

泉州市 2017—2018 学年度高中教学质量跟踪监测试卷

化学（高一年下学期）参考答案

一、选择题（每小题只有一个选项符合题意，本题包括 22 小题，其中 1~10 题，每小题 2 分； 11~18 题，每小题 3 分，共 44 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	D	A	B	C	B	D	D	C	C	A
题号	11	12	13	14	15	16	17	18		
答案	A	B	C	B	A	C	D	B		

二、填空题（本题共 5 小题，共 56 分）

19. (9 分)

(1) ④；②；③ (各 1 分，共 3 分)

(2) ②；① (各 1 分，共 2 分)

(3) ①；② (各 1 分，共 2 分)

③⑤ (各 1 分，共 2 分)

20. (8 分)

(1) $\text{H}:\ddot{\text{O}}:\text{H}$ (或 $\text{H}:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}:\text{H}$) (各 1 分，共 2 分)

(2) H_2SO_4 、 H_2O (各 1 分，共 2 分)

(3) NH_4NO_3 (2 分)

(4) $2\text{S}_2\text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{SO}_2 + 3\text{S} \downarrow + 4\text{HCl}$ (2 分)

21. (13 分)

(1) $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ 羟基 (2 分，1 分)

(2) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓 H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$ (3 分)

酯化反应或取代反应 (1 分)

(3) 有(砖)红色沉淀产生； (1 分)

(4) 饱和 Na_2CO_3 、分液 (2分, 1分)

(5) 能、聚乙烯分解需要很长时间, 难以降解, 污染环境 (各1分, 共2分)

22. (13分)

(1) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl} \xrightarrow{\Delta} \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{NH}_3\uparrow$ (2分)

(2) ac (各1分, 共2分)

(3) a; 极易溶于水 (各1分, 共2分)

(4) ①出现白烟; $\text{NH}_3 + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl}$ (1分, 2分)

②水沿导管倒流入 D 中 (1分)

(5) ②④⑤ (各1分, 共3分)

23. (13分)

(1) 分液漏斗 (1分)

(2) 吸收 SO_2 防止污染空气及防倒吸 (2分)

(3) $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(4) 品红褪色; SO_4^{2-} ; (各1分, 共2分)

取少量所得溶液于试管中再加入 BaCl_2 溶液, 出现白色沉淀 (1分)

(5) BaSO_4 (1分)

bc (各1分, 共2分)

(6) 448 (2分)