

# 乐山市高中 2026 届高一下学期教学质量检测

## 化学参考答案

一、选择题（共 14 小题，每小题 3 分，共 42 分）

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

二、非选择题（共 4 小题，共 58 分）

15. (15 分)

(1) ACE (2 分) 碳碳三键 (1 分)

(2) C (1 分) F (1 分)

(3) AE (2 分)

(4) 新戊烷 (2,2-二甲基丙烷) (2 分) 1 (1 分)

(5) ①  $\text{CH}_2=\text{CH}_2+\text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{催化剂}]{\text{加热、加压}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$  (2 分) 加成 (1 分)

②  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}+\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow[\text{浓硫酸}]{\Delta} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3+\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

16. (12 分)

(1) 100% (1 分)

(2) AD (2 分)

(3) ①D (2 分)

②2 (1 分) 50% (2 分)

(4) 负 (1 分)  $\text{CO}+4\text{e}^-+4\text{H}^+=\text{CH}_3\text{OH}$  (2 分) 几乎不变 (1 分)

17. (15 分)

(1) ①球形干燥管 (1 分)

②酚酞试纸变红 (1 分)  $\text{NH}_3\cdot\text{H}_2\text{O}\rightleftharpoons\text{NH}_4^++\text{OH}^-$  (2 分)

③有白烟生成 (1 分) 水/稀硫酸 (1 分)

(2) ①5:4 (2 分)

②  $\frac{2}{3}V$  (2 分) 红棕色变为无色 (1 分)

③  $2\text{NH}_3+\text{CO}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CO}(\text{NH}_2)_2+\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

④3:4 (2 分)

18. (16 分)

(1) -2 (1 分) 增大与氧气的接触面积，使焙烧更充分 (1 分)

(2) ①  $2\text{SO}_2+\text{O}_2 \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{催化剂}} 2\text{SO}_3$  (1 分) 放热 (1 分)

把反应时生成的热传递给需要预热的原料，并冷却反应后生成的气体，从而充分利用热量降低生产成本 (2 分)

②  $\text{SO}_3$  和水反应放热反应，使水会变为气态，形成硫酸酸雾且难沉降，使吸收  $\text{SO}_3$  的速度降低 (2 分)

(3)  $\text{Fe}_2\text{O}_3+6\text{H}^+=2\text{Fe}^{3+}+3\text{H}_2\text{O}$  (2 分)  $\text{SO}_2+2\text{H}_2\text{O}+2\text{Fe}^{3+}=2\text{Fe}^{2+}+\text{SO}_4^{2-}+4\text{H}^+$  (2 分)

(4) 蒸发浓缩 (1 分) 冷却结晶 (1 分)

(5) 向滤渣中加入足量 NaOH 溶液后过滤、洗涤、干燥 (2 分)