

पदार्थ

1. निम्नलिखित में से किसके अणुओं के बीच आकर्षण बल अधिकतम होता है? **RRB Group D-23-10-2018(Shift-II)**

(a) द्रव (b) गैस
(c) प्लाज्मा (d) ठोस

2. 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।

3. ठोस 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।

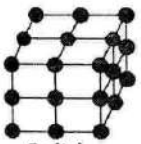
4. अभी तक वैज्ञानिकों द्वारा पदार्थ की कितनी अवस्थाएँ तय की गयी हैं?

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

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

5. नीचे दी गयी आकृति से क्या अनुमान नहीं लगाया जा सकता है?

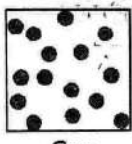
RRB Group-D 15-11-2018(Shift-I)



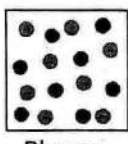
Solid



Liquid



Gas



Plasma

- (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।

6. में विसरण अत्यधिक तीव्रता से होता है।

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

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

7. यदि अमोनिया : गैस, तो कपूर : ?

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

(a) गैस (b) ठोस
(c) तरल (d) अर्ध-ठोस

8. 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।

9. एक शुद्ध पदार्थ है—

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

(a) चीनी का घोल (b) मीथेन
(c) दूध (d) वायु

10. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सत्य है/हैं?

A. दृढ़ता : पदार्थ के प्रकार के अनुसार, कणों के स्थान के आधार पर आकार बदलता है। उदाहरण के लिए, ठोस पदार्थों का निश्चित 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 है जिसके कारण उच्च दाब 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।

11. मिश्रण प्रकृति में हो सकता है।

RRB JE. 02.06.2019(Shift-IV)

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

12. एक मिश्र धातु किसका एक उदाहरण है :

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

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

13. 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

14. निम्नलिखित से विषम की पहचान करें—

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

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

15. 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

16. 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 यौगिकों का मिश्रण

17. वह विजातीय मिश्रण, जिसमें विलेय के कण घुलते नहीं हैं, बल्कि पूरे माध्यम में निलंबित बने रहते हैं, कहलाता है।

RRB JE. 27.05.2019 (Shift-I)

