नलिखित में से किसके घनत्व और क्वथनांक दोनों भिन्न होते हैं?

**RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-I)**  
(a) Cu (b) Na  
(c) Au (d) Fe (b)

26. निम्नलिखित में से कौन सी एक क्षारीय पार्थिव धातु नहीं है।

**RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-II)**  
(a) बेरियम (b) कैल्शियम  
(c) मैग्नीशियम (d) सोडियम (d)

27. सोडियम कार्बोनेट का रासायनिक सूत्र ..... है।

**RRB Group-D 10-12-2018 (Shift-I)**  
(a)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  (b)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
(c)  $\text{NaCO}_3$  (d)  $\text{NaCO}_3$  (b)

28. निम्नलिखित में से कौन से योगिकों में क्रिस्टलीकरण का पानी नहीं है?

**RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-I)**  
**RRB Group-D 11-12-2018 (Shift-II)**  
(a) बेकिंग सोडा (b) जिप्सम  
(c) वाशिंग सोडा (d) कॉपर सल्फेट (a)

29. सोडियम — बाई कार्बोनेट के साथ हाइड्रोक्लोरिक एसिड मिश्रित होने पर निम्नलिखित में से कौन सी गैस निकलती है?

**RRB Group-D 07-12-2018 (Shift-I)**  
(a) कार्बन मोनोऑक्साइड (b) कार्बन डाईऑक्साइड  
(c) ऑक्सीजन (d) क्लोरीन (b)

30. जब सोडियम सल्फेट समाधान बेरियम क्लोराइड के विलयन के साथ मिलाया जाता है, तो

**RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-III)**  
(a) कोई प्रतिक्रिया नहीं होती है,  
(b) सल्फर डाईऑक्साइड बनता है  
(c) बेरियम क्लोराइड बनता है  
(d) बेरियम सल्फेट बनता है। (d)

31. निम्न में से कौन सी धातु अधिक तत्परता से धनावेशित आयन बनाती है?

**RRB Group-D 03-12-2018 (Shift-III)**  
(a) सोडियम (b) कैल्शियम  
(c) जिंक (d) मैग्नीशियम (a)

32. निम्नलिखित में से कौन सी धातु में, खुले में रखने पर तुरंत आग जल जाती है?

**RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-I)**  
(a) लेड और चाँदी (b) मैग्नीशियम  
(c) स्वर्ण और चाँदी (d) सोडियम और पोटैशियम (d)



