

2018—2019 学年第一学期期中调研测试

高二化学参考答案

一、选择题(本题共 18 小题,每小题只有一个正确选项,每小题 3 分,共 54 分)

1—5 BDCBD 6—10 DDACA 11—15 CBCBC 16—18 CCD

二、填空题(共 3 题,共 46 分)

19. (1) $\text{CH}_3\text{OH}(\text{l}) + \text{O}_2(\text{g}) = \text{CO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -726.5 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分)

(2) $-128.1 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分) (3) ①CD (2 分) $0.04 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{min})$ (2 分)

②100 (2 分) 正 (2 分) ③F (1 分)

④bd (1 分) ⑤45.4 (2 分) 1 (2 分)

20. (1) ①烧杯间填满碎泡沫塑料可起到保温,防止热量散失的作用 (1 分)

②abcd (1 分)

(2) ①酸式滴定管 (1 分) ②0.80 (1 分) 22.80 (1 分)

③0.1100 $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (2 分) ④BDCEAF (1 分)

⑤当溶液颜色由粉红色变为无色,且半分钟内不变色 (1 分)

⑥a. 偏高 (1 分) b. 偏低 (1 分) c. 无影响 (1 分) d. 偏低 (1 分)

21. (1) +46.5 (2 分)

(2) ① $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ | \quad | \\ \text{H} : \text{N} : \text{N} : \text{H} \\ | \quad | \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$ (1 分)

② $\text{N}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{N}_2\text{H}_5^+ + \text{OH}^-$ (1 分) $\text{N}_2\text{H}_4 + 2\text{HCl} = \text{N}_2\text{H}_6\text{Cl}_2$ (2 分)

(3) $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HC}_2\text{O}_4^-$ (1 分) $\text{HC}_2\text{O}_4^- \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ (1 分);

前一步电离出的 H^+ 对后面的电离有抑制作用 (1 分)

(4) ①CD (1 分) ②HCl (1 分) $b > a > c$ (1 分) $c > a > b$ (1 分)

③AC (2 分)