

## 2020 年高中毕业年级第一次质量预测

### 化学 参考答案

选择题共 15 小题，每小题 3 分，满分 45 分

1.C 2.B 3.D 4.C 5.A 6.A 7.D 8.B 9.C 10.B 11.D 12.C 13.D 14.C 15.B

16. (7 分)

(1)  $\text{CH}_3\text{OH}$  (2 分)

(2) 羧基(或 $-\text{COOH}$ ) (1 分)

(3) 5 (2 分)



17. (8 分)

(1)  $\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{H}^+$  (2 分)

(2)  $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$  (2 分)

(3) 第三周期 第 VIIA 族 (2 分)

(4)  $3\text{CuAlO}_2 + 16\text{H}^+ + \text{NO}_3^- = 3\text{Cu}^{2+} + 3\text{Al}^{3+} + \text{NO}\uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

18. (10 分)

(1) 增大固体与氧气的接触面积，加快反应速率 (1 分)

(2) 将  $\text{Fe}^{2+}$  氧化为  $\text{Fe}^{3+}$ ，不引入杂质 (2 分) 3 (2 分)

(3) Cu 或 Cu、Zn (1 分)

(4) 取少量固体 A 于试管中，加入稀硫酸完全溶解后，滴加酸性  $\text{KMnO}_4$  溶液，紫红色褪色，则含  $\text{Fe}^{2+}$  [或滴加  $\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$  溶液生成蓝色沉淀，则含  $\text{Fe}^{2+}$ ]。(2 分)

(5)  $4\text{SO}_2 + \text{ZnFeO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Fe}(\text{HSO}_3)_2 + \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$  (2 分)

19. (11 分)

(1) 指示 B 中压强变化，避免气流过快引起压强过大 (2 分)

(2) 防止乙烯生成前装置中的热气体将溴吹出而降低产率 (2 分)

(3) c (2 分)

(4)  $\text{Br}_2 + 2\text{OH}^- = \text{Br}^- + \text{BrO}^- + \text{H}_2\text{O}$  (2 分)

(5) 干燥产品 (除去产品中的水) (1 分); 30% (2 分)

20. (11 分)

(1)  $>$  (1 分)

(2) 2 (2 分)  $2.5 \times 10^3$  (2 分)

(3) ①  $\frac{1}{16}$  或 0.0625 (2 分) ② 136.6 (2 分)

(4)  $2\text{NO}_2 + 8\text{e}^- = 4\text{O}^{2-} + \text{N}_2$  (2 分)

21. (8 分)

(1) ①  $\text{BaSO}_4$  (2 分) ②  $\text{H}_2\text{O}_2$  (或溴水、氯水等氧化剂) (2 分)

(2) ① a (2 分) ②  $1.44 \times 10^{-14}$  (2 分)