(a) असंतृप्त विलयन (b) संस्पेंशन
(c) कोलाइड (d) संतृप्त विलयन

18. विज्ञान 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। (d)
19. जब दो तरल पदार्थ एक-दूसरे में घुलते नहीं और सोल्यूशन नहीं बनाते हैं, तो उसे क्या कहते हैं? **RRB NTPC 12.04.2016 (Shift-III) Stage 1st**
 (a) सॉल्वेंट (b) सॉल्यूट
 (c) अमिश्रणीय (d) डीकैंटेशन (c)
20. शक्कर के घोल में शक्कर एक है। **RRB NTPC 18.04.2016 (Shift-II) Stage 1st**
 (a) विलायक (b) घुला हुआ पदार्थ
 (c) कोलोइड (d) संस्पेशन (b)
21. एक यौगिक नहीं है। **RRB Group-D 08-10-2016**
 (a) लेड (b) चॉक
 (c) हाइड्रोजन सल्फाइड (d) सल्फर डाइऑक्साइड (a)
22. रेत और चीनी का मिश्रण का एक उदाहरण है। **RRB JE 27.05.2019 (Shift-III)**
 (a) विजातीय मिश्रण (b) कोलाइड विलयन
 (c) सजातीय मिश्रण (d) निलंबन (a)
- धातु, अधातु और उपधातु**
1. प्रकृति में विद्युत धनात्मक होती है। **RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-II)**
 (a) धातुएँ (b) अधातुएँ
 (c) उपधातुएँ (d) अर्द्ध-धातुएँ (a)
2. नीचे दिए गए चार शब्दों में से तीन किसी न किसी प्रकार से एकसमान हैं जबकि एक भिन्न है। कौन-सा भिन्न है? **RRB NTPC Stage 1st 29-04-2016 (Shift-III)**
 (a) जर्मेनियम (b) सिलिकॉन
 (c) पोटेशियम (d) गैलियम (c)
3. धातु में एक मुक्त इलेक्ट्रॉन के पथ का आकार होता है: **RRB Group-D 25-09-2018 (Shift-II)**
 (a) सीधी रेखा (b) वर्गाकार
 (c) वक्र (d) वृताकार (c)
4. धातुओं की प्रवृत्ति चादरों के रूप में परिवर्तित किए जाने की क्षमता को क्या कहा जाता है? **RRB JE 28-05-2019 (Shift-III)**
 (a) तननशीलता (b) सुरीला
 (c) चालकता (d) आघातवर्द्धनीयता (d)
5. निम्नलिखित में से कौन सा धातु के बारे में गलत है? **RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-II)**
 (a) तननशीलता (b) सुरीला
 (c) चालकता (d) आघातवर्द्धनीयता (d)
6. धातु, अपनी वास्तविक स्थिति में विद्यमान होती है? **RRB Group-D 16-11-2018 (Shift-I)**
 (a) वे तन्य और आघातवर्द्धनीय 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। (d)
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) आघातवर्द्धनीय न होना और तन्यता
 (c) ऊष्मा और विद्युत के कुचालक
 (d) निम्न गलनांक और क्वथनांक (a)
8. निम्नलिखित में से क्या ठोस, द्रव और गैस तीनों रूपों में पाया जाता है? **RRB Group-D 17-09-2018 (Shift-III)**
 (a) धातु (b) निष्क्रिय तत्व
 (c) अधातु (d) उपधातु (c)
9. धातुओं के संबंध में निम्न में से कौन सा कथन 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 आघातवर्द्धनीय और नमनीय हैं। (b)
10. निम्नलिखित में से कौन-सी धातु सबसे अधिक नम्य/लचीली है? **RRB ALP & Tec. (13-08-18 Shift-II)**
 (a) Ag (b) Al
 (c) Na (d) Zn (a)
11. 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) तौबा
 (c) कार्बन (d) सोडियम (c)
12. सबसे नमनीय/तन्यशील धातु है। **RRB ALP & Tec. (31-08-18 Shift-I)**
 (a) Ph (b) Au
 (c) Ag (d) C (b)
13. 'मैलिएबल' (Malleable) के गुण को दर्शाता है। **RRB NTPC Stage 1st 22-04-2016 (Shift-I)**
 (a) गैर धातु (b) धातु
 (c) गैस (d) गैर धातु के यौगिक (b)
14. 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) तन्यता (d) धात्विक चमक (d)
15. धातु आघातवर्द्धनीय और कोमल होती है क्योंकि: **RRB Group-D 03-12-2018 (Shift-II)**
 (a) परमाणु घनिष्ट समूह बनाते हैं।
 (b) धातु चमक सकती है।
 (c) धातु के परमाणुओं की परतें एक-दूसरे पर फिसल सकती हैं।
 (d) धातु ध्वनि उत्पन्न करते हैं। (c)
16. 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 फॉर्यल (b) इण्डियम पन्नी
 (c) स्वर्णपत्र (d) चाँदी फॉर्यल (b)
17. धातुओं के ऑक्साइड आमतौर पर होते हैं। **RRB Group-D 10-12-2018 (Shift-I)**
 (a) बेसिक
 (b) कम प्रतिक्रियाशील उभयधर्मी ऑक्साइड
 (c) उदासीन (d) अम्लीय (a)

18. अधातु, कक्षीय ताप पर तरल होती है।

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

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

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

19. सौर 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)

10. अधातुओं के ऑक्साइड प्रकृति में होते हैं।

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

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

- (a) उभयधर्मी (b) अम्लीय
(c) क्षारीय (d) अम्लीय और क्षारीय दोनों (b)

मिश्रण को अलग करने की प्रमुख विधियाँ

1. 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 (c)

2. निम्नलिखित में से कौन-सा ऊर्ध्वपातन नहीं है?

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

- (a) बर्फ (b) अमोनियम क्लोराइड
(c) नेपथलीन (d) कपूर (a)

3. निम्न में से कौन सी विधि जल को पंकिल से अलग करेगी?

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

- (a) पृथक्कारी कीप (फनेल) (b) आसवन
(c) क्रिस्टलीकरण (d) निस्पंदन (d)

4. 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)

5. 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)

6. 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)

7. 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) ओसमोसिस
(c) ओजोनीकरण (d) ऑक्सीकरण (a)

8. 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) नेपथलीन (a)

9. 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)

10. 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 क्रिस्टलीकरण
(d) निस्पंदन या फिल्टरेशन (b)

11. निम्नलिखित में से कौन सा मिश्रण अलग-अलग कीपों/फनेल 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. समुद्र में पानी के अलवणीकरण (desalination) के लिए इस्तेमाल किये जाने वाली तकनीकों में से एक है-

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

- (a) निस्पंदन (b) आसवन
(c) वाष्पीकरण (d) संघनन (b)

13. मोह मापनी का उपयोग किसको मापने के लिए किया जाता है?

