武汉市常青联合体 2022-2023 学年度第二学期期末考试

高一化学参考答案

一、单选题(每小题3分,15小题共计45分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
答案	В	С	D	A	D	В	С	С	D	С	A	D	A	В	A

二、非选择题(4小题, 共计55分)

16. (10分,每空2分)

(1) B

$$(2) 2I^{-} + 4H^{+} + MnO_{2} = I_{2} + Mn^{2+} + 2H_{2}O$$

(3) B

(4)取少量溶液于试管中,加过量的稀盐酸酸化,再加氯化钡溶液,若出现白色沉淀,证明 有硫酸根离子

N

(5)127

- (1)SiO₂+2NaOH=Na₂SiO₃+H₂O
- (2)+6 杀菌消毒、净水
- (3)SiO₂, CaSO₄

$$(4)4Fe^{2+} + O_2 + 4H^+ = 4Fe^{3+} + 2H_2O$$

$$(5) 2Fe^{3+} + 3CIO^{-} + 10OH^{-} = 2FeO_{4}^{2-} + 3CI^{-} + 5H_{2}O$$

(6)相同条件下K,FeO4的溶解度小于Na,FeO4的溶解度

18. (15分)

(1)醛基(2分) 氧化反应 加成反应(各1分)

$$(2)$$
 $_{\text{CH}_2\text{OH}}^{\text{CH}_2\text{OH}} + O_2$ $\xrightarrow{\text{Cu}}_{\text{CHO}}^{\text{CHO}} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(3)
$$CH_2 = CH_2 + Cl_2 \rightarrow CH_2 ClCH_2 Cl$$
 (2分)

(4)
$$nCH_2$$
= $CHCl$ 催化剂 $+CH_2-CH$ $+$ n (2 分)

- (6)ABC (3分)
- 19. (16分,每空2分)
- (1)3X+Y = 2Z
- (2)0.01 mol/ (L·min)
- (3) 相等 变大
- (4)7: 5
- (5) (1)(3)(4)
- 5 24

N

N

N

N A A MARKET AND A STATE OF THE PARTY OF THE