

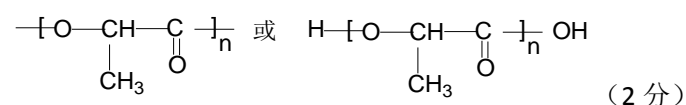
2019 年高中毕业年级第一次质量预测

化学 参考答案

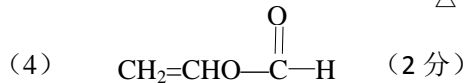
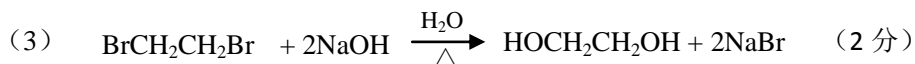
选择题共 15 小题，每小题 3 分，满分 45 分

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)

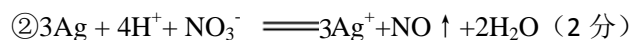
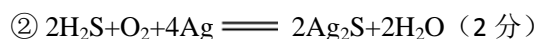
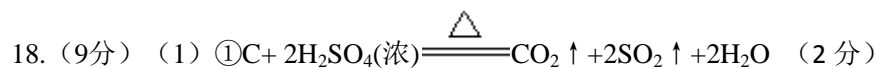


17. (8 分) (1) $\text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HSO}_3^- + \text{OH}^-$ (2 分)

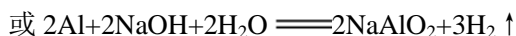
(2) = < (2 分)

(3) BaSO_4 (1 分) 升温过程中部分 SO_3^{2-} 被氧化为 SO_4^{2-} (1 分)

(4) 浓度 (2 分)



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



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

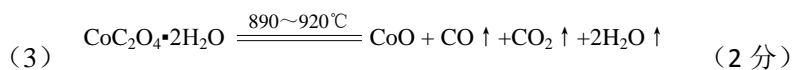
不产生氮氧化物大气污染物 (1 分)

(3) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (1 分)

(4) 否 (1 分) Li_2SO_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)



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

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

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

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

温度过高, 蛋白质变性, 细菌失去催化能力 (2 分)