

# 福建省部分达标学校 2024—2025 学年第一学期期中 高二化学质量监测参考答案

1. D 2. B 3. A 4. C 5. B 6. A 7. C 8. B 9. D 10. C

11. (1) ①小于(2分)

②0.6(2分)

(2) ①使酸和碱充分反应(或其他合理答案, 2分)

②一次性(2分)

③防止反应过程中热量损失(2分)

(3) ①光能(1分); 化学能(1分)

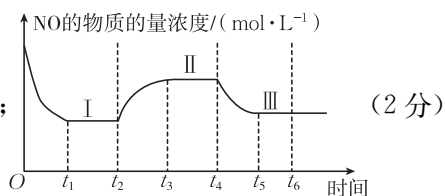
② $\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- = \text{H}_2\text{O}_2$  (2分)

12. (1) +58(2分); 小于(2分)

(2) ①  $\frac{c^5(\text{N}_2) \times c^6(\text{H}_2\text{O})}{c^4(\text{NH}_3) \times c^6(\text{NO})}$  (2分)

② <(2分); >(2分)

③移出生成物(或其他合理答案, 2分);



(2分)

13. (1) 还原(2分);  $2\text{NH}_3 - 6\text{e}^- + 6\text{OH}^- = \text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$  (2分);  $6\text{H}_2\text{O} + 6\text{e}^- = 3\text{H}_2 \uparrow + 6\text{OH}^-$  (写成  $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- = \text{H}_2 \uparrow + 2\text{OH}^-$  也给分, 2分)

(2) b(2分); B(2分); A(2分)

(3) 不变(2分)

(4) 44.8(2分)

14. (1) 0.2(2分); 50%(2分)

(2) <(2分); <(2分)

(3) 降低温度(或其他合理答案, 2分)

(4) 0.25(3分); >(3分)