33. सोडियम को..... में संग्रहीत किया जाता है।  
RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-I)  
(a) मिट्टी के तेल (b) ठंडा पानी  
(c) गर्म पानी (d) पानी (a)
34. सोडियम धातु ..... में संग्रहीत होती है।  
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)  
(a) एल्कोहल (b) ईथर  
(c) केरोसीन (d) जल (c)
35. किसी व्यक्ति द्वारा..... लेने से एसिडिटी ठीक हो सकती है।  
RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-II)  
(a) सिरके का घोल (b) नींबू का रस  
(c) छाछ (d) बेकिंग सोडा घोल (d)
36. धावन सोडा के एक अणु में पानी के कितने अणु उपस्थित होते हैं?  
RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-I)  
(a) 5 (b) 10  
(c) 8 (d) 7 (b)
37. .... एक क्षार धातु है।  
RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-II)  
(a) मैग्नीज (b) एल्युमीनियम  
(c) सोडियम (d) मैग्नीशियम (c)
38.  $\text{Na}_2\text{O}$  एक ..... ऑक्साइड है।  
RRB Group-D 01-11-2018 (Shift-II)  
(a) क्षारीय (b) निष्क्रिय  
(c) अम्लीय (d) उभयधर्मी (a)
39. दूधवाला ताजे दूध में थोड़ा सा बेकिंग सोडा मिलाता है—  
RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-II)  
(a) दूध के अम्लीयकरण को रोकने के लिए  
(b) दूध का स्वाद बेहतर बनाने के लिए  
(c) दूध में क्रीम को बढ़ाने के लिए  
(d) दूध के गाढ़पन में सुधार करने के लिए (a)
40. बेकिंग पाउडर..... और ..... का मिश्रण है।  
RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-III)  
(a) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट, मैलिक अम्ल  
(b) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट, सल्फ्यूरिक अम्ल  
(c) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट, टार्टरिक अम्ल  
(d) सोडियम कार्बोनेट, टार्टरिक अम्ल (c)
41. सोडियम कार्बोनेट जो कि एक क्षार है का उपयोग निम्न में से क्या है?  
(I) बोरेक्स जैसे सोडियम यौगिकों का निर्माण करना।  
(II) जल की स्थायी कठोरता दूर करना।  
(III) काँच, साबुन और कागज उद्योग में प्रयोग।  
RRB Group-D 07-12-2018 (Shift-I)  
(a) केवल I और II (b) केवल II और III  
(c) केवल I और III (d) I, II और III (d)
42. धावन सोडे की हाइड्रोक्लोरिक अम्ल के साथ अभिक्रिया कराने पर..... गैस निकलती है।  
RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-III)  
(a) हाइड्रोजन (b) ऑक्सीजन  
(c) कार्बन डाइऑक्साइड (d) कार्बन मोनोऑक्साइड (c)
43. सोडियम सल्फेट का रासायनिक सूत्र है।  
RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-II)  
(a)  $\text{NaSO}_4$  (b)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$   
(c)  $\text{NaSO}_3$  (d)  $\text{Na}(\text{SO}_3)_2$  (b)
44. .... परमाणु सोडियम कार्बोनेट अणु में मौजूद होते हैं।  
RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-I)  
(a) 6 (b) 8  
(c) 5 (d) 7 (a)
45. मधुमक्खी के डंक का इलाज करने के लिए..... के घोल का उपयोग किया जाता है।  
RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-II)  
(a) बेकिंग सोडा (b) दूध  
(c) सिरका (d) नींबू के रस (a)
46. परमाणु संख्या ..... वाला तत्व क्षारीय ऑक्साइड बनाएगा।  
RRB Group-D 22-10-2018 (Shift-III)  
(a) 17 (b) 14  
(c) 11 (d) 7 (c)
47. चाकू से निम्नलिखित में से किस धातु को काटा जा सकता है?  
RRB Group-D 30-10-2018 (Shift-II)  
(a) एल्युमीनियम (b) प्लैटिनम  
(c) ताँबा (d) सोडियम (d)
48. निम्नलिखित में से कौन सी धातु शीतल जल के साथ उग्र रूप से अभिक्रिया करती है?  
RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-III)  
(a) लोहा (b) सोडियम  
(c) जस्ता (d) एल्युमीनियम (b)
49. जिप्सम में क्रिस्टलन जल के रूप में पानी के ..... अणु मौजूद हैं।  
RRB JE 26-06-2019 (Shift-I)  
(a) दो (b) पाँच  
(c) तीन (d) चार (a)
50. चूने के पानी का रासायनिक नाम क्या है?  
RRB JE 25-05-2019 (Shift-I)  
(a) मैग्नीशियम हाइड्रॉक्साइड (b) अमोनियम हाइड्रॉक्साइड  
(c) सोडियम हाइड्रॉक्साइड (d) कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड (d)
51. निम्नलिखित में से कौन सा पानी के साथ कैल्शियम की अभिक्रिया के लिए सही नहीं है?  
RRB JE 25-05-2019 (Shift-I)  
(a) अभिक्रिया की तीव्रता कम होती है  
(b) कैल्शियम तैरना शुरू कर देता है  
(c) निकलने वाली ऊष्मा कम होती है  
(d)  $\text{H}_2$  गैस निकलती है (a)
52. जिप्सम है:  
RRB JE. (14-12-2014, Yellow Paper)  
(a) यांत्रिक रूप से निर्मित एवं अवसादी शैल  
(b) आग्नेय शैल  
(c) रासायनिक रूप से अवक्षेपित अवसादी शैल  
(d) कायान्तरित शैल (c)
53. कैल्शियम फॉस्फेट का आणविक सूत्र क्या होगा?  
RRB ALP & Tec. (30-08-2018 Shift-III)  
(a)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$  (b)  $\text{Ca}(\text{PO}_4)_2$   
(c)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_3$  (d)  $\text{CaPO}_4$  (a)
54. निम्नलिखित में से कौन-सी गैस चूने के पानी को दूधिया बना देती है?  
RRB ALP & Tec. (10-08-2018 Shift-III)  
(a)  $\text{O}_2$  (b)  $\text{O}_3$   
(c)  $\text{CO}_2$  (d)  $\text{CO}$  (c)
55. कैल्शियम सल्फेट हेमीहाइड्रेट को इस रूप में भी जाना जाता है:  
RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-III)  
(a) बेकिंग पाउडर (b) बेकिंग सोडा  
(c) वाशिंग सोडा (d) प्लास्टर ऑफ पेरिस (d)



56. इनमें से कौन सा रसायन जल में घुलनशील नहीं है?

