

宜宾市普通高中 2022 级第一次诊断性测试

化学参考答案

每小题 3 分，共 42 分

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	B	D	B	C	C	A	A	D	C	D
题号	11	12	13	14						
答案	A	C	D	B						

15. (14 分)

(1) d (1 分) 6 (2 分)

(2) $2(\text{Cr}_2\text{O}_3 \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3) + 6\text{Na}_2\text{CO}_3 + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{焙烧}} 4\text{Na}_2\text{CrO}_4 + 4\text{NaFeO}_2 + 6\text{CO}_2$ (2 分) (3) MgO (2 分)

(4) $2\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 16\text{H}^+ = 4\text{Cr}^{3+} + 3\text{O}_2 \uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(5) 蒸发结晶 (1 分) 趁热过滤 (1 分)

(6) 60 (1 分)

当粒度较大时，固液接触面积减小，浸出率低；当粒度较小时，颗粒间隙太小，固体内部与液体接触不充分（易结块），浸出率低。(2 分)

16. (15 分)

(1) 500 mL 容量瓶 (1 分)

(2) 向漏斗中加蒸馏水浸没沉淀后抽干，重复 2~3 次 (2 分)

(3) ①盐酸或硝酸 (2 分) CO_3^{2-} (1 分) ② $\text{Cu}_4(\text{SO}_4)(\text{OH})_6$ (2 分)

(4) Na_2CO_3 溶液水解产生大量 OH^- ， $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCO}_3^- + \text{OH}^-$ (2 分)

(5) 受热（加热）均匀；方便准确控制温度 (2 分) CuO (1 分)

(6) B、D (2 分)

17. (14 分)

(1) ①+246 (2 分) ②B、C (2 分) ③36 (2 分) 256 (2 分)

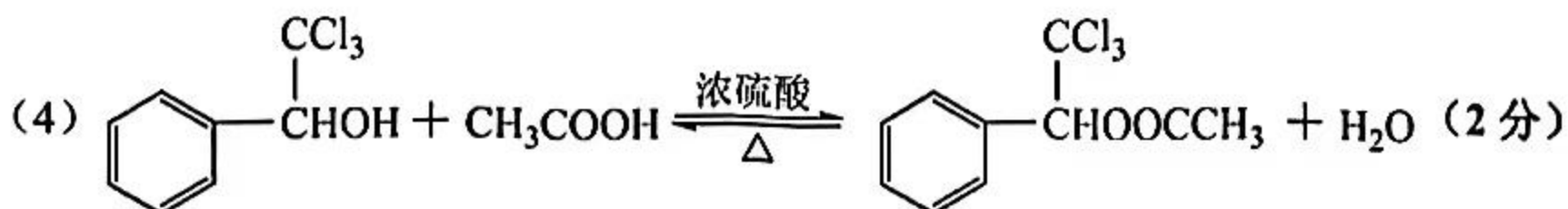
(2) = (1 分) 增大 (1 分) 不断分离出 H_2 ，促进平衡正向移动 (2 分)

(3) $\text{CH}_4 + \text{O}^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{CO} + 2\text{H}_2$ (2 分)

18. (15 分)

(1) 苯甲醇 (1 分) 卤代烃或氯代烃 (1 分)

(2) $\text{Cl}_3\text{CCOCH}_3$ (2 分) CH_3COONa (2 分) (3) 加成反应 (1 分)



(5) CHCl_3 中 3 个 Cl 的吸电子效应大于 CH_3Cl 中 1 个 Cl 的吸电子效应，使 CHCl_3 中 C—H 的极性大于 CH_3Cl 中 C—H 的极性， CHCl_3 中的 C—H 更易断裂 (2 分)

