

扬州市2005-2006学年度高三第二次调研化学测试 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/105/2021_2022__E6_89_AC_E5_B7_9E_E5_B8_822_c65_105733.htm

A、 $(s) \text{CuSO}_4(aq) = \text{ZnSO}_4(aq) \text{Cu}(s)$ ； $H = -216 \text{ kJmol}^{-1}$ ， $E_{\text{反应物}} > E_{\text{生成物}}$

B、 $\text{CaCO}_3(s) = \text{CaO}(s) \text{CO}_2(g)$ ； $H = 178.5$

kJmol^{-1} ， $E_{\text{反应物}} > E_{\text{生成物}}$

C、 $\text{HI}(g) = \text{H}_2(g) \text{I}_2(s)$ ； $H = -26.5 \text{ kJmol}^{-1}$ ，1mol HI在密闭容器中分解后放出26.5kJ的能量

D、 $\text{H}^+(aq) \text{OH}^-(aq) = \text{H}_2\text{O}(l)$ ； $H = -57.2 \text{ kJmol}^{-1}$ ，含1mol NaOH水溶液与含0.5mol H_2SO_4 的浓硫酸混合后放热57.2 kJ

5、下列说法正确的是

A．苯酚、淀粉、KI、乙酸、氢氧化钾四种溶液可用 FeCl_3 溶液一次鉴别

B． $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ 、 $\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$ 、 CH_3CHO 、 CH_3COOH 四种溶液可用新制 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 一次鉴别

C． CaCl_2 溶液中混有少量HCl，可加入过量的CaO，再过滤

D、KCl溶液中混有少量KI，可通入足量 Cl_2 后，再用乙醇进行萃取、分液

6、下列工业生产的说法错误的是

A. 氯碱工业中隔离两电极的材料是阳离子交换膜，因此该生产方法又称“阳离子交换膜法”

B. 生产普通玻璃的主要原料及设备：石灰石、石英、纯碱及玻璃熔炉

C. 由于常压下 SO_2 转化为 SO_3 的转化率很高，所以 SO_2 接触氧化时不采用高压的反应条件

D. 合成氨的反应是放热反应，因此工业合成常采用低温条件

7、下列叙述中正确的是

A、 CO_2 分子内含有极性键，所以 CO_2 分子是极性分子

A、分子晶体、原子晶体中一定含有共价键，离子晶体一定含有离子键

C、气态氢化物的稳定性： $\text{NH}_3 > \text{PH}_3 > \text{AsH}_3$

D、某非金属元素从游离态变成化合态时，该元素一定被还原

8、若以 1和 2分别表示

浓度为 $a \text{ molL}^{-1}$ 和 $b \text{ molL}^{-1}$ 乙醇溶液的质量分数，且知 $\frac{2}{1} = \frac{2}{1}$ ，则下列推断正确的是（乙醇的密度比纯水的小）

A $ab = a$ B $2b = a$ C $b > 2a$ D $2a = b$

100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com