

2022至2019年高一后半期期中考试化学免费试卷完整版（河南省漯河市南街高级中学）

1. 选择题

X、Y、Z、W、R均是短周期元素，它们在元素周期表中的相对位置如图所示，其中X与R形成的某化合物能使品红溶液褪色，加热重新变红。下列说法正确的是

X

YZWR

- A. Y与X形成的两种化合物中含有的化学键类型完全相同
- B. 可用NaOH溶液除去W的单质中混有的Z的单质
- C. 简单氢化物的热稳定性： $X > R > W$
- D. 简单离子半径： $X < Y < R$

2. 选择题

如表是部分短周期元素的原子半径及化合价，根据表中信息，判断下列叙述错误的是

元素代号	L	M	R	Q	T	
原子半径/nm		0.1600	0.1430	0.102	0.099	0.074
最高正化合价或最低负化合价	+2	+3	+6、-2	+7、-1	-2	

- A. 简单离子半径： $R > T > L > M$
- B. Q形成的含氧酸都是强酸
- C. T的常见单质通入R的简单氢化物的水溶液中会出现浑浊现象
- D. M与T形成的化合物既能与强酸反应又能与强碱反应

3. 选择题

下列反应过程中，同时有离子键、极性共价键和非极性共价键的断裂和形成的反应是()

- A. $\text{NH}_4\text{Cl} \rightleftharpoons \text{NH}_3\uparrow + \text{HCl}\uparrow$
- B. $\text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{HCO}_3$
- C. $2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$
- D. $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$

4. 选择题