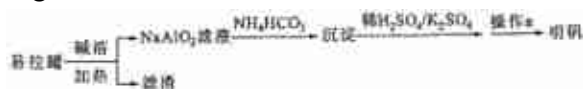


广东高三化学2022年后半期高考模拟在线答题

1. 选择题

明矾 $KAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$]在造纸等方面应用广泛。实验室中采用废易拉罐（含有Al和少量Fe、Mg杂质）制备明矾的流程如图所示：



下列叙述错误的是

- A. 回收处理废易拉罐有利于保护环境和资源再利用
- B. “沉淀”为 $Al_2(CO_3)_3$
- C. “操作a”中包含蒸发浓缩、冷却结晶
- D. 上述流程中可用过量 CO_2 代替 NH_4HCO_3

2. 选择题

N_A 是阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

- A. 10 g D_2O 中含有的质子数与中子数均为 $5N_A$
- B. 标准状况下，22.4 L $CHCl_3$ 中含C-Cl键的数目为 $3N_A$
- C. 密闭容器中，1 mol NH_3 和1 mol HCl 反应后气体分子总数为 N_A
- D. 100 mL 1.0 mol/L $FeCl_3$ 溶液与足量Cu反应，电子转移数为 $0.2N_A$

3. 选择题

工业上用乙苯()经催化脱氢生产苯乙烯()，下列说法错误的是

- A. 乙苯可通过石油催化重整获得
- B. 乙苯的同分异构体超过四种
- C. 苯乙烯与氯化氢反应可生成氯代苯乙烯
- D. 乙苯和苯乙烯分子所有碳原子均可处于同一平面

4. 选择题

联合国宣布2019年为“国际化学元素周期表年”。元素W、X、Y和Z在周期表中的相对位置如图所示，其中元素Z位于第四周期，W、X、Y原子的最外层电子数之和为18。下列说法正确的是

		W		
			X	Y
Z				

- A. 简单氢化物沸点：Y>W
- B. 原子半径：Z>Y>X
- C. 氧化物的水化物的酸性：W<X
- D. 推测Z是半导体材料，Z与Y可形成化合物 ZY_4

5. 选择题

用下列实验装置进行相应实验，能达到实验目的的是



- A. 用装置甲过滤海带灰的浸泡液以获得含I⁻的溶液
- B. 用装置乙蒸干氯化铵饱和溶液制备 NH_4Cl 晶体