

2022 年初中学业水平考试复习自测（三）

九年级化学试题参考答案

一、选择题答案（每个 2 分，共 22 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
答案	B	D	D	B	A	C	B	A	C	D	C

二、选择题答案（每个 3 分，共 18 分）

题号	12	13	14	15	16	17
答案	C	BD	AC	BC	CD	AB

三、非选择题（本题共 7 小题，共 60 分）

18. （9 分，(4)2 分，其余每空 1 分）

- (1) 蛋白质 坏血病 复合
 (2) 负极 隔离可燃物 化学能转化为电能
 (3) 单质
 (4) A

19. （9 分，化学方程式每个 2 分，其余每空 1 分）

- (1) $\text{MgO} + \text{CO}_2 = \text{MgCO}_3$ (2) 1:2
 (3) ①提供热量 $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$ ② $3\text{H}_2 + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$ ③减少 CO_2 排放(合理即可)

20. （8 分，化学方程式每个 2 分，其余每空 1 分）

- (1) 长颈漏斗
 (2) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ 控制反应速率(表述合理即可) 将带火星的木条置于导管 m 开口处，木条复燃
 (3) D 洗涤 搅拌，加快氯化钾的溶解速率

21. （8 分，化学方程式每个 2 分，其余每空 1 分）

- (1) 失 $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow$ 置换反应
 (2) $\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$ 铜离子和氢氧根离子结合生成氢氧化铜
 (或 $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow$)
 (3) 金属表面产生大量气泡，溶液中产生蓝色沉淀

22. （9 分，化学方程式 2 分，其余每空 1 分）

- (1) SO_2 +1
 (2) ① $2\text{FeS} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{FeO} + 2\text{SO}_2$

②增大接触面积，使反应更充分（或循环利用 CO、或提高 CO 的利用率等）

(3) 硬度大（或熔点低或耐腐蚀或强度高等）

(4) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ （合理即可） 操作简单（或能耗低、或环保、或生产成本低等）

23. （9 分，化学方程式每个 2 分，其余每空 1 分）

没有现象 $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$

【实验现象】品红不褪色 木条不复燃 【实验操作】 c

【学生感悟】 锌

【得出结论】 没有 【延伸应用】 A

24. （8 分）

(1) Cl^- 、 CO_3^{2-} (2 分)

(2) 解：设加入 416g BaCl_2 溶液时生成沉淀的质量为 x，原纯碱样品中碳酸钠的质量为 y。

$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{BaCl}_2 = 2\text{NaCl} + \text{BaCO}_3\downarrow$ 1 分

106	208	197	
y	416g × 10%	x1 分

$$\frac{208}{197} = \frac{416\text{g} \times 10\%}{x} \quad x = 39.4 \text{ g}$$

所以纵坐标 M 的值为 39.41 分

$$\frac{106}{208} = \frac{y}{416\text{g} \times 10\%} \quad y = 21.2\text{g} \quad \dots\dots\dots 1 \text{ 分}$$

(3) 纯碱样品中碳酸钠的质量分数为 $\frac{21.2\text{g}}{22\text{g}} \times 100\% \approx 96.4\% < 98\%$ 1 分

故样品不属于合格产品。1 分

答：(2) M 的值为 39.4；

(3) 该样品不属于合格产品。