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

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

14. पानी और चॉक (खड़िया) के मिश्रण को पृथक् किया जा सकता है :

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

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

पदार्थ का अवस्था परिवर्तन

1. निम्नलिखित में से कौनसा कारक वाष्पीकरण की 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 (b)

2. एक सतह की घटना है।

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

- (a) स्वेद (b) क्वथन (c) भाप (d) उत्सादन (c)

3. तरल अवस्था से गैसीय अवस्था में रूपांतरण को क्या कहा जाता है?

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

- (a) ऑक्सीकरण (b) उर्ध्वपातन
(c) वाष्पीकरण (d) संघनन (c)

4. 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

- (a) उर्ध्वपातन (b) वाष्पीकरण
(c) संघनन (d) परिसमापन (a)

5. द्रव के ठोस में परिवर्तन की प्रक्रिया को क्या कहा जाता है?

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

- (a) विखंडन (b) उत्सादन
(c) हिमीकरण (d) संलयन (c)

विलयन

1. 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
2. एक विलयन में पानी की 320 ग्राम मात्रा में 47 ग्राम लवण की मात्रा है। द्रव्यमान प्रतिशत द्वारा विलयन की सांद्रता की गणना कीजिए। **RRB Group-D 24-10-2018 (Shift-III)**
(a) 11.61% (b) 12.8%
(c) 12.61% (d) 12.57%
3. एक द्रव्य जिसमें 49 ग्राम साधारण नमक को 320 ग्राम पानी में घोला 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%
4. एक विलयन में 320 ग्राम जल में 31 ग्राम नमक है। द्रव्यमान प्रतिशत संबंध के अनुसार द्रव्यमान के संदर्भ में विलयन की सांद्रता ज्ञात कीजिए? **RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-II)**
(a) 8.83% (b) 8.84%
(c) 13.05% (d) 12.57%
5. 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 सांद्रता की गणना कीजिए। **RRB Group-D 01-10-2018 (Shift-III)**
(a) 13.05% (b) 8.84%
(c) 7.09% (d) 9.09%
6. 150 ग्राम पानी में 50 ग्राम चीनी घोल कर बनाए विलयन में मास प्रतिशत के जरिए मास का सांद्रण होगा। **RRB Group-D 11-12-2018 (Shift-II)**
(a) 50% (b) 48.2%
(c) 25% (d) 3%
7. एक विलयन में पानी की 320 ग्राम मात्रा में 36 ग्राम लवण है। द्रव्यमान प्रतिशत के अनुसार द्रव्यमान के संदर्भ में विलयन की सांद्रता कितनी होगी? **RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-II)**
(a) 9.09% (b) 13.05%
(c) 10.11% (d) 10.12%
8. 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 सांद्रता की गणना कीजिए। **RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-I)**
(a) 12.36% (b) 11.35g
(c) 10.36% (d) 11.36%
9. सोडा-वाटर है : R.R.B. पटना (A.S.M./G.G.) परीक्षा, 2007
(a) गैस-द्रव विलयन (b) ठोस-द्रव विलयन
(c) द्रव-द्रव विलयन (d) इनमें से कोई नहीं

अपरूपता

1. फुलरीन में कार्बन परमाणु होते हैं। **RRB JE 01-06-2019 (Shift-I)**

- (a) 48 (b) 60
(c) 4 (d) 32
2. दो या दो से अधिक रूपों में किसी तत्व का होना जिसमें भौतिक गुण भिन्न लेकिन रासायनिक गुण समान होते हैं कहलाता है। **RRB Group-D 31-10-2018 (Shift-I)**
(a) शृंखलन (b) अल्काइन
(c) अपरूपता (d) अल्केन

amu मात्रक (amu Unit)

