

CLASS 12



MCQ

रसायन विज्ञान

PRACTICE SHEET



वैधुत-रसायन

Chapter-2

सही विकल्प चुनें :

- डैनीयल सेल में कौन सी धातु एनोड के रूप में उपयोग की जाती है?
 - जस्ता
 - तांबा
 - लोहा
 - एल्युमिनियम
- मानक इलेक्ट्रोड विभव किसके आधार पर मापा जाता है?
 - कैल्सियम
 - हाइड्रोजन
 - सोडियम
 - क्लोरीन
- इलेक्ट्रोलाइटिक सेल में इलेक्ट्रोड पर कौन सी अभिक्रिया घटित होती है?
 - ऑक्सीकरण
 - अपचयन
 - तटस्थीकरण
 - न तो ऑक्सीकरण और न ही अपचयन
- गैल्वनाइजेशन की प्रक्रिया में किस धातु का लेप किया जाता है?
 - सोना
 - चांदी
 - जस्ता
 - पारा
- इलेक्ट्रोप्लेटिंग के लिए किस धातु का उपयोग किया जाता है?
 - सोडियम
 - निकल
 - एल्युमिनियम
 - तांबा
- इलेक्ट्रोड की क्षमता किस पर निर्भर करती है?
 - इलेक्ट्रोलाइट की सान्द्रता
 - इलेक्ट्रोड का तापमान
 - इलेक्ट्रोड की सामग्री
 - सभी उपरोक्त
- कौन सा धातु सबसे अधिक अभिक्रियाशील होता है?
 - पोटेशियम
 - सोडियम
 - कैल्सियम
 - मैग्नीशियम
- ऑक्सीडेशन संख्या में वृद्धि किस अभिक्रिया को दर्शाती है?
 - ऑक्सीकरण
 - अपचयन
 - दोनों
 - न तो ऑक्सीकरण और न ही अपचयन
- वोल्टेज की SI इकाई क्या है?
 - ओम
 - एम्पियर
 - वोल्ट
 - जूल
- विद्युत् रासायनिक श्रेणी में सबसे नीचे कौन सा धातु होता है?
 - तांबा
 - सोना
 - जस्ता

- (d) एल्युमिनियम
11. इलेक्ट्रोलाइटिक सेल में किस धातु का उपयोग कैथोड के रूप में किया जाता है?
- (a) जस्ता
(b) तांबा
(c) सोडियम
(d) पोटेशियम
12. इलेक्ट्रोप्लेटिंग की प्रक्रिया में कौन सा अभिक्रिया होता है?
- (a) ऑक्सीकरण
(b) अपचयन
(c) तटस्थीकरण
(d) उपरोक्त में से कोई नहीं
13. गैल्वनाइजेशन द्वारा किस धातु की सुरक्षा होती है?
- (a) तांबा
(b) लोहा
(c) एल्युमिनियम
(d) जस्ता
14. ऑक्सीकरण संख्या में कमी किस अभिक्रिया को दर्शाती है?
- (a) ऑक्सीकरण
(b) अपचयन
(c) दोनों
(d) न तो ऑक्सीकरण और न ही अपचयन
15. डेवनयल सेल में सॉल्ट ब्रिज का मुख्य कार्य क्या होता है?
- (a) इलेक्ट्रॉनों का स्थानांतरण
(b) आयनों का स्थानांतरण
(c) इलेक्ट्रोड का स्थिरीकरण
(d) विद्युत् विभव बनाए रखना
16. विद्युत् रासायनिक श्रेणी में सबसे अधिक स्थान किस धातु का होता है?
- (a) पोटेशियम
- (b) लिथियम
(c) सोडियम
(d) कैल्सियम
17. इलेक्ट्रोलाइटिक कोशिका में कैथोड की ओर धारा का प्रवाह किस दिशा में होता है?
- (a) अनोड से
(b) कैथोड से
(c) सॉल्ट ब्रिज से
(d) उपरोक्त में से कोई नहीं
18. ऑक्सीकरण क्या है?
- (a) ऑक्सीडेशन संख्या में वृद्धि
(b) इलेक्ट्रॉनों का ग्रहण
(c) ऑक्साइड का निर्माण
(d) ऑक्साइड का विघटन
19. इलेक्ट्रोप्लेटिंग किसके लिए प्रयोग होती है?
- (a) धातुओं को सजाने के लिए
(b) धातुओं को संक्षारण से बचाने के लिए
(c) विद्युत् चालकता बढ़ाने के लिए
(d) उपरोक्त सभी
20. विद्युत् रासायनिक श्रेणी का क्या महत्व है?
- (a) धातुओं की ऑक्सीकरण क्षमता जानने में
(b) धातुओं की प्रतिक्रिया शक्ति को मापने में
(c) इलेक्ट्रोड के विभव की तुलना करने में
(d) उपरोक्त सभी
21. विद्युत् विभव किससे मापा जाता है?
- (a) एम्पीमीटर
(b) वोल्टमीटर
(c) ओहमीटर
(d) गैल्वेनोमीटर
22. इलेक्ट्रोलाइटिक कोशिका में अनोड पर क्या होता है?

