

2021-2022年高一前半期第二次月考化学在线测验完整版（新疆维吾尔自治区石河子第二中学）

1. 选择题

正确的实验操作是实验成功的基本保证。下列实验操作正确的是



A. 检查装置气密性 B. 蒸发 C. 加热液体 D. 量取液体体积

2. 选择题

下列反应可用离子方程式 $H^{+}+OH^{-}=H_2O$ 表示的是

A. $NaHSO_4$ 溶液与 $NaOH$ 溶液混合 B. H_2SO_4 溶液与 $Ba(OH)_2$ 溶液混合
C. $NaHCO_3$ 溶液与 KOH 溶液混合 D. NH_4Cl 溶液与 $NaOH$ 溶液混合

3. 选择题

下列说法正确的是

A. CO_2 和 SO_2 的水溶液能够导电，所以 CO_2 和 SO_2 属于电解质
B. $BaSO_4$ 在水中的溶解度很小不导电，属于非电解质
C. 非电解质溶液的导电能力也可以比电解质溶液的导电能力强
D. 非电解质的溶解度小于电解质的溶解度

4. 选择题

下列各组物质都是化合物的是

A. 氨气、溴蒸气、氯气 B. 冰、干冰、冰醋酸
C. 汽油、甘油、煤焦油 D. 王水、重水、石灰水

5. 选择题

用 N_A 表示阿伏加德罗常数的值，下列叙述正确的是

A. 标准状况下，22.4L SO_3 含有 N_A 个分子
B. 0.1mol Na_2O_2 与 CO_2 反应转移的电子数为0.2 N_A
C. 6.4g CH_4 含有的C-H键为1.6 N_A
D. 0.1mol/L的乙酸溶液中含有的 H^{+} 数目小于0.1 N_A

6. 选择题

下列关于摩尔质量的说法正确的是

A. 水的摩尔质量是18g
B. 任何物质的摩尔质量都等于它的相对分子质量或相对原子质量
C. 2mol水的摩尔质量是1mol水摩尔质量的2倍
D. 水的摩尔质量是氢气摩尔质量的9倍

7. 选择题

V mL硫酸铝溶液中含 Al^{3+} a g，取V/4 mL溶液稀释到4V mL，稀释后溶液中 SO_4^{2-} 的物质的量浓度是