

宜宾市高二化学下册月考试卷刷题练习

1. 选择题

下列事实不能用平衡移动原理解释的是 ()

- A. 开启啤酒有泡沫逸出
- B. 双氧水中加入二氧化锰气泡产生速率加快
- C. 合成氨增压, 氨产率增大
- D. 装有NO₂的烧瓶置于热水中颜色加深

2. 选择题

下列说法中正确的是 ()

- A. 加强对煤、石油、天然气等综合利用的研究, 可提高燃料的利用率
- B. 电解水生成H₂和O₂的实验中, 可加入少量盐酸或硫酸增强导电性
- C. 同一可逆反应使用不同的催化剂时, 高效催化剂可增大平衡转化率
- D. 升高温度能使吸热反应速率加快, 使放热反应速率减慢

3. 选择题

在加入铝粉能放出氢气的溶液中, 分别加入下列各组离子, 一定能大量共存的是)

- A. NH₄⁺、SO₄²⁻、CO₃²⁻、K⁺
- B. Na⁺、Ba²⁺、Ca²⁺、HCO₃⁻
- C. Mg²⁺、Ag⁺、K⁺、Cl⁻
- D. K⁺、Cl⁻、Na⁺、SO₄²⁻

4. 选择题

一定条件下的密闭容器中有如下反应: $4\text{NH}_3(\text{g}) + 5\text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 4\text{NO}(\text{g}) + 6\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ $\Delta H = -906 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$, 下列叙述正确的是

- A. 2 mol NH₃和5 mol O₂充分反应, 达到平衡时放出热量为453 kJ
- B. 平衡时 $5v_{\text{正}}(\text{O}_2) = 4v_{\text{逆}}(\text{NO})$
- C. 平衡后降低温度, 混合气体中NH₃含量减小
- D. 平衡后减小压强, 混合气体平均摩尔质量增大

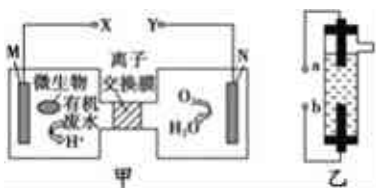
5. 选择题

向氯化铁溶液中加入过量氢氧化钠溶液, 震荡后静置一段时间。下列关于该体系的说法中, 不正确的是

- A. 生成了氢氧化铁沉淀
- B. 溶液中存在有Fe³⁺
- C. 加入少量盐酸, 则溶液中Fe³⁺浓度会减小
- D. 体系中存在着氢氧化铁的沉淀溶解平衡

6. 选择题

甲图为一种新型污水处理装置, 该装置可利用一种微生物将有机废水的化学能直接转化为电能, 乙图是一种用惰性电极电解饱和食盐水的消毒液发生器。关于甲、乙的说法正确的是



- A. 装置乙中的b极要与装置甲的X极连接