

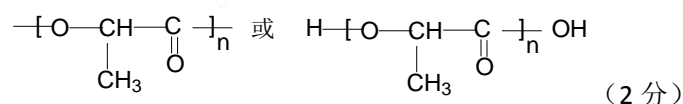
## 2019 年高中毕业年级第一次质量预测

### 化学 参考答案

选择题共 15 小题，每小题 3 分，满分 45 分

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

16. (8 分) (1)



(2) 羟基、羧基 (2 分)



(3) (2 分)

(4) (2 分)

17. (8 分) (1)  $\text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HSO}_3^- + \text{OH}^-$  (2 分)

(2) = < (2 分)

(3)  $\text{BaSO}_4$  (1 分) 升温过程中部分  $\text{SO}_3^{2-}$  被氧化为  $\text{SO}_4^{2-}$  (1 分)

(4) 浓度 (2 分)

18. (9 分) (1) ①  $\text{C} + 2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{CO}_2 \uparrow + 2\text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

②  $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 + 4\text{Ag} \xrightarrow{\quad} 2\text{Ag}_2\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

(2) ① (1 分)

②  $3\text{Ag} + 4\text{H}^+ + \text{NO}_3^- \xrightarrow{\quad} 3\text{Ag}^+ + \text{NO} \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

$4\text{AgNO}_3 + 2\text{Cl}_2 \xrightarrow{\quad} 4\text{AgCl} + 2\text{N}_2\text{O}_5 + \text{O}_2 \uparrow$  (2 分)

19. (8 分) (1)  $2\text{Al} + 2\text{NaOH} + 6\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\quad} 3\text{H}_2 \uparrow + 2\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$  (2 分)

或  $2\text{Al} + 2\text{NaOH} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\quad} 2\text{NaAlO}_2 + 3\text{H}_2 \uparrow$

(2)  $3\text{LiFePO}_4 + \text{NO}_3^- + 13\text{H}^+ \xrightarrow{\quad} 3\text{Li}^+ + 3\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NO} \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

不产生氮氧化物大气污染物 (1 分)

(3)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  (1 分)

(4) 否 (1 分)  $\text{Li}_2\text{SO}_4$  易溶于水，不能形成含锂沉淀 (1 分)

20. (11 分) I. (1) CDB (2 分)

(2) D 装置中 CuO 由黑色变红色 (1 分)

(3) (2 分)

II. ①  $2\text{Co}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow 2\text{Co}(\text{OH})_3$  (2 分)

②  $2\text{Co}(\text{OH})_3 + 6\text{H}^+ + 2\text{Cl}^- \longrightarrow \text{Cl}_2\uparrow + 2\text{Co}^{2+} + 6\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

③  $\text{Co}(\text{OH})_3$ 、 $\text{Cl}_2$ 、 $\text{Co}(\text{OH})_2$  (或  $\text{Co}(\text{OH})_3 > \text{Cl}_2 > \text{Co}(\text{OH})_2$ ) (2 分)

21. (11 分)

(1) -2062.5 (2 分)

(2) 放热 (1 分) 不变 (1 分)

(3) ①  $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 8\text{Fe}^{3+} + 5\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{SO}_4^{2-} + 8\text{Fe}^{2+} + 10\text{H}^+$  (2 分)

② 阳离子交换膜 (1 分)  $\text{O}_2 + 4\text{e}^- + 4\text{H}^+ \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

温度过高,蛋白质变性,细菌失去催化能力 (2 分)

专业河南高考家长社群

高三家长圈

及时 | 有料 | 实用 | 干货

