

CHEMISTRY

BOOKS - RAJASTHAN BOARD PREVIOUS YEAR

QUESTION PAPER 2011 PART 1

प्रश्न

1. एक घन के कोने पर उपस्थित एक परमाणु का योगदान

होता है

A.
$$\frac{1}{4}$$

$$\mathsf{B.}\;\frac{1}{2}$$

c.
$$\frac{1}{8}$$

D. 1

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

2. मानक हाइड्रोजन इलेक्ट्रॉड के इलेक्ट्रॉड विभव का मान होता है

- **A.** 0
- B. + 1
- C. -1
- D.0.75

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

3. निम्न में से प्रतिचुम्बकीय है

A. Zn^{2+}

B.
$$Cu^{2\,+}$$

C.
$$Cr^{2\,+}$$

D.
$$Cr^{3+}$$

Answer: A



🗖 वीडियो उत्तर देखें

4. जाइसे लवण में धातु परमाणु है

A. Au

 $\mathsf{B.}\,Ag$

 $\mathsf{C}.\,Fe$

D. Pt

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

5. Fe^{3+} आयन में अयुग्मित इलेक्ट्रॉनों की संख्या लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

6. अतिशीतित द्रव का एक उदाहरण लिखिए।



7. छोटी घड़ियों में काम आनेवाले एक सेल का नाम लिखिए।



8. बंध की ऊर्जा व बंध के स्थायित्व का बंध क्रम से क्या संबंध है?



9. अक्रिय युग्म प्रभाव को समझाइए।



वीडियो उत्तर देखें

10. फ्रेंकल त्रुटि कब उत्पन्न होती है? कारण दीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

11. हेनरी के नियम के दो उपयोग लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

12. अभिक्रिया के वेग का प्रभावित करने वाले चार कारकों के नाम लिखिए।



13. Fe, Co व Ni परमाणुओं के आकार समान हैं। कारण सिहत समझाइए।



14. ऊष्मागतिकी के तृतीय नियम की परिभाषा लिखिए।

15. संक्रमण तत्व संकुल यौगिक बनाते हैं। दो कारण दीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

16. प्रत्येक का एक-एक उदाहरण दीजिएः

- a. कार्बन युक्त एक उदासीन लिगैंड
- b. नाइट्रोजनयुक्त एक धनात्मक लिगैंड।



वीडियो उत्तर देखें

17. निम्न संकुल यौगिकों का आई.यू.पी.ए.सी. नाम लिखिएः

- a. $K_3ig[Ag(S_2O_3)_2ig]$
- b. $igl[Fe(H_2O)_4(C_2O_4)_2igr]SO_4$



18. चक्रीय प्रक्रम को समझाइए।



19. खुले व बंद तंत्र में दो अंतर लिखिए।

वीडियो उत्तर देखें

20. ईंधन सेल का एक उदाहरण लिखिए। इसकी दो विशेषताएं भी लिखिए।



21. ईंधन सेल का नामांकित चित्र बनाइए।



22. प्रथम व द्वितीय कोटि की अभिक्रियाओं के एक-एक उदाहरण दीजिए।



23. शून्य कोटि की अभिक्रिया को एक उदाहरण देकर समझाइए।



24. क्रिस्टलीय व अक्रिस्टलीय ठोसों में दो अंतर लिखिए।

25. आदर्श व अनादर्श विलयन की परिभाषा लिखिए। दोनों विलयनों के एक-एक उदाहरण दीजिए।



26. NaCl विलयन का हिमांक बिंदु जल से कम परंतु क्वथन बिंदु जल से अधिक है। समझाइए।



27. एक पदार्थ (M_2CO_3) के 10.35 ग्राम, 250 मिली जलीय विलयन में विलेय है। विलयन की नॉर्मलता व मोलरता ज्ञात कीजिए (धातु M का परमाणु भार 39 है)



28. संकरित कक्षक प्रबल बंध बनाते हैं। समझाइए क्यों।



29. द्रव्य तरंगें क्या हैं? इनके तीन गुण लिखिए।

वीडियो उत्तर देखें

30. p- नाइट्रोफिनॉल का गलनांक o- नाइट्रोफिनॉल

से अधिक है। समझाइए क्यों।



31. O_2 अणु के ऊर्जा तल आरेख का चित्र बनाइए।



32. अंतर हैलोजन यौगिक क्या हैं? ब्रोमीन के सभी ज्ञात ऑक्सी अम्लों के अणुसूत्र लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

33. कमरे के माप पर Cl_2 गैस है जबकि Br_2 द्रव व I_2 ठोस होती है। क्यों?



वीडियो उत्तर देखें

34. C-Cl बंध ध्रुवीय प्रकृति का होता है परंतु $C-Cl_4$ अध्रुवीय होता है। कारण सहित समझाइए।



35. ओलियम क्या है? सल्फ्यूरिक अम्ल के तीन उपयोग लिखिए।



36. कमरे के माप पर O_2 गैस है जबकि S_8 ठोस है। क्यों?



37. CO_2 व H_2O दोनों त्रिपरमाणविक अणु हैं परंतु इनके

द्विध्रुव आघुर्ण में बहुत अंतर है। कारण सहित समझाइए।