RRB NTPC 18-01-2017 (Shift-III) Stage 2nd

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

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

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

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

58. निम्नलिखित में से कौन सा कैल्शियम के बना होता है।

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

- (a) दूध (b) रक्त  
(c) पित्त (d) प्लाज्मा (a)

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

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

- (a)  $\text{Ca(OH)}_2$  (b)  $\text{CaOCl}_2$   
(c)  $\text{HNO}_3$  (d)  $\text{MgCl}_2$  (b)

60. ब्लिचिंग पाउडर का रासायनिक सूत्र क्या है?

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

- (a)  $\text{Ca(OH)}_2$  (b)  $\text{CaOCl}_2$   
(c)  $\text{CaCl}_2$  (d)  $\text{CCl}_4$  (b)

61. ब्लिचिंग पाउडर का सर्वाधिक सक्रिय घटक है।

RRB NTPC 31-03-2016 (Shift-II) Stage 1st

- (a) आयोडीन (b) कैल्शियम हाइपोक्लोराइड  
(c) नाइट्रिक एसिड (d) अमोनियम सल्फेट (b)

62. चॉक का रासायनिक नाम क्या है?

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

- (a) कैल्शियम सल्फेट (b) कैल्शियम नाइट्रेट  
(c) कैल्शियम कार्बोनेट (d) कैल्शियम फॉस्फाइड (c)

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

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

- (a) नींबू पानी (b) आहारिय सोडा(डाइट सोडा)  
(c) लवण का घोल (d) सिरका (a)

64. कैल्शियम का परमाणु द्रव्यमान है:

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

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

65. अनबुझे चूने का आणविक सूत्र ..... है।

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

- (a)  $\text{Ca(OH)}_2$  (b)  $\text{CaCO}_3$   
(c)  $\text{CaCl}_2$  (d)  $\text{CaO}$  (d)

66.  $\text{CaO}$  का रासायनिक नाम क्या है?

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

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

67. .... बुझे हुये चूने का रासायनिक नाम है।

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

- (a)  $\text{CaCl}_2$  (b)  $\text{Ca(OH)}_2$   
(c)  $\text{CaO}$  (d)  $\text{CaCO}_3$  (b)

68. .... का रासायनिक नाम कैल्शियम सल्फेट हेमीहाइड्रेट है।

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

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

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

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

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

70. यौगिक  $\text{CaOCl}_2$  का सामान्य नाम..... है।

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

- (a) बेकिंग सोडा (b) बेकिंग पाउडर  
(c) ब्लिचिंग पाउडर (d) धुलाई का सोडा (c)

71. कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड का सही सूत्र ..... है।

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

- (a)  $\text{Ca(OH)}_2$  (b)  $\text{CaOH}$   
(c)  $\text{Ca}_2\text{OH}$  (d)  $\text{CaOH}_2$  (a)

72. यदि मौसम बहुत आर्द्र हो तो आपको उत्सर्जित गैस को ..... वाली शुष्क नली के माध्यम से निकालना होगा—

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

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

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

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

- (a) ताँबा (b) कैल्शियम  
(c) कास्टिक चूना (d) कैल्शियम ऑक्साइड (c)

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

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

- (a)  $\text{Ca}$  (b)  $\text{Cu}$   
(c)  $\text{Au}$  (d)  $\text{Ag}$  (a)

75. ब्लिचिंग पाउडर में..... ब्लिचिंग एजेंट विद्यमान होता है।

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

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

76. .... को पानी में घोलने पर यह जिप्सम में परिवर्तित हो जाता है—

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

- (a) कैल्शियम फॉस्फेट  
(b) कैल्शियम फॉस्फेट हेमीहाइड्रेट  
(c) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट  
(d) कैल्शियम सल्फेट हेमीहाइड्रेट (d)

77. चूना पुताई के दौरान,  $\text{Ca(OH)}_2$  हवा में  $\text{CO}_2$  के साथ धीरे-धीरे अभिक्रिया करता है ताकि दीवारों पर ..... की पतली परत बन सके।

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

- (a)  $\text{CaCO}_3$  (b)  $\text{CaSO}_4$   
(c)  $\text{CaO}$  (d)  $\text{CaCl}_2$  (a)

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

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

- (a)  $\text{CaCl}_2$  (b)  $\text{CaO}$   
(c)  $\text{CaCO}_3$  (d)  $\text{Ca(OH)}_2$  (b)

