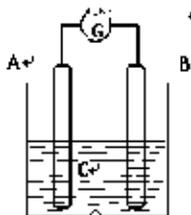


玉溪市高二化学下册月考试卷考题同步训练

1. 选择题

如图所示，电流表指针发生偏转，同时A极质量减少，B极上有气泡产生，C为电解质溶液，



下列说法错误的是

- A. B极为原电池的正极
- B. A、B、C可能分别为Zn、Cu、稀盐酸
- C. C中阳离子向A极移动
- D. A极发生氧化反应

2. 选择题

等物质的量的X(g)与Y(g)在密闭容器中进行反应： $X(g)+2Y(g) \rightleftharpoons 3Z(g)+Q(s)$ $\Delta H>0$ ，下列叙述正确的是

- A. 当容器中X与Y的物质的量之比满足1：2时反应达到平衡
- B. 达到平衡时X的转化率为25%，则平衡常数K为9/4
- C. 达到平衡后，反应速率 $2v_{正}(Y)=3v_{逆}(Z)$
- D. 达到平衡后，加入Q，平衡逆向移动

3. 选择题

中和热测定实验中，下列操作一定会降低实验准确性的是()

- A. 用滴定管取所用药品
- B. NaOH溶液在倒入小烧杯时，有少量溅出
- C. 大、小烧杯体积相差较大，夹层间放的碎泡沫塑料较多
- D. 测量HCl溶液的温度计用水洗净后才用来测NaOH溶液的温度

4. 选择题

在相同温度下，100 mL 0.01 mol·L⁻¹醋酸溶液与10 mL 0.1 mol·L⁻¹醋酸溶液相比，下列数值前者大于后者的是()

- A. 中和时所需NaOH的量
- B. CH₃COOH的电离程度
- C. H⁺的物质的量浓度
- D. CH₃COOH的物质的量

5. 选择题

某二元酸H₂A在水中发生电离： $H_2A \rightleftharpoons H^+ + HA^-$ ， $HA^- \rightleftharpoons H^+ + A^{2-}$ 。下列叙述中不正确的是

- A. 在NaHA溶液中 $c(Na^+) > c(HA^-) > c(H^+) > c(OH^-)$
- B. 在Na₂A溶液中 $c(Na^+) = 2c(A^{2-}) + 2c(HA^-) + 2c(H_2A)$
- C. 在Na₂A溶液中 $c(OH^-) = c(HA^-) + c(H^+)$
- D. 在H₂A溶液中 $c(H^+) = c(HA^-) + 2c(A^{2-}) + c(OH^-)$

6. 选择题

美籍华裔化学家钱永健是诺贝尔化学奖获得者。少年时代，他就对化学产生了浓厚的兴趣。16