

昆明市 2022~2023 学年高二期末质量检测

化学参考答案及评分标准

一、单项选择题（共 14 题，每小题 3 分，共 42 分）

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

二、非选择题（共 58 分）

15. (6 分)

(1) Na_2O_2 (1 分) 离子键和共价键 (或非极性键) (1 分)

(2) $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$ (2 分)

(3) $\text{Cl}_2 + 2\text{OH}^- = \text{Cl}^- + \text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

16. (6 分)

(1) SO_2 (1 分)

(2) $:\ddot{\text{O}}::\text{C}::\ddot{\text{S}}:$ (1 分)

(3) $2\text{Cu} + \text{S} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu}_2\text{S}$ (2 分)

(4) 2:1 (2 分)

17. (14 分，每空 2 分)

(1) 326 低温

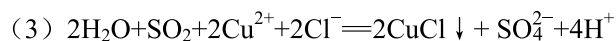
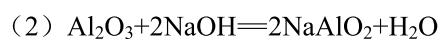
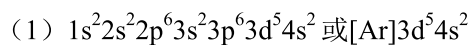
(2) ② 基元反应②活化能最大

(3) ①温度高于 $T+50^\circ\text{C}$ 之后以副反应为主，该反应吸热，温度升高 CO_2 转化率增大

②0.1

③加压，选择适当的催化剂等（写出一条即可，答案合理即可得分）

18. (10 分, 每空 2 分)



(4) 若继续通入 CO_2 , 则会生成溶解度较碳酸钾小的 KHCO_3 , 易使得得到的高锰酸钾粗品中含有较多的 KHCO_3

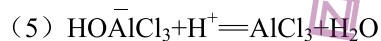
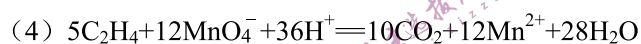
(5) $\frac{63.2}{m}$

19. (11 分, 除特殊标注外, 每空 2 分)

(1) 油 (1 分) 受热均匀且保持所需温度稳定

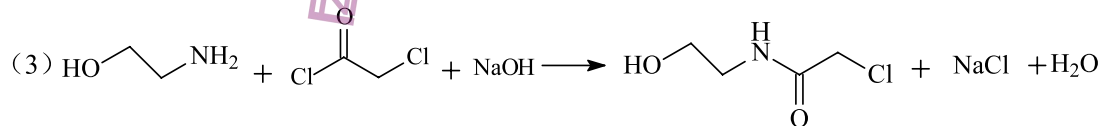
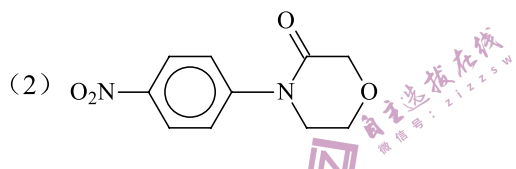
(2) 球形干燥管 (1 分)

(3) ① (1 分) 溴的四氯化碳颜色变浅



20. (11 分, 除特殊标注外, 每空 2 分)

(1) 羟基、氨基



(4) 还原反应 (1 分)

