

唐山市高一化学下册月考试卷模拟考试练习

1. 选择题

19世纪中叶，门捷列夫的突出贡献是（ ）

A. 提出原子学说 B. 发现元素周期律 C. 提出分子学说 D. 发现氧气

2. 选择题

下列物质中，属于共价化合物的是（ ）

A. 水 B. 食盐 C. 液氯 D. 纯碱

3. 选择题

元素A、B的原子序数分别为a、b，且原子半径 $B > A$ ，下列说法正确的是（ ）

A. a一定大于b B. 若A、B同周期，则a一定大于b
C. a一定小于b D. 若A、B同周期，则a一定大于b

4. 选择题

在2L密闭容器中，发生 $3A(g) + B(g) = 2C(g)$ 的反应，若最初加入A和B都是4mol，C的平均反应速率为 $0.12 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{s})$ ，则10秒钟后容器中B的物质的量为（ ）

A. 2.8mol B. 1.6mol C. 3.2mol D. 33.6mol

5. 选择题

下列事实不能说明X元素比Y元素的非金属性强的是（ ）

A. 与 H_2 化合时X单质比Y单质容易
B. X的最高价氧化物对应水化物的酸性比Y的最高价氧化物对应水化物的酸性强
C. X原子的最外层电子数比Y原子的最外层电子数多
D. X单质可以把Y从其氢化物中置换出来

6. 选择题

100mL $6 \text{ mol}/\text{L}$ H_2SO_4 跟过量锌粉反应，在一定温度，为了减缓反应进行的速率，但又不影响生成氢气的总量，可向反应物中加入适量的（ ）

A. 碳酸钠固体 B. 氯化钡固体 C. 硝酸钾溶液 D. 醋酸钠溶液

7. 选择题

下列物质中，既有离子键，又有共价键的是（ ）

A. $CaCl_2$ B. CO_2 C. Na_2O_2 D. CH_4

8. 选择题

在密闭容器中进行反应 $X + 2Y \rightleftharpoons 2Z$ ，已知反应中X、Y、Z的起始浓度分别为 $0.1 \text{ mol}/\text{L}$ 、 $0.3 \text{ mol}/\text{L}$ 、 $0.2 \text{ mol}/\text{L}$ ，在一定条件下，当反应达到化学平衡时，各物质的浓度可能是（ ）

A. X为 $0.2 \text{ mol}/\text{L}$ B. Y为 $0.50 \text{ mol}/\text{L}$
C. Z为 $0.35 \text{ mol}/\text{L}$ D. Y为 $0.10 \text{ mol}/\text{L}$

9. 选择题

甲、乙是周期表中同一主族的两种元素，若甲的原子序数为x，则乙的原子序数不可能是（ ）

A. $x+8$ B. $x+10$ C. $x+18$ D. $x+28$