

乐山市高中 2025 届高一下教学质量检测

化学参考答案

一、选择题（共 16 小题，每小题 3 分，共 48 分）

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

二、非选择题（共 4 小题，共 52 分）

17、（14 分）

(1)  $\text{SO}_2$ 、 $\text{SO}_3$ （2 分）      氢化物（1 分）

(2)  $\text{S} + 2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} 3\text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ （2 分）

(3) a（1 分）

(4) ab（2 分）

(5) ①  $\text{S}_2\text{O}_5^{2-} + 2\text{H}^+ = 2\text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ （2 分）

②取少量固体于试管中，滴加足量稀盐酸无明显现象，再加入  $\text{BaCl}_2$  溶液，若产生白色沉淀，则证明有  $\text{SO}_4^{2-}$ ，样品被氧化。（2 分）

③S（2 分）

18、（13 分）

(1) 石油的裂解（1 分）      乙醇（1 分）      碳碳双键、碳溴键（或溴原子）（2 分）

(2) ⑤（1 分）      ①②⑥（2 分）

(3)  $\text{CH}_2=\text{CHCOOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{CH}_2=\text{CHCOOCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ （2 分）

$$n\text{CH}_2=\text{CHCOOCH}_2\text{CH}_3 \xrightarrow{\text{催化剂}} \left[ \text{CH}_2-\overset{\text{COOCH}_2\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{CH}}} \right]_n$$
（2 分）

(4) 2（2 分）

19、（12 分）

(1)  $\text{NH}_3$ 、 $\text{NO}$ （2 分）

(2) -3（1 分）

(3)  $4\text{NH}_4^+ + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{N}_2\text{O} + 2\text{NO}_2^- + 6\text{H}^+ + 5\text{H}_2\text{O}$ （2 分）

(4) ①  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl} \xrightarrow{\Delta} \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ （2 分）

漏斗（1 分）

②b（2 分）

③b（2 分）

20、（13 分）

(1)  $\text{N}_2$ （1 分）      90（2 分）

(2) ①a（1 分）

②bc（2 分）

③2mol（1 分）      0.8mol（1 分）       $0.02\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ （2 分）

(3) 电极 A（1 分）       $2\text{NO} + 4\text{e}^- + 2\text{H}_2\text{O} = \text{N}_2 + 4\text{OH}^-$ （2 分）