79. बुझे चूने का रासायनिक नाम है।

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

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

80. .... को अनबुझा चूना कहा जाता है—

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

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



81. चूना  $\text{Ca(OH)}_2$  हवा में ..... के साथ धीरे-धीरे प्रतिक्रिया करता है, ताकि दीवारों पर  $\text{CaCO}_3$  की पतली परत बन सके। **RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-I)**  
 (a)  $\text{O}_2$  (b) CO  
 (c)  $\text{CO}_2$  (d)  $\text{SO}_2$  (c)
82. कैल्शियम ऑक्साइड का आणविक सूत्र ..... है। **RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-II)**  
 (a)  $\text{Ca}_2\text{O}_2$  (b) CaO  
 (c)  $\text{CaO}_2$  (d)  $\text{Ca}_2\text{O}$  (b)
83. कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड का सूत्र ..... है। **RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-III)**  
 (a)  $\text{Ca}_2\text{OH}$  (b)  $\text{Ca(OH)}_3$   
 (c)  $\text{Ca(OH)}_2$  (d) CaOH (c)
84. .... को क्विक लाइम भी कहते हैं? **RRB Group-D 03-12-2018 (Shift-II)**  
 (a) कैल्शियम क्लोराइड (b) कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड  
 (c) कैल्शियम कार्बोनेट (d) कैल्शियम ऑक्साइड (d)
85. जिप्सम का रासायनिक सूत्र क्या है? **RRB Group-D 06-12-2018 (Shift-III)**  
 (a)  $\text{CaSO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$  (b)  $\text{CaSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$   
 (c)  $\text{CaSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$  (d)  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  (d)
86. क्विक लाइम का रासायनिक सूत्र होगा? **RRB Group-D 06-12-2018 (Shift-II)**  
 (a) CaO (b)  $\text{CaCO}_3$   
 (c)  $\text{CaCl}_2$  (d)  $\text{Ca(OH)}_2$  (a)
87. प्लॉस्टर ऑफ पेरिस का रासायनिक सूत्र क्या है? **RRB JE 29-05-2019 (Shift-I)**  
 (a)  $\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$  (b)  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$   
 (c)  $\text{CaSO}_4$  (d)  $\text{CaSO}_4 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}$  (d)
89. दिए गए विकल्पों में से निम्नलिखित में से सही विकल्प का चयन करके रिक्त स्थान भरें। .... को गर्म करने पर, प्लॉस्टर ऑफ पेरिस प्राप्त किया जाता है। **RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-I)**  
 (a) कार्बोनिक अम्ल (b) बेकिंग सोडा  
 (c) जिप्सम (d) कैल्शियम कार्बोनेट (c)
90. .... भस्त्रा चूना बनाने के लिए पानी के अधिक प्रतिक्रिया करता है— **RRB Group-D 10-10-2018 (Shift-I)**  
 (a)  $\text{CaCl}_2$  (b)  $\text{CO}_2$   
 (c) CaO (d)  $\text{CaCO}_3$  (c)
91. चूने के पानी में कार्बन डाईऑक्साइड गैस प्रवाहित करने पर यह दूधिया हो जाता है। ऐसा किसके निर्माण के कारण होता है? **RRB ALP & Tec. (17-08-18 Shift-II)**  
 (a) कैल्शियम कार्बोनेट  
 (b) बेरियम कार्बोनेट  
 (c) कैल्शियम हाइड्रोजन कार्बोनेट  
 (d) कैल्शियम ऑक्साइड (a)
