

Chemistry Booklet 20
Section: A

- ① → (A) $\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$
- ② → (B) લગભગ તમામ $\text{BaCl}_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{Cl}^-$ તો આપતા
- ③ → (B) 3×10^{-5} (પસમાટે) $s = \sqrt{K_{sp}} = \sqrt{9 \times 10^{-16}} = 3 \times 10^{-8} \text{ M}$
- ④ → (C) સંક્રમણ પિત્તલ બંધ બંધનથી બંધ નથી શકે
- ⑤ → (B) $\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$ (C)
- ⑥ → (A) $\text{HgO} + \text{C}$
- ⑦ → (D) $3x - 2y$
- $$\begin{array}{l} \text{Fe}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Fe} \quad n_1 = 3, E_1 = x \\ \text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{2+} + 2\text{e}^- \quad n_2 = 2, E_2 = -y \\ \hline \text{Fe}^{3+} \rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{e}^- \quad n = 1, E = \frac{3x - 2y}{1} \end{array}$$
- ⑧ → (C) $E = -0.059 \log \frac{[\text{H}_2/\text{CH}]}{[\text{H}^+]}$ પરથી $\text{pH} = 2$; $[\text{H}^+] = 1 \text{ M}$ (તો)
E નું મૂલ્ય શકે તે મળે (-0.059×2)
- ⑨ → (C) પ્રથમ કક્ષકની પુષ્ટિયા હોઈ ક નો સંક્રમણ s^1 થાય.
- ⑩ → (B) -50 kJ $\Delta H = E_a - E_a' = 120 - 170 = -50$
- ⑪ → (A) $[\text{R}]_0 / K$
- ⑫ → (D) દૂધ બને તેની શીંગડી
- ⑬ → (A) $\Delta H = T \Delta S$ $\Delta G = \Delta H - T \Delta S$ માં સંતુલન $\Delta G = 0$ થાય.
- ⑭ → (C) દુર્ગમતા
- ⑮ → (B) ક્રૂરી સ્પર્શિત
- ⑯ → (D) PbS અ-સાઈડ માટે ભૂજન
- ⑰ → (A) (y, Zn, Ni)
- ⑱ → (B) 1 $x = 3 + \left[\frac{8-6}{2} \right] = 3 + 1 = 4$ AB_3E ∴ 1 અસંધારી
અથવા
- ⑲ → (C) $\text{H}_2\text{O} > \text{H}_2\text{S} > \text{H}_2\text{Se} > \text{H}_2\text{Te}$
- ⑳ → (A) PH_3
- ㉑ → (D) $x = \text{CO}_2, y = \text{SO}_2$ $\text{C} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- ㉒ → (C) સમચતુષ્કોણીય $n = 4$ $\mu = \sqrt{4(4+2)} = 4.9$
- ㉓ → (B) FeSO_4 $\text{Fe}^{2+} : [\text{Ar}] \uparrow \uparrow \uparrow \uparrow \uparrow \uparrow$ $\mu = \sqrt{4(4+2)} = 4.9$
- ㉔ → (C) +3 Ma_4b_2 cis-trans cis → optical
- ㉕ → (A) 3

26 → (B) $[(CPh_3P)_3RhCl]$

27 → (C) 4

28 → (D) $-CH(CH_3)_2$

29 → (B) 1-બીઓબ્યુટેન

30 → (A) સ્વાર્ટ્ઝ

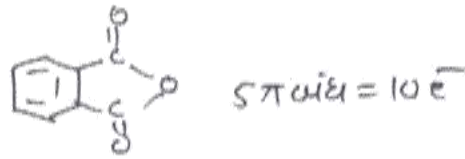
31 → (D) દ્વિલીપ્ત બુરાઈસ બ્યાલ-સોલોલ

32 → (B) ~~બીઓબ્યુટેન~~ બીઓબ્યુટેન બ્યાલ-સોલોલ

33 → (B) p-ફોર્મીલ

34 → (A) DIBAL-H

35 → (D) 10



36 → (C) $C_6H_5N_2^+ \cdot BF_4^-$

37 → (B) ઈથેનોઈસ ફ્લોરાઈડ

38 → (A) N_2

39 → (D) BH_3/H_2O

40 → (B) રાયરોમિન

41 → (A) મ્યુકોલ

42 → (D) બેમાઈસો પોક્સીન

43 → (D) પિરામીન C

44 → (C) PHBV

45 → (A) નોબોલેઈસ

46 → (A) $[NH-CO-NH-CH_2]_n$

47 → (D) બીઓક્સિજીનિટ્રોબેઈસ

48 → (C) 1.20×10^{23} $= \frac{9.2}{2 \times 23} \times NA$

49 → (A) 2/3

50 → (B) TiO_3