

成都市 2021 级高中毕业班摸底测试

化学试题参考答案及评分意见

第 I 卷(选择题,共 40 分)

一、选择题(每小题 2 分,共 40 分)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
D	A	C	B	A	C	D	B	C	B
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
C	D	B	D	A	D	C	C	D	A

第 II 卷(非选择题,共 60 分)

21. (12 分)

(1)碳、氮、氧(2 分,写元素符号扣 1 分)

(2)第三周期第 IA 族(1 分) $\text{Na}^+ \left[:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}: \right]^{2-} \text{Na}^+$ (1 分)

(3)<(1 分) >(1 分)

(4)烧杯(1 分) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (1 分)

向试管中滴入几滴酚酞溶液,观察到溶液颜色变红(2 分)

$\text{Mg} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2 \uparrow$ (2 分)

22. (8 分)

(1) H_2S (1 分) 还原剂(1 分)

(2)化石燃料的燃烧(1 分) $2\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{H}_2\text{SO}_4$ (2 分)

(3)酸性氧化物(1 分) HSO_3^- 或 NaHSO_3 (2 分)

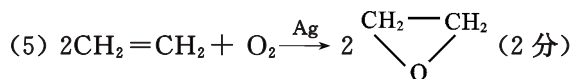
23. (9 分)

(1) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ (1 分)

(2) $2\text{S} + 2\text{CH}_4 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CH}_2=\text{CH}_2 + 2\text{H}_2\text{S}$ (2 分)

(3)红棕色褪色(1 分) 加成反应(1 分) 1,2-二溴乙烷(1 分)

(4) $\begin{array}{c} \text{Cl} \\ | \\ -\text{CH}-\text{CH}_2- \end{array}$ (1 分)



24. (11分)

(1)分液漏斗(1分) 防止空气中的氧气进入装置 c 氧化二价铁离子(1分)

(2)与铁屑构成原电池,加快铁与硫酸的反应(2分)

(3) K_3 (1分) K_1 (1分)

(4)取 d 中溶液适量于试管中,向其中滴入几滴 KSCN 溶液,若观察到溶液变红,则证明其中存在 Fe^{3+} (2分)

(5)蒸发皿(1分) 过滤(1分) 95%乙醇(1分)

25. (10分)

(1)将其研磨成更细的粉末或适当增大硫酸浓度或适当加热(1分,其他合理答案皆可)

(2)将 Fe^{2+} 氧化成 Fe^{3+} , 利于调 pH 时先析出 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (2分)

(3) $8.0 \leq \text{pH} < 8.5$ (1分) 1.0×10^{-18} (2分)

(4) Mg^{2+} 、 Na^+ (2分,各1分)

(5) $2\text{NaOH} + \text{Zn}(\text{OH})_2 = \text{Na}_2\text{ZnO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

26. (10分)

(1)-340(2分)

(2) $\text{N}_2\text{O}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ (2分) CD(2分,各1分)

(3)50%(1分) $\frac{1}{80} \text{ kPa}^{-1}$ (2分)

(4)向反应体系中充入氢气(或者增大压强)(1分,其他合理答案皆可)

说明:1. 本试卷中其它合理答案,可参照此评分标准酌情给分。

2. 方程式未写条件或条件不完全、不写“↓”或“↑”均扣一分,不配平不得分。