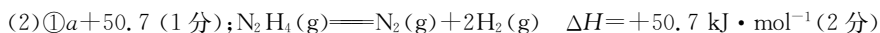
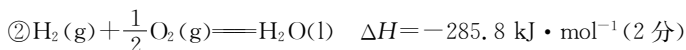


北海市 2021 年春季学期期末教学质量检测 · 高二化学

参考答案、提示及评分细则

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

15. (1) ① -484 (1 分)



② >; 高温 (各 1 分)

16. (1) ① $\text{Fe} + 2\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2 \uparrow$ (2 分); 铁置换出铜, 与铁及电解质溶液构成原电池, 加快反应速率 (1 分)

② 硫酸溶液中部分 H^+ 转化为难电离的 CH_3COOH , $c(\text{H}^+)$ 降低 (2 分)

(2) ① 2; 1 (各 1 分) ② $18v_0$ (2 分); 增大 (1 分)

17. (1) ① 1.5; 1 : 1 (各 1 分) ② 不变 (1 分)

(2) ① 没有; 平衡转化率 > N 点的转化率 (各 1 分)

② 温度升高, 反应速率加快 (1 分)

③ $\frac{1}{9}$; 20% (各 2 分)

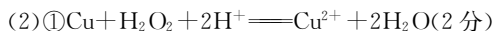
18. (1) 提高“酸浸”速率和浸取率 (2 分)

(2) 稀硫酸 (1 分); 使平衡向左移动, 让硫酸锌和萃取剂分层 (2 分)

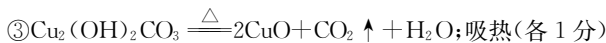
(3) $1.0 \times 10^{-7} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (2 分)

(4) > (1 分)

19. (1) $\text{Li} > \text{Al} > \text{Na}$ (1 分)



② $\text{Cu}(\text{OH})_2$ (1 分)



(3) ① $\text{CuO} + 2\text{e}^- + 2\text{Li}^+ \rightleftharpoons \text{Li}_2\text{O} + \text{Cu}$ (2 分) ② 1.4 g (2 分)

20. (1) 离子键、共价键 (或非极性键) (2 分); 离子晶体 (1 分)

(2) PCl_3 ; 三角锥形; sp^3 (各 1 分)

$$\text{(3) } \sqrt[3]{\frac{234}{8\rho N_A}} - a \text{ (2 分)}$$

$$\text{(4) ① } 8 \quad \text{② } \frac{69\sqrt{3} \times 10^{21}}{32N_A b^3} \text{ (各 2 分)}$$