

2022届高三化学大二轮增分强化练--无机化学推断题

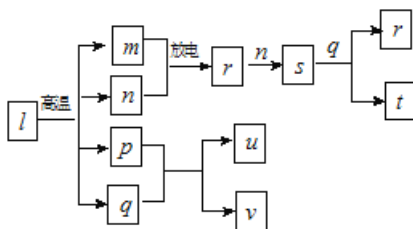
1. 选择题

已知A、B、C、D为短周期元素构成的四种物质，它们有如下转化关系： $A \xrightarrow{O_2} B \xrightarrow{O_2} C \xrightarrow{H_2O} D$ ，且D为强酸或强碱(其它相关物质可能省略)。下列说法不正确的是()

- A.若A为非金属单质，则D一定为硝酸或硫酸
- B.若A为金属单质，则A一定位于第三周期IA族
- C.若A是共价化合物，A的水溶液一定能显碱性
- D.不论A是单质还是化合物，D都有可能是同一种物质，其浓溶液在常温下都能使铁和铝发生钝化

2. 选择题

短周期主族元素X、Y、Z、W的原子序数依次增大。在图所示物质转化关系中，l是由该四种元素组成的离子化合物，m是Y的单质，n是Z的单质，p是W的单质，其余为由上述的两种或三种元素组成的化合物。u的水溶液具有漂白性；常温时，0.01mol/Lt与0.01mol/Lv溶液的pH均为2。下列说法正确的是()



- A.原子半径： $r(X) < r(Z) < r(Y)$
- B.简单氢化物的稳定性： $Y > Z > W$
- C.W的氧化物的水化物的酸性一定比Y的强
- D.X、Y、Z三种元素形成的化合物只能抑制水的电离

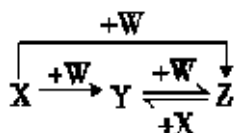
3. 选择题

下列有关物质性质与用途对应关系正确的是()

- A.氧化镁熔点高，可用于制造耐高温材料
- B.次氯酸有酸性，可用于自来水的杀菌消毒
- C.油脂在碱性条件下水解，可用于制硬化油
- D.晶体硅熔点高、硬度大，可用于制作半导体材料

4. 选择题

已知X、Y、Z中含同种元素，其中X、W是单质且有如图所示的转化关系，则X、W依次为()



- A.Fe, Cl₂ B.C, O₂ C.N₂, O₂ D.S, O₂

5. 选择题

硫酸钙是一种用途非常广泛的产品，可用于生产硫酸、漂白粉等一系列物质(见下图)。下列说法正确的是