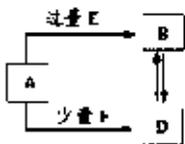


## 2022届高三化学大二轮增分强化练--无机综合推断题

### 1. 选择题

已知A、B、D、E均为中学化学中的常见物质，它们之间的转化关系如图所示(部分产物略去)，则下列有关物质的推断不正确的是



- A. 若A是铁，则E可能为稀硝酸  
 B. 若A是 $\text{H}_2\text{S}$ ，E是 $\text{O}_2$ ，则B为 $\text{SO}_2$   
 C. 若A是 $\text{NaOH}$ 溶液，E是 $\text{CO}_2$ ，则B为 $\text{NaHCO}_3$   
 D. 若A是 $\text{AlCl}_3$ 溶液，E可能是氨水

### 2. 选择题

甲乙丙丁戊是中学常见的无机物，他们的转化关系如图所示(某些条件和部分产物已略去)下列说法错误的是( )



- A. 若戊为一种强碱且焰色反应为黄色，则反应①②可能都属于氧化还原反应  
 B. 常温下，若丙为无色气体，戊为红棕色气体，则甲、乙是铜和稀硝酸  
 C. 若甲为硫磺燃烧产物，丁为水，则戊可用于干燥甲  
 D. 若甲为浓盐酸，乙为 $\text{MnO}_2$ ，则戊可能使品红褪色

### 3. 选择题

能直接实现下列物质间转化的元素是

单质  $\xrightarrow{+\text{O}_2}$  氧化物  $\xrightarrow{+\text{H}_2\text{O}}$  酸或碱  $\xrightarrow{\text{加NaOH或HCl}}$  盐.

①C ②S ③P ④Si ⑤Na ⑥Ca ⑦Cu ⑧Al.

- A. ②③④⑤⑥⑦⑧ B. ①②③④  
 C. ①②③④⑤⑥ D. ①②③⑤⑥

### 4. 选择题

四种短周期主族元素 X、Y、Z、W 的相对位置如表，元素 X 的原子核外电子数是 Z 的 2 倍。下列说法不正确的是

		Z	W
X	Y		

- A. W 元素的简单气态氢化物的热稳定性比 Z 元素的简单气态氢化物的低  
 B. 气体分子 $(\text{ZW})_2$ 的结构式为 $\text{N}=\text{C}-\text{C}=\text{N}$   
 C. X、Y、W 三种元素的简单离子半径最大的是 Y  
 D. 元素 X 位于周期表中第三周期、第IIA族，其单质制备可用电解熔融 $\text{XCl}_2$ 的方法。

### 5. 选择题

甲、乙、丙、丁分别由 $\text{H}^+$ 、 $\text{Na}^+$ 、 $\text{Al}^{3+}$ 、 $\text{Ba}^{2+}$ 、 $\text{OH}^-$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{HCO}_3^-$ 离子中的两种组成的化合物，