92. निम्नलिखित में से कौन सी धातु उंडे या गर्म पानी के साथ प्रतिक्रिया नहीं करती है? **RRB ALP & Tec. (17-08-18 Shift-I)**  
 (a) सोडियम (b) पोटेशियम  
 (c) कैल्शियम (d) एल्यूमीनियम (d)
93. भूपर्पटी में सर्वाधिक प्रचुर मात्रा में पाई जाने वाली कौनसी है? **RRB JE 25-05-2019 (Shift-III)**  
 (a) एल्यूमीनियम (b) कैल्शियम  
 (c) लोहा (d) सोडियम (a)
94. .... पृथ्वी पर सबसे अधिक पाया जाने वाला धातु है। **RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-II)**  
 (a) सीसा (b) एल्यूमीनियम  
 (c) ताँबा (d) जस्ता (b)
95. निम्नलिखित में से कौनसी धातु कार्बन अपचयन प्रक्रिया द्वारा निष्कर्षित नहीं की जा सकती है? **RRB JE 26-06-2019 (Shift-I)**  
 (a) Zn (b) Hg  
 (c) Pb (d) Al (d)
96. निम्नलिखित में से कौन-सा पदार्थ, चमकदार दिखाई देता है? **RRB JE 01-06-2019 (Shift-I)**  
 (a) सल्फर (b) एल्यूमीनियम  
 (c) कार्बन (d) कोयला (b)
97. उस यौगिक का नाम क्या है, जिसे सूत्र  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  द्वारा व्यक्त किया जाता है। **RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-III)**  
 (a) एल्यूमीनियम सल्फाइड (b) एल्यूमीनियम सल्फोक्साइड  
 (c) एल्यूमीनियम सल्फेट (d) एल्यूमीनियम सल्फाइड (c)
98. धातु ऑक्साइड और हाइड्रोजन का निर्माण करने के लिए निम्नलिखित में से कौन सी धातु वाष्प के साथ अभिक्रिया करती है? **RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-I)**  
 (a) एल्यूमीनियम (b) कॉपर  
 (c) लेड (d) सिल्वर (a)
99.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  में ऑक्सीजन का प्रतिशत क्या है? **RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-I)**  
 (a) 57.7% (b) 52.3%  
 (c) 56.1% (d) 53.1% (c)
100. निम्नलिखित में से कौन सी धातु उच्च तापमान पर भी ऑक्सीजन के साथ प्रतिक्रिया नहीं करती है? **RRB ALP & Tec. (21-08-18 Shift-II)**  
 (a) एल्यूमीनियम (b) चाँदी  
 (c) सीसा (d) जस्ता (b)
101.  $\text{Ag}^+$  और  $\text{Cl}^-$  के संयुक्त होने पर बनने वाला यौगिक क्या है? **RRB ALP & Tec. (30-08-2018 Shift-III)**  
 (a) सिल्वर क्लोरेट (b) आर्गन क्लोरेट  
 (c) सिल्वर क्लोराइड (d) आर्गन क्लोराइड (c)
102. ब्लैक एण्ड व्हाइट फोटोग्राफी में उपयोग किए जाने वाले दो रसायन कौन से हैं? **RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-II)**  
 (a)  $\text{AgBr}$  और  $\text{AgI}$  (b)  $\text{AgCl}$  और  $\text{AgBr}$   
 (c)  $\text{AgNO}_3$  और  $\text{AgNO}_3$  (d)  $\text{AgCl}$  और  $\text{AgNO}_3$  (b)
103. ब्लैक एण्ड व्हाइट फोटोग्राफी में निम्नलिखित धातुओं में से किन धातुओं के यौगिकों का उपयोग किया जाता है? **RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-I)**  
 (a) Ag (b) Cu  
 (c) Au (d) Al (a)
104. .... प्रकृति में मुक्त तत्व के रूप में पाया जाता है। **RRB Group-D 30-10-2018 (Shift-II)**  
 (a) Ag (b) Na  
 (c) Ca (d) Al (a)
105. निम्नलिखित में धातुओं में से कौन सी फोटो फिल्मों में इस्तेमाल की जाती है? **RRB NTPC 10-04-2016 (Shift-III) Stage 1st**  
 (a) मैग्नीशियम (b) रजत  
 (c) पारा (d) प्लेटिनम (b)



