

2022 年高考湖南卷真题化学试题答案

一、选择题

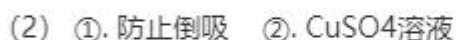
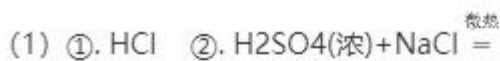
- 1、D 2、A 3、B 4、B 5、D 6、C 7、C 8、A 9、C 10、C
11、D 12、B

二、多选题

- 13、A,C 14、A,D

三、简答题

15、



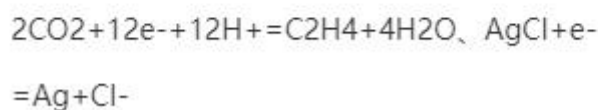
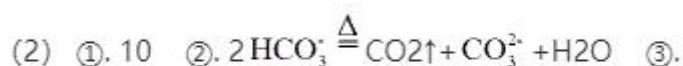
(3) 静置，取上层清液于一洁净试管中，继续滴加硫酸溶液，无白色沉淀生成，则已沉淀完全

(4) 使钡离子沉淀完全

(5) 锥形瓶 (6) 97.6%

16、

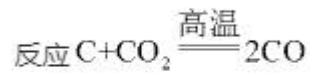
(1) ①. BD ②. 吸收 ③. 31.2 ④. 0.02MPa



17、



$5\text{TiCl}_4 + 2\text{CO} + 4\text{CO}_2$ ②. 随着温度升高, CO_2 与C发生



(3) ①. $3\text{VOCl}_3 + \text{Al} = 3\text{VOCl}_2 + \text{AlCl}_3$ ②. 蒸馏

(4) ①. 不能 ②. 若先“除硅、铝”再“除钒”, “除钒”时需要加入Al, 又引入Al杂质; (5) AC

18、

(1) ①. $[\text{Ar}] 3d^{10}4s^24p^4$ ②. 6 ③. > ④. SeO_3

的空间构型为平面三角形, SeO_3^{2-} 的空间构型为三角锥

形

(2) ①. 11:3 ②. $\text{O} > \text{C} > \text{H} > \text{Fe}$

(3) ①. sp^3 杂化 ②. H_2O

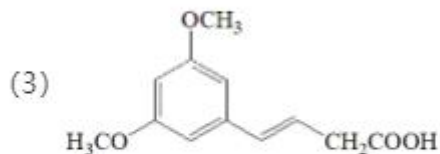
(4) ①. KFe_2Se_2 ②. 4 ③.

$$\frac{2 \times (39 + 56 \times 2 + 79 \times 2)}{N_A abc \times 10^{-21}}$$

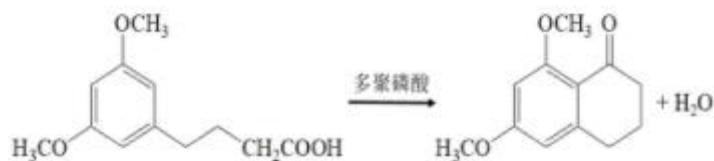
19、

(1) ①. 醚键 ②. 醛基

(2) ①. 取代反应 ②. 加成反应

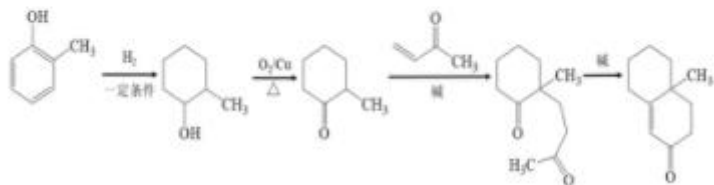


(4)



(5) ①. 5 ②.

(6) 1 (7)



名校综合评价介绍

名校综合评价致力于提供综合评价、三位一体、新高考生涯规划、志愿填报等政策资讯服务。总部坐落于北京，用户群体涵盖全国 80% 以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主招生领域首屈一指。

如需第一时间获取高中升学报考相关资讯及备考指南，请关注**名校综合评价**官方微信号：**mxzhpj**。

