

# 昆明市 2019 届高三摸底调研测试

## 化学参考答案及评分标准

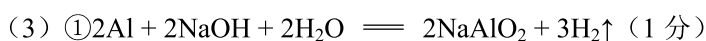
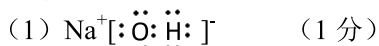
一、选择题（单选题。每小题 3 分，14 小题，共 42 分）

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

二、非选择题：共 58 分。

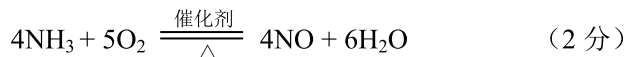
（一）必考题：共 46 分。

15. (6 分)



16. (6 分)

(1) 制冷剂、制氮肥、制硝酸等(合理答案均得分) (2 分)



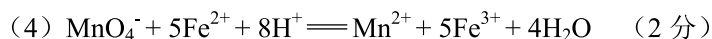
(2) ① 1.2mol (1 分)    13.44L (1 分)

17. (10 分, 除特殊标注外, 每空 1 分)

I. (1) 溶液变红

(2) 0.001 二

II. (3) B



(5) 酸式

当最后一滴酸性高锰酸钾溶液滴入时, 溶液变为浅红色, 且 30s 内不变色

(6)  $\frac{56b}{a} \times 100\%$  (2 分)

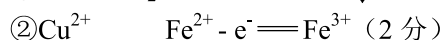
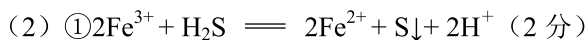
18. (12 分, 除特殊标注外, 每空 1 分)

(1) ①氧化剂            S

②C

③  $3.5 \leq \text{pH} < 9.5$  (2 分)

④  $1.8 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  (2 分)



19. (12分, 除特殊标记外每空1分)

(1) ①  $<$   $T_2$  优先达到平衡, 温度高反应速率快

②  $0.6 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{min}^{-1}$

③ 80% 1024

④ 将  $\text{CO}_2$  从反应体系中移走 选择合适催化剂、增大压强 (合理答案均给分)

(2)  $2\text{Na}_2\text{SO}_3(\text{aq}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{Na}_2\text{SO}_4(\text{aq}) \quad \Delta H = (2Q_1 + Q_2) \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$  (2分)

(3)  $c(\text{HSO}_3^-) + c(\text{SO}_3^{2-})$  (2分)

(二) 选考题: 共12分。

20. (12分, 除特殊标记外每空1分)

(1)  $3s^2 3p^4$  2 哑铃形或纺锤形

(2)  $sp^3$  三角锥形 小于

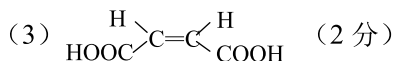
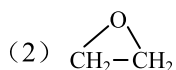
(3) 磷的价电子排布是半充满, 导致磷原子较难失去电子, 氯的原子半径小, 核电荷数较大, 因此第一电离能比硫大。(2分)

(4) 中心原子的价态不同或非羟基氧的个数不同

(5) ① C ②  $\rho = \frac{4 \times 58.8}{N_A \times \left(\frac{4r}{\sqrt{2}}\right)^3}$  (2分)

21. (12分, 除特殊标记外每空1分)

(1) 乙烯 碳碳双键、羧基 (2分)



(4) 酯化 (取代)