106. निम्नलिखित में से कौन सी एक उत्कृष्ट (नोबेल) धातु है?

RRB NTPC 28-03-2016 (Shift-III) Stage 1st

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

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

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

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

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

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

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

109. जब सिल्वर ब्रोमाइड को सूर्य की रोशनी में रखा जाता है, तब ..... RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-III)

- (a) सल्फाइड बनता है (b) आयोडीन गैस बनती है  
(c) क्लोरीन गैस बनती है (d) ब्रोमीन गैस बनती है (d)

110. निम्नलिखित में से कौन सी धातु सबसे अधिक आघातवर्धनीय है?

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

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

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

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

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

112. निम्न में से आघातवर्धनीय धातु कौन सी है?

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

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

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

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

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

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

114. निम्नलिखित में से किसे ऑरम कहा जाता है?

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

- (a) काँसा (b) सोना  
(c) चाँदी (d) ताँबा (b)

115. निम्नलिखित में से भिन्न या असंगत को चुने।

RRB NTPC 10-04-2016 (Shift-III) Stage 1st

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

116. सोना निम्न में से किसमें घुलनशील है?

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

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

117. .... सबसे अधिकतम तन्य धातु है।

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

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

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

118. रासायनिक सूत्र  $K_2SO_4$  ..... को निरूपित करता है

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

- (a) पोटेशियम नाइट्रेट (b) पोटेशियम क्लोराइड  
(c) पोटेशियम सल्फेट (d) एल्युमिनियम सल्फेट (c)

119. .... का रासायनिक प्रतीक लैटिन शब्द 'कैलियम' से बना है। RRB Group-D 01-12-2018 (Shift-II)

- (a) आर्जेंटम (b) बुल्फ्रेम  
(c) स्टैन्नम (d) पोटेशियम (d)

120. जल शोधन के लिए निम्नलिखित में से किसका प्रयोग किया जाता है? RRB NTPC Stage 1st 29-04-2016 (Shift-I)

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

121. निम्नलिखित में से कौन सी धातु जल के साथ आसानी से अभिक्रिया कर सकती है?

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

RRB ALP & Tec. (20-08-2018 Shift-III)

- (a) एल्युमीनियम (b) लेड  
(c) जिंक (d) पोटेशियम (d)

122. 'फिटकरी' इसका एक उदाहरण है।

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

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

123. पोटेशियम नाइट्रेट का मोलिक्यूल सूत्र ..... है।

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

- (a)  $KNO_3$  (b)  $KNO_2$   
(c)  $KNO$  (d)  $KNO$  (a)

124. निम्नलिखित में से कौन सी धातु को तेल में रखना आवश्यक होता है? RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-III)

- (a) गोल्ड (b) पोटेशियम  
(c) आयरन (d) सिल्वर (b)

125. निम्न में से किसे पीटकर पतली चादरें बनाई जा सकती हैं?

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

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

126. जंगरोधी इस्पात (Stainless Steel) में निम्न में से कौन-सा तत्व उपस्थित नहीं होता है?

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

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

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

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

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

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

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

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

128. धातु ऑक्साइड बनाने के लिए ..... की भाप के साथ अभिक्रिया करती है।

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

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



129. निम्नलिखित में से कौन से तत्व का रासायनिक प्रतीक लैटिन से लिया गया है?

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

- (a) एल्यूमीनियम (b) क्लोरीन  
(c) कार्बन (d) आयरन

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

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

- (a) फेरिक ऑक्साइड + सल्फर डाइऑक्साइड + पानी  
(b) फेरिक ऑक्साइड + सल्फर डाइऑक्साइड  
(c) फेरिक ऑक्साइड + पानी + सल्फर डाइऑक्साइड + सल्फर ट्राइऑक्साइड  
(d) फेरिक ऑक्साइड + पानी + सल्फर ट्राइऑक्साइड

131. आयरन (III) ऑक्साइड का रासायनिक सूत्र ..... है।

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

- (a)  $FeO$  (b)  $Fe_2O_3$   
(c)  $Fe_3O_4$  (d)  $Fe_2O_4$

132. फेरस सल्फेट क्रिस्टल का रासायनिक सूत्र ..... है।

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

- (a)  $FeSO_4 \cdot 4H_2O$  (b)  $FeSO_4 \cdot 6H_2O$   
(c)  $FeSO_4 \cdot 7H_2O$  (d)  $FeSO_4 \cdot 5H_2O$

133. जब लोह को फाइलिंग में हाइड्रोक्लोरिक अम्ल मिलाया जाता है, तब क्या होता है?

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

- (a) केवल क्लोराइड तैयार होता है  
(b) कोई अभिक्रिया नहीं होती है  
(c) हाइड्रोजन गैस और लौह क्लोराइड तैयार होता है  
(d) केवल हाइड्रोजन गैस तैयार होता है

134. फेरस सल्फेट क्रिस्टल के एक अणु में जल के कितने अणु उपस्थित होते हैं?

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

- (a) 8 (b) 6  
(c) 5 (d) 7

135. आयरन के वायु की उपस्थिति में जलने पर किसका निर्माण होता है?

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

- (a)  $Fe_3O_2$  (b)  $FeO_3$   
(c)  $Fe_2O_3$  (d)  $Fe_2O$

136. लौह जंग का रंग ..... है-

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

- (a) लाल ग्रे (b) लाल नीला  
(c) लाल भूरे रंग (d) लाल पीला

137. फेरस क्लोराइड का आणविक सूत्र क्या है?

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

- (a)  $Fe_2Cl$  (b)  $FeCl_2$   
(c)  $Fe_2Cl_3$  (d)  $FeCl$

138. मैग्नीशियम मिलक (Milk of Magnesia) का प्रयोग किस प्रकार किया जाता है?

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

- (a) घुट्टी (लैक्सेटिव) (b) दर्दनाशक  
(c) शामक औषधि (सिडेटिव) (d) एंटीबायोटिक

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

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

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

- (a) काला (b) ग्रे  
(c) सफेद (d) पीला

140. निम्नलिखित में से किसमें  $MgCl_2$  विलेय है?