1. सल्फर डाइऑक्साइड (SO_2) का आपेक्षित आणविक द्रव्यमान है? **RRB Group-D 04-12-2018 (Shift-II)**
(a) 6.4u (b) 6.5u
(c) 64u (d) 65u
2. 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
3. CO का सापेक्ष द्रव्यमान है— **RRB Group-D 11-10-2018 (Shift-II)**
(a) 28 (b) 44
(c) 12 (d) 16
4. 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
5. ओजोन का आणविक द्रव्यमान कितना है? **RRB Group-D 16-10-2018 (Shift-I)**
(a) 32u (b) 48u
(c) 8u (d) 16u
6. 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
7. H_2SO_4 का आणविक द्रव्यमान है। **RRB Group-D 04-10-2018 (Shift-II)**
(a) 99u (b) 96u
(c) 90u (d) 98u
8. CaCl_2 का सूत्र ईकाई द्रव्यमान है। **RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-II)**
(a) 105u (b) 111u
(c) 100u (d) 121u
9. 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
10. एक परमाणु द्रव्यमान की ईकाई (amu) किसके बराबर होती है? **RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-III)**
(a) $1.6 \times 10^{-27} \text{kg}$ (b) $16 \times 10^{-27} \text{kg}$
(c) $1.6 \times 10^{27} \text{kg}$ (d) $0.16 \times 10^{-27} \text{kg}$
11. जल का विशुद्ध रूप है : **R.R.B. मुंबई (T.A./C.A.) परीक्षा, 2006**
(a) वर्षा जल (b) भारी जल
(c) नल का पानी (d) आसवित जल

12. 'कठोर जल' साबुन के साथ पर्याप्त झाग उत्पन्न नहीं करता, क्योंकि: **R.R.B. भुवनेश्वर (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) इसमें लोहा होता है
 (c) इसमें निलम्बित अशुद्धियाँ होती हैं।
 (d) इसमें सोडियम क्लोराइड होता है
 (e) उपर्युक्त में से कोई नहीं (a)
13. कठोर जल के संबंध में कौन गलत है ?
R.R.B. अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004
 (a) झाग नहीं बनता (b) साबुन अधिक घिसता है
 (c) मैग्नीशियम बाइकार्बोनेट की उपस्थिति
 (d) आयरन पायराइट्स की उपस्थिति (d)
14. वह जल जो साबुन के साथ रगड़ने पर शीघ्रता से एवं अधिक झाग 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)
15. कैल्शियम बाइकार्बोनेट कठोर जल का एक नमक है। इसका रासायनिक नाम है :
R.R.B. पटना (T.C./C.C./J.C.) 'मुख्य' परीक्षा, 2012
 (a) CaC_2 (b) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
 (c) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ (d) CaO (c)
16. 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)
17. 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)
18. जल की कठोरता किसके कारण होती है ?
R.R.B. महेन्द्रघाट (T.C./C.C.) परीक्षा, 2007
 (a) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (b) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
 (c) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ (d) NaOH (b)
19. कैल्शियम बाइकार्बोनेट कठोर पानी में लवण है, उसका रासायनिक नाम है :
R.R.B. बंगलौर (G.G.) परीक्षा, 2004
 (a) CaC_2 (b) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
 (c) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ (d) CaO (c)
20. जब किसी जल की कठोरता उबालने 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)
21. जल की संशुद्धि में कौन-सा रसायन प्रयुक्त होता है ?
D.M.R.C. (J.S.C.) परीक्षा, 2003
 (a) पोटेशियम सल्फेट (b) पोटेशियम परमैंगनेट
 (c) सल्फ्यूरिक अम्ल (d) नाइट्रिक अम्ल (b)
22. पानी की अस्थायी कठोरता को किसका प्रयोग करके दूर किया जा सकता है? **R.R.B. इलाहाबाद (सुपरवाइजर) परीक्षा, 2003**
 (a) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (b) CaCO_3
 (c) HCl (d) CaCl_2 (a)
23. भारत में नगरपालिका जल का उपचार साधारणतया किससे किया जाता है ?
R.R.B. चेन्नई, बंगलौर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002
 (a) सोडियम क्लोराइड (b) सोडियम कार्बोनेट
 (c) पोटेशियम परमैंगनेट (d) क्लोरीन (d)
24. 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
 (e) इनमें से कोई नहीं (d)
25. 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)
26. किस तत्व का परमाणु सबसे छोटा होता है ?
R.R.B. बंगलौर (A.S.M.) परीक्षा, 2010
 (a) हाइड्रोजन (b) हीलियम
 (c) ऑक्सीजन (d) बोरॉन (b)
27. 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 उठता है
 (d) इनमें से कोई नहीं (b)
29. भारी जल का आणविक सूत्र है :
R.R.B. इलाहाबाद (E.C.R.C./G.G.) परीक्षा, 2005
R.R.B. रांची (Asst. Driv.) परीक्षा, 2003
 (a) D_2O (b) DO
 (c) DO_2 (d) H_2O (a)
30. समुद्री जल में किस तत्व की प्रचुरता 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)
31. लोहे के पाइपों को जंग से बचाने के लिए अक्सर उन पर जस्ते की एक परत चढ़ा दी जाती है। यह प्रक्रिया कहलाती है :
R.R.B. भुवनेश्वर (A.S.M.) परीक्षा, 2002
R.R.B. रांची (Asst. Driv.) परीक्षा, 2003
R.R.B. मुजफ्फरपुर (A.S.M.) परीक्षा, 2008
R.R.B. भुवनेश्वर (केसिंग इंस्पे.) परीक्षा, 2005
R.R.B. (स्टेशन प्रबंधक) परीक्षा, 2005
 (a) विद्युत लेपन (b) अनीलीकरण
 (c) जस्तीकरण (d) बल्कनीकरण
 (e) उपर्युक्त में कोई नहीं (c)
32. ग्लेनाइज्ड लोहे पर किस धातु की पतली परत चढ़ाई जाती है? **R.R.B. बंगलौर (T.C./C.C.) 'मुख्य' परीक्षा, 2010**
 (a) तांबे की (b) टिन की
 (c) जस्ते की (d) एल्युमीनियम की (c)
33. प्लास्टिक बोतल या बाल्टी बनी होती है :
R.R.B. कोलकाता (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008
 (a) पॉली एथिलीन टेरैफेथलेट की
 (b) पॉली विनाइल क्लोराइड की
 (c) उपर्युक्त दोनों की
 (d) फेनोलिक अम्ल की (c)

