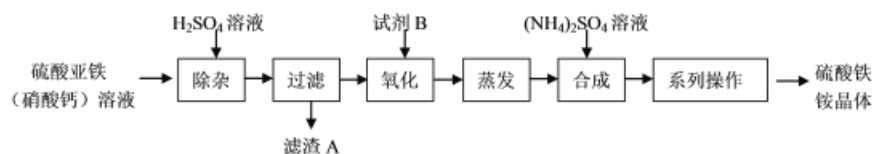


平顶山市2022年高三化学下半年高考模拟网络考试试卷

1.

某化工厂制备净水剂硫酸铁铵晶体 $[\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}]$ 的一种方案如下：



下列说法不正确的是

- A. 滤渣A的主要成分是 CaSO_4
- B. 相同条件下， $\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 净水能力比 FeCl_3 强
- C. “合成”反应要控制温，温度过高，产率会降低
- D. “系列操作”包括蒸发浓缩、降温结晶、过滤、干燥等

2.

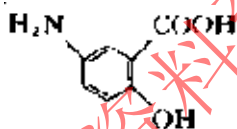
N_A 代表阿伏加德罗常数的值。下列有关说法正确的是



- A. $1\text{L } 0.1\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{NaHSO}_3$ 溶液中含S原子的粒子个数为 $0.1N_A$
- B. 标准状况下， 6.72L NO_2 通入足量水中充分反应，转移电子数为 $0.6N_A$
- C. 28g N_4 (如图所示) 含N—N键数目为 $2N_A$
- D. $1\text{L } 0.5\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{pH}=7$ 的 $\text{CH}_3\text{COONH}_4$ 溶液中 NH_4^+ 数目为 $0.5N_A$

3.

某抗结肠炎药物的有效成分(R)的结构简式如下。下列说法不正确的是



- A. R能发生加成、取代反应
- B. R分子中所有C和N原子一定共平面
- C. R的苯环上官能团位置异构体有10种
- D. R的分子式为 $\text{C}_7\text{H}_7\text{O}_3\text{N}$

4.

文献报道， H_2 能还原 FeCl_2 。某学习小组设计实验探究“文献”的真实性，下列装置错误的是