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

- (a) मिट्टी का तेल (b) एसीटोन  
(c) पेट्रोल (d) जल

141. तांबे और जस्ता के साथ कांस्य बनाने के लिए ..... तत्व जोड़ा जाता है-

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

- (a) Al (b) Sn  
(c) Au (d) Pb

142.  $MgO$  का विलयन ..... होता है-

RRB Group-D 29-10-2018 (Shift-III)

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

143. मैग्नीशियम रिबन को जलाने से सफेद राख उत्पन्न होती है, जिसे ..... बनाने के लिए पानी में घोला जाता है।

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

RRB ALP & Tec. (10-08-2018 Shift-II)

- (a) मैग्नीशियम हैलाइड्स (b) मैग्नीशियम ऑक्साइड  
(c) मैग्नीशियम हाइड्रॉक्साइड (d) मैग्नीशियम सल्फेट

144. लेड नाइट्रेट के तापीय अपघटन के परिणामस्वरूप निर्मित उत्पाद क्या हैं?

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

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

145. जब लेड धातु कॉपर क्लोराइड के विलयन से अभिक्रिया करती है, तब

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

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

146. .... अमलगम बनाने के लिए आवश्यक एक महत्वपूर्ण धातु है।

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

- (a) एल्यूमीनियम (b) पारा  
(c) लोहा (d) टंगस्टन

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

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

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

148. पारा एक मात्र ऐसी धातु है, जो 0 डिग्री सेल्सियस पर तरल रहती है, इसका कारण ..... है।

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

- (a) इसका का निम्न आयनीकरण क्षमता  
(b) इसकी अत्युच्च आयनीकरण ऊर्जा और ढीला धात्विक बंध  
(c) इसका उच्च वाष्प-दाब  
(d) इसकी उच्च आणविक त्रिज्या

149. निम्न में से सबसे कम अभिक्रियाशील है?

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

- (a) मैग्नीशियम (b) पारा  
(c) हाइड्रोजन (d) एल्युमिनियम



150. क्विक सिल्वर क्या है?

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

RRB NTPC 07-04-2016 (Shift-III) Stage 1st

- (a) चाँदी (Ag) (b) पारा (Hg)  
(c) सोना (Au) (d) लिथियम (Li) (b)

151. थर्मोमीटर में उपयोग की जाने वाली तरल धातु की पहचान करें।

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

- (a) पारा (b) सिल्वर  
(c) मैग्नीशियम (d) गोल्ड (a)

152. निम्नलिखित धातुओं में से कौन सी कमरे के तापमान पर द्रव अवस्था में होती है?

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

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

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

- (a) लेड (b) पारा  
(c) टंगस्टन (d) ब्रोमीन (b)

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

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

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

154. गैल्वेनीकरण (Galvanization) एक प्रक्रिया है जिसमें लोहे की वस्तुओं पर ..... से बचाने के लिए जिंक की परत चढ़ाई जाती है।

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

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

RRB NTPC Stage 1st 30-04-2016 (Shift-II)

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

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

155. जिंक कॉपर सल्फेट विलयन के कॉपर को अलग कर सकता है, क्योंकि जिंक

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

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

156. कॉपर सल्फेट के विलयन में जिंक मिलाने पर:

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

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

157. जलयोजित कॉपर सल्फेट का रासायनिक सूत्र है:

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

- (a)  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  (b)  $\text{CuSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$   
(c)  $\text{CuSO}_4$  (d)  $\text{CuSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  (a)

158. निम्नलिखित में से कौन सा लचीला और कोमल है?

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

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

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

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

- (a) जस्ता (b) हाइड्रोजन  
(c) सल्फेट (d) ताँबा (कॉपर) (d)

160. जिंक सल्फेट के मिश्रण में कॉपर धातु को डुबोया जाता है, तो—

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

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

161. .... गैस विकसित होती है, जब जिंक हाइड्रोक्लोरिक एसिड के साथ अभिक्रिया करता है।

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

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

162. भोजन के बर्तनों पर टिन की परत लगाई जाती है जिंक की नहीं, क्योंकि—

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

- (a) जिंक, टिन से महंगा होता है।  
(b) जिंक का क्वथनांक, टिन से अधिक होता है  
(c) जिंक, टिन से अधिक प्रतिक्रियाशील होता है  
(d) जिंक, टिन से कम प्रतिक्रियाशील होता है (c)

163. निम्नलिखित में से कौन सी धातु उभयधर्मी ऑक्साइड बना सकती है?