34. निम्नलिखित में से कौन-सा समक्षारीय ऑक्साइड है ?
R.R.B. कोलकाता (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002
(a) N_2O_5 (b) Na_2O
(c) CO_2 (d) SO_3 (b)
35. 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)
36. 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)
37. 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)
38. 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 (d)
39. 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)
40. कॉपर सल्फेट को किस धातु के डिब्बे में रखा जा सकता है ? R.R.B. गोरखपुर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002
(a) Ag (b) Al
(c) Fe (d) Zn (a)
41. किसमें आयनिक और सह-संयोजक बंध दोनों उपस्थित हैं ? R.R.B. गोरखपुर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2002
(a) CH_4 (b) KCl
(c) SO_2 (d) NaOH (d)
42. निम्नलिखित को मिलान करें एवं सही विकल्प का चयन कीजिए: R.R.B. कोलकाता, भुवनेश्वर (T.C.) परीक्षा, 2003
सूची - I सूची - II
(A) ठोस कार्बन डाइऑक्साइड 1. बेकिंग सोडा
(B) कैल्शियम कार्बोनेट 2. शुष्क बर्फ
(C) कार्बोनिक एसिड 3. संगमरमर
(D) सोडियम बाइकार्बोनेट 4. सोडा वाटर
कूट :
(A) (B) (C) (D)
(a) 2 3 4 1
(b) 2 1 3 4
(c) 3 4 2 1
(d) 2 4 1 3 (a)
43. 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)
44. $CaCO_3$ में कार्बन का प्रतिशत है :
R.R.B. इलाहाबाद (सुपरवाइजर) परीक्षा, 2003
(a) 6 (b) 16
(c) 8 (d) 12 (d)
45. हड्डियों और दांतों का मुख्य संघटक क्या है ?
R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008
(a) कैल्शियम बाइकार्बोनेट (b) कैल्शियम मैग्नीशियम
(c) कैल्शियम नाइट्रेट (d) कैल्शियम फॉस्फेट (d)
46. 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)
47. कार्बन मोनोक्साइड की अभिक्रिया $300^\circ C$ पर H₂ से कराने पर बनती है : R.R.B. चंडीगढ़ (T.C.) परीक्षा, 2002
(a) एथेन (b) मीथेन
(c) प्रोपेन (d) एथिलीन (b)
48. दूध उदाहरण है:
R.R.B. मुंबई, भोपाल (A.S.M.) परीक्षा, 2002
(a) निलम्बन का (b) जेल का
(c) इमल्सन (पायस) का (d) फेन का (c)
49. 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)
50. एक तत्व XCl_3 , X_2O_5 और CaX_2 सूत्र वाले यौगिक बनाता है, लेकिन XCl_5 नहीं बनता है। निम्नलिखित से कौन-सा तत्व X हो सकता है? R.R.B. चंडीगढ़ (T.C.) परीक्षा, 2002
R.R.B. जम्मू (A.S.M.) परीक्षा, 2004
(a) B (b) Al
(c) N (d) P (c)
51. किसी घोल की अम्लता या क्षारता को ज्ञात करने के लिए pH एक पैमाना है। इसे कैसे परिभाषित करते हैं ?
R.R.B. भुवनेश्वर (केंसिंग ईस्पे.) परीक्षा, 2005
(a) $-\log_{10} \frac{1}{[H^+]}$ (b) $-\log_{10} \frac{1}{[H_3O^+]}$
(c) $\log_{10} \frac{1}{[H^+]}$ (d) $\log_{10} [H^+]$ (*)
52. कॉस्टिक सोडा का रासायनिक नाम क्या है ?
R.R.B. महेन्द्रघाट, पटना (A.S.M.) परीक्षा, 2004
(a) सोडियम बाइकार्बोनेट (b) एल्युमीनियम सल्फेट
(c) पोटैशियम हाइड्रॉक्साइड (d) सोडियम हाइड्रॉक्साइड (d)
53. '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)

