

# 高三考试化学试卷参考答案

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

15. D

16. (1) 粉碎(2分)

(2) 20%(2分); 5(2分)

(3)  $\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ = 2\text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$  (2分)

(4) 除去溶液中残留的微量 Al 和 Fe 杂质(2分)

(5) ① Co、Mo 离子核外均有空轨道, 配体有孤电子对, 它们之间可以形成配位键(2分)

② BCE(2分)

17. (1) 圆底烧瓶(1分)

(2)  $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$  (2分)

(3) decbde(d、e 位置互换也给分, 2分)

(4) 控制 A 中滴加浓硫酸的速率(2分)

(5) 浓硝酸易挥发, 易分解(2分)

(6) ① 当最后半滴  $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$  标准溶液滴入时, 溶液褪色且半分钟内不恢复原色(2分)

② 81.28(2分)

18. (1) >(1分); 高温(1分)

(2)  $\text{CH}_3\text{OH}(\text{l}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) = \text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \quad \Delta H = +(a-b+c) \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$  (2分)

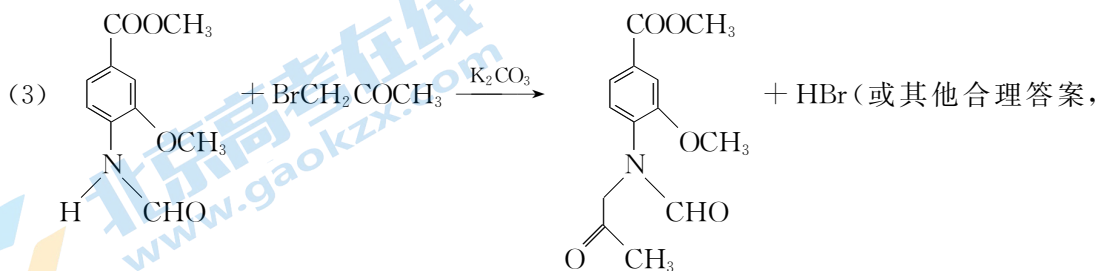
(3) ① AC(2分)

② 0.16(2分);  $\frac{(\frac{8.16}{2})^6 \times (\frac{1.76}{2})^2}{(\frac{2.64}{2})^3 \times \frac{0.4}{2}}$  (2分)

(4) a(2分);  $6\text{H}_2\text{O} + \text{BO}_2^- + 8\text{e}^- = \text{BH}_4^- + 8\text{OH}^-$  (2分)

19. (1) 乙酸(2分); 羰基、硝基(2分)

(2) 还原反应(1分)



2分)

(4) 20(2分)