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

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

164. जब लेड नाइट्रेट का एक अणु गरम किया जाता है, तब:

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

- (a)  $\text{O}_2$  गैस के 2 मोल उत्पन्न होते हैं  
(b)  $\text{NO}_2$  गैस के 1 मोल उत्पन्न होते हैं  
(c)  $\text{NO}_2$  गैस के 2 मोल उत्पन्न होते हैं  
(d)  $\text{NO}_2$  गैस के 3 मोल उत्पन्न होते हैं (c)

165. नीला थोथा का दूसरा नाम है—

DMRC JE. 07-09-2014

- (a) ताम्र सल्फेट (b) लीड सल्फाइड  
(c) लौह सल्फेट (d) रजत नाइट्रेट (a)

166. भूपर्पटी में पाया जाने वाला दूसरा सर्वाधिक प्रचुर तत्व कौन-सा है?

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

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

167. निम्नलिखित में से कौन सा मैंगनीज के बारे में सही नहीं है?

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

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

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

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

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

169.  $\text{LiAlH}_4$ , सोडियम अमगलम तथा  $\text{NaBH}_4$  के मध्य उभयनिष्ठ गुण क्या है?

RRB SSE (21-12-2014, Set-08, Green Paper)

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



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

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

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

- (a) आयरन (b) कोबाल्ट  
(c) लीथियम (d) ताँबा (c)

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

RRB ALP & Te(c) (17-08-18 Shift-I)

- (a) पारा (b) गैलियम  
(c) (a) तथा (b) दोनों (d) इनमें से कोई नहीं (c)

172. घड़ियों में इस्तेमाल किया जाने वाला क्वार्ट्ज..... है।

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

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

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

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

- (a) पोटेशियम, निकिल (b) स्वर्ण, प्लेटिनम  
(c) स्वर्ण, रजत (d) रजत, प्लेटिनम (b)

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

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

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

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

- (a) Cs और Na (b) Ga और Cs  
(c) Na और Ga (d) Li और Na (b)

175. .... धातु का क्षय नहीं होता।

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

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

176. निम्न में से अधातु खनिज कौन सा है?

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

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

177. टंगस्टन का गलनांक..... है।

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

- (a) 3,380 °C (b) 3,830 °C  
(c) 3,083 °C (d) 3,308 °C (a)

178. तार खींचने योग्य सबसे नमनीय धातु है :

R.R.B. भोपाल (Tr. Clerk) परीक्षा, 2003

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

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

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

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

180. यदि किसी धातु के तार को इसकी प्रत्यास्थता सीमा (या पराभव बिन्दु) से थोड़ा अधिक तानित किया जाता है तथा निर्मुक्त कर दिया जाता है तो :

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

- (a) यह केवल इसकी प्रत्यास्थता सीमा पर की लंबाई तक संकुचित होगी  
(b) इसका प्रत्यास्थता गुण पूर्णतः नष्ट हो जाएगा  
(c) यह संकुचित नहीं होगी  
(d) यह संकुचित होगी, किंतु इसकी अंतिम लंबाई इसकी प्रारंभिक लंबाई से ज्यादा होगी (d)

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

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

R.R.B. कोलकाता (Asst. Driv.) परीक्षा, 2001

- (a) टिन (b) तांबा  
(c) लेड (d) जस्ता (b)

182. लोहे का शुद्धतम रूप है :

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

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

183. निम्नलिखित धातुओं पर विचार करें :

R.R.B. रांची (A.S.M.) परीक्षा, 2006

- (1) प्लेटिनम (2) स्वर्ण  
(3) ताम्र (4) सीसा  
इनके घनत्वों का सही आरोही क्रम कौन-सा है ?  
(a) 3, 4, 2, 1 (b) 4, 3, 2, 1  
(c) 1, 2, 3, 4 (d) 3, 4, 1, 2 (a)

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

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

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

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

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

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

186. निम्नांकित में से कौन लौह-चुम्बकीय है ?

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

- (a) निकिल (b) बिस्मथ  
(c) एल्युमीनियम (d) क्वार्ट्ज (a)

187. स्टील में कितना कार्बन होता है ?

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

R.R.B. कोलकाता (A.S.M.) परीक्षा, 2008

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

188. धातु की प्रकृति होती है :

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

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

189. शुद्ध सोना की माप है :

R.R.B. अहमदाबाद (C.C.) परीक्षा, 2007

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

190. हेक्सा ब्लेड बने होते हैं :

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

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

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

R.R.B. इलाहाबाद (J.C.) परीक्षा, 2009

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