54. सीमेंट का कार्य है : **R.R.B. रांची (A.S.M.) परीक्षा, 2005**
- (a) कोहेसन (b) इलास्टिसिटी
(c) एडहेसन (d) कठोरता (c)
55. पोर्टलैंड सीमेंट के विनिर्माण के लिए उपयोग में ली गई कच्ची सामग्री है :
R.R.B. गोरखपुर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2006
- (a) चूना पत्थर एवं मिट्टी (b) एल्युमिना, मिट्टी एवं जिप्सम
(c) जिप्सम एवं चूना पत्थर (d) जिप्सम एवं मिट्टी (b)
56. 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 (d)
57. 'प्लास्टर ऑफ पेरिस' के जमने में सम्मिलित होता है :
R.R.B. चेन्नई (T.C./C.C.) परीक्षा, 2001, 2002
- (a) निर्जलीकरण
(b) अन्य हाइड्रेट्स बनाने के लिए जलयोजन
(c) ऑक्सीकरण (d) अपचयन (b)
58. 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)
59. 'कास्टिक सोडा' 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)
60. 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)
61. जिप्सम (Gypsum) का रासायनिक नाम क्या है?
R.R.B. महेन्द्रघाट (A.S.M.) परीक्षा, 2001
- (a) लैड सल्फाइड (b) आयरन सल्फाइड
(c) कैल्शियम सल्फेट (d) कैल्शियम कार्बोनेट (c)
62. 'एक्वा 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_4 (e)
(e) कोई नहीं
63. 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 (b)
64. 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 (b)
65. एक व्यक्ति केक 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 (b)
66. 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 ऊष्मा की क्रिया के कारण
(b) लोई (डफ) के जल के केशिका क्रिया के कारण
(c) लोई को गूँथने 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 (a)
67. 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 (d)
68. ब्लीचिंग पाउडर का रासायनिक नाम क्या है ?
R.R.B. इलाहाबाद (A.C./C.C./T.C.) परीक्षा, 2006
R.R.B. चेन्नई (A.S.M.) परीक्षा, 2001
- (a) कैल्शियम हाइपोक्लोराइड (b) सोडियम कार्बोनेट
(c) सोडियम हाइड्रॉक्साइड (d) कैल्शियम कार्बोनेट (a)
69. पानी का टैंक साफ करने के लिए सफाई कर्मचारी एक सफेद पदार्थ का प्रयोग करता है। पदार्थ में क्लोरीन की 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 (a)
70. विरंजक चूर्ण का सूत्र क्या है ?
R.R.B. अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004
- (a) CaOCl_2 (b) CaOH
(c) Ca(OCI)Cl (d) CaCl_2 (a)
71. 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 (a)
72. मैग्नीशियम बाइकार्बोनेट का सूत्र क्या है ?
R.R.B. भुवनेश्वर (केसिंग इंस्पे.) परीक्षा, 2005
- (a) MgHCO_3 (b) MgCO_3
(c) $\text{Mn(HCO}_3)_2$ (d) $\text{Mg(HCO}_3)_2$ (d)
(e) $\text{Mn(HCO}_3)_2$
73. '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 (c)
74. निम्नलिखित की सही जोड़ियाँ बनाइए :
(A) जियोलाइट (B) प्लास्टर ऑफ पेरिस
(C) अल्ट्रामरीन्स (D) कारबोरन्डम
उपयोग
1. कांच काटना 2. धुलाई कार्य
3. पानी का मृदुकरण 4. ढलाई कार्य
R.R.B. महेन्द्रघाट, 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 |
- (b)