- (a) ऑक्सीकरण
(b) अपचयन
(c) इलेक्ट्रॉनों का निष्कासन
(d) इलेक्ट्रॉनों का ग्रहण
23. सॉल्ट ब्रिज में किस पदार्थ का उपयोग किया जाता है?
(a) कैल्शियम क्लोराइड
(b) पोटेशियम नाइट्रेट
(c) अमोनियम क्लोराइड
(d) सोडियम सल्फेट
24. गैल्वनाइजेशन का उपयोग किसके लिए होता है?
(a) जस्ता की सुरक्षा के लिए
(b) लोहे की सुरक्षा के लिए
(c) तांबे की सुरक्षा के लिए
(d) एल्यूमिनियम की सुरक्षा के लिए
25. इलेक्ट्रोप्लेटिंग किस अभिक्रिया का उदाहरण है?
(a) ऑक्सीकरण
(b) अपचयन
(c) तटस्थीकरण
(d) दोनों ऑक्सीकरण और अपचयन
26. कौन सा धातु इलेक्ट्रोकेमिकल श्रेणी में सबसे कम सक्रिय है?
(a) सोना
(b) तांबा
(c) चांदी
- (d) लोहा
27. इलेक्ट्रोलाइटिक कोशिका में विद्युत धारा किसके द्वारा उत्पन्न होती है?
(a) ऑक्सीकरण अभिक्रिया
(b) अपचयन अभिक्रिया
(c) दोनों ऑक्सीकरण और अपचयन अभिक्रिया
(d) उपरोक्त में से कोई नहीं
28. वोल्टमीटर का उपयोग किसके लिए किया जाता है?
(a) वोल्टेज मापने के लिए
(b) धारा मापने के लिए
(c) प्रतिरोध मापने के लिए
(d) पावर मापने के लिए
29. सॉल्ट ब्रिज का मुख्य कार्य क्या होता है?
(a) सर्किट को बंद करना
(b) आयनों का संतुलन बनाए रखना
(c) इलेक्ट्रॉनों का संचरण
(d) इलेक्ट्रोलाइट को स्थिर रखना
30. कौन सा धातु सबसे अधिक विद्युत् रासायनिक श्रेणी में स्थित है?
(a) पोटेशियम
(b) सोडियम
(c) लिथियम
(d) कैल्सियम

रिक्त स्थान भरें :

- विद्युत रासायनिक श्रेणी में सबसे अधिक अभिक्रियाशील धातु _____ है।
- डैनियल सेल में एनोड के रूप में _____ धातु का उपयोग होता है।

