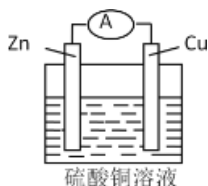


2021-2022年学高一后半期4月线上调研考试化学免费试卷完整版（江西省吉安市泰和县七曜高级中学）

1. 选择题

下列关于图所示原电池装置的叙述中，正确的是



- A. 铜片是正极，电极上发生氧化反应
B. 铜片质量逐渐增加
C. 电流从锌片经导线流向铜片
D. 铜片上的电极反应式为： $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- = \text{Cu}$

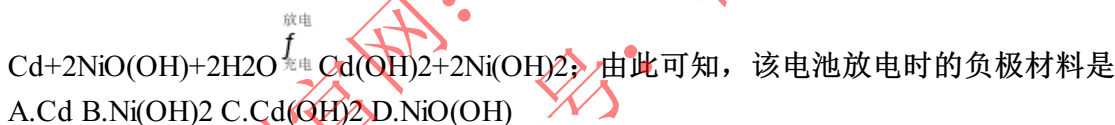
2. 选择题

同周期的A、B、C三元素，其最高价氧化物对应水化物的酸性强弱顺序是： $\text{HAO}_4 > \text{H}_2\text{BO}_4 > \text{H}_3\text{CO}_4$ ，则下列判断错误的是

- A. 阴离子还原性 $\text{C}^{3-} > \text{B}^{2-} > \text{A}^-$ B. 气态氢化物稳定性 $\text{HA} > \text{H}_2\text{B} > \text{CH}_3$
C. 非金属性 $\text{A} > \text{B} > \text{C}$ D. 离子半径 $\text{A} > \text{B} > \text{C}$

3. 选择题

镍镉(Ni—Cd)可充电电池在现代生活中有广泛应用，它的充放电反应按下式进行：



4. 选择题

将4mol A气体和2mol B气体置于1L的密闭容器中，混合后发生如下反应：

$2\text{A}(\text{g}) + \text{B}(\text{g}) = 2\text{C}(\text{g}) + \text{D}(\text{s})$ 。若经2s后测得C的浓度为1.8mol/L，下列说法正确的是

- A. 2s时物质A的浓度为0.9mol/L
B. 用物质D表示的反应速率为0.45mol/(L·s)
C. 用物质A表示的反应速率为1.8mol/(L·s)
D. 2s时物质B的浓度为1.1mol/L

5. 选择题

一定温度下在密闭容器中，a mol SO_2 和b mol O_2 发生反应，达平衡时有c mol SO_3 生成，则在平衡混合气体中 SO_2 所占的体积分数为

- A. $\frac{c}{a+b}$ B. $\frac{2(a-c)}{a+b-c}$
C. $\frac{2(a-c)}{2a+2b-c}$ D. $\frac{2c}{2a+2b-c}$

6. 选择题

下列叙述正确的是

- A. ^{40}K 与 ^{40}Ca 有相同的中子数 B. H_2 与 D_2 互为同位素