

2021-2022年高二上期期末考试化学试卷带参考答案和解析（福建省八县一中）

1. 选择题

下列叙述错误的是

- A. BaCO_3 是难溶于水的强电解质，在医学上用作钡餐
- B. 中国古代利用明矾溶液的酸性清除铜镜表面的铜锈
- C. 施肥时，草木灰不能与铵态氮肥混合使用，否则会降低肥效
- D. 锅炉水垢中含有的 CaSO_4 ，可先用饱和碳酸钠溶液处理，而后用盐酸除去

2. 选择题

下列事实不能用勒夏特列原理解释的是

- A. 热的纯碱溶液比冷的纯碱溶液洗涤油污效果更好
- B. 合成氨工业中使用铁触媒做催化剂
- C. 饱和氯化铁溶液滴入沸水中可以制得氢氧化铁胶体
- D. 阴暗处密封有利于氯水的储存

3. 选择题

下列说法中正确的是()

- A. 盐酸的导电能力一定比醋酸的导电能力强
- B. 一定量的锌粒与足量稀硫酸反应，向反应混合液中加入醋酸钠固体，产生 H_2 速率减小， H_2 体积减小
- C. 相同温度下， $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 氨水中 NH_4^+ 的浓度比 $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NH_4Cl 溶液中 NH_4^+ 的浓度小
- D. $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 氨水可以使酚酞试液变红，证明 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 是弱碱

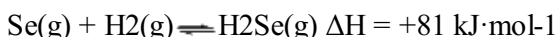
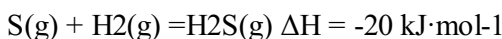
4. 选择题

某温度下，体积一定的密闭容器中进行如下反应： $\text{X}(\text{g}) + \text{Y}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{Z}(\text{g}) + \text{W}(\text{s})$ $\Delta H > 0$ ，下列叙述不正确的是

- A. 在容器中加入氩气，反应速率不变
- B. 加入少量W，逆反应速率不变
- C. 升高温度，正反应速率增大，逆反应速率减小
- D. 将容器的体积压缩，可增大单位体积内活化分子数，有效碰撞次数增大

5. 选择题

某温度时，VIA元素单质与 H_2 反应生成气态 H_2X 的热化学方程式如下：



下列说法正确的是()

- A. 稳定性： $\text{H}_2\text{O} > \text{H}_2\text{S} > \text{H}_2\text{Se}$
- B. 降温有利于Se与 H_2 反应生成 H_2Se
- C. $\text{O}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{S}(\text{g}) = 2\text{H}_2\text{O}(\text{g}) + 2\text{S}(\text{g}) \quad \Delta H = 444 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
- D. 随着核电荷数的增加，VIA族元素单质与 H_2 的化合反应越容易发生

6. 选择题

常温下，在 $c(\text{H}^+) : c(\text{OH}^-) = 1 : 10^6$ 的水溶液中能大量共存的离子组是()