3. विद्युत विभव की SI इकाई _____ है।
4. गैल्वनाइजेशन द्वारा _____ धातु की रक्षा की जाती है।
5. सॉल्ट ब्रिज में _____ पदार्थ का उपयोग किया जाता है।
6. इलेक्ट्रोलाइटिक सेल में कैथोड पर _____ अभिक्रिया घटित होती है।
7. विद्युत रासायनिक श्रेणी में सबसे कम सक्रिय धातु _____ है।
8. इलेक्ट्रोप्लेटिंग की प्रक्रिया में _____ धातु का लेप किया जाता है।
9. डेवनयल सेल में इलेक्ट्रोड के लिए _____ धातु का उपयोग किया जाता है।
10. _____ प्रक्रिया के द्वारा धातुओं की रक्षा की जाती है।

उत्तर

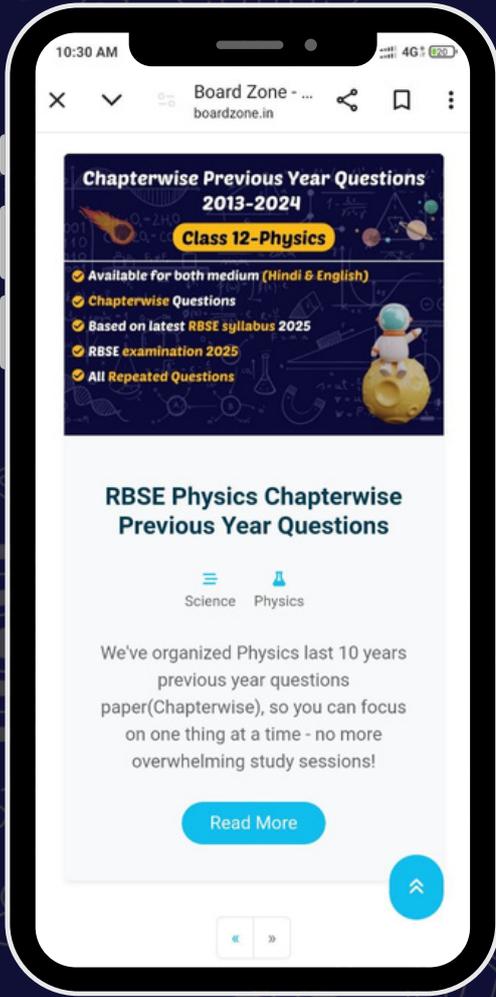
सही विकल्प

- | | | | |
|--------|---------|---------|---------|
| 1. (a) | 9. (c) | 17. (a) | 25. (b) |
| 2. (b) | 10. (b) | 18. (a) | 26. (a) |
| 3. (a) | 11. (b) | 19. (d) | 27. (c) |
| 4. (c) | 12. (b) | 20. (d) | 28. (a) |
| 5. (b) | 13. (b) | 21. (b) | 29. (b) |
| 6. (d) | 14. (b) | 22. (a) | 30. (c) |
| 7. (a) | 15. (b) | 23. (b) | |
| 8. (a) | 16. (a) | 24. (b) | |

रिक्त स्थान भरें :

- | | | |
|-------------|----------------------|------------------|
| 1. पोटेशियम | 5. पोटेशियम नाइट्रेट | 9. तांबा |
| 2. जस्ता | 6. अपचयन | 10. गैल्वनाइजेशन |
| 3. वोल्ट | 7. सोना | |
| 4. लोहा | 8. निकल | |

राजस्थान बोर्ड की तैयारी के लिए आज ही हमारे **YouTube** चैनल **Board Zone** और **Website** **BoardZone.in** से जुड़ें।



- **CHAPTER-WISE PYQ**
- **HANDWRITTEN NOTES**
- **MCQ**
- **BLUE PRINT**
- **MODEL PAPER**
- **STRATEGY**
- **ETC**



921-6765-400

JOIN CHANNEL FOR FREE STUDY MATERIALS



YouTube



WhatsApp



Telegram