75. माचिस उद्योग में प्रयोग किए जाने वाला रसायन है :
R.R.B. चेन्नई (A.S.M.) परीक्षा, 2001
(a) पोटेशियम क्लोरेट (b) पोटेशियम हाइपाक्लोरेट
(c) पोटेशियम फॉस्फेट (d) पोटेशियम सल्फाइड (a)
76. सोडियम को जल में डालने पर कौन-सी गैस निकलती है ?
R.R.B. अहमदाबाद (A.S.M.) परीक्षा, 2004
(a) ऑक्सीजन (b) हाइड्रोजन
(c) नाइट्रोजन (d) इनमें से कोई नहीं (b)
77. जब सोडियम फ्लोरीन से अभिक्रिया करता है, तो :
R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008
(a) इस तरह बना हुआ यौगिक गलित अवस्था में विद्युत का सुचालक होता है
(b) प्रत्येक फ्लोरीन अणु एक इलेक्ट्रॉन खो देता है
(c) प्रत्येक सोडियम अणु एक इलेक्ट्रॉन प्राप्त करता है
(d) एक सहसंयोजक (कोवैलेंट) बंध बनता है (a)
78. किस अम्ल का उपयोग सीसा संचायक बैटरी 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) ऐसीटिक अम्ल (a)
79. कैल्शियम कार्बाइड पर जल डालने से बनता है :
R.R.B. रांची (A.S.M./G.G.) परीक्षा, 2005
(a) एथिलीन (b) मीथेन
(c) ऐसीटिलीन (d) एथेन (c)
80. इनमें से कौन-सा यौगिक एक परॉक्साइड 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)
81. नींबू 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)
82. 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)
83. सोडा वाटर क्या है ?
R.R.B. इलाहाबाद (असि. लोको पाय.) परीक्षा, 2008
(a) एक निलम्बन (b) एक परिक्षेपण
(c) एक कोलॉइड (d) एक विलयन (c)
84. 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)
85. मिल्क ऑफ मैग्नीशिया है :
R.R.B. गुवाहाटी (T.A.) परीक्षा, 2005
(a) MgO (b) Mg(OH)_2
(c) Cu_2O (d) HgBr (b)
86. निम्नांकित में से कौन-सा क्षारीय 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)
87. 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)
88. प्रतिकण (Anti-particle) की उपस्थिति को सैद्धांतिक रूप से प्रतिपादित किया ?
R.R.B. भुवनेश्वर (केसिंग इन्स्पे.) परीक्षा, 2005
(a) नील्स बोर ने (b) अब्दुल सालम ने
(c) जॉन डॉलटन ने (d) आर.पी. फेनमेन ने
(e) पी.ए.एम. डिरॉक (e)
89. 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 (d)
90. 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 (a)
91. सल्फ्यूरिक 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 (b)
91. 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) नाइट्रस ऑक्साइड व सल्फर डाइऑक्साइड (d)
92. नींबू में कौन-सा अम्ल होता है ?
R.R.B. मालदा (T.A./C.A.) परीक्षा, 2007
(a) टारटरिक (b) ब्यूटैरिक
(c) साइट्रिक (d) फॉर्मिक (c)
93. 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)
94. तेलों एवं वसाओं का क्षारीय जल अपघटन देता है, साबुन एवं :
R.R.B. गोरखपुर (Asst. Driv.) परीक्षा, 2006
(a) ग्लिसरील (b) एथेनॉल
(c) ग्लाइकॉल (d) एथेनॉइक अम्ल (a)
95. 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 अवरोध उत्पन्न होता है। (*)