

2022至2019年高一5月月考化学试卷带参考答案和解析（重庆市第三十中学）

1. 选择题

下列物质中, 既含离子键、又含非极性共价键的是

A. NaOH B. Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub> C. NH<sub>4</sub>Cl D. CaCl<sub>2</sub>

2. 选择题

下列有关元素周期表中元素性质的叙述正确的是

- A. 同主族元素从上到下, 非金属性逐渐增强  
B. 元素的最高正化合价均等于它所在的族序数  
C. 同周期的元素的原子半径越小, 越难失去电子  
D. 元素的非金属性越强, 它的最高价氧化物对应的水化物的氧化性越强

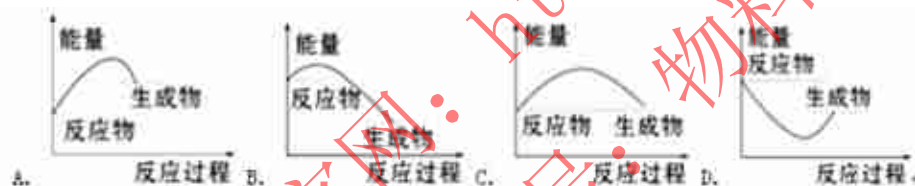
3. 选择题

下列各组中化合物的性质比较, 不正确的是

- A. 酸性: HClO<sub>4</sub> > HBrO<sub>4</sub> > HIO<sub>4</sub> B. 碱性: NaOH > Mg(OH)<sub>2</sub> > Al(OH)<sub>3</sub>  
C. 稳定性: PH<sub>3</sub> > H<sub>2</sub>S > HCl D. 非金属性: F > O > S

4. 选择题

下列图中能正确表示  $X+3Y=2Z$ (放热反应)过程的能量变化的是()



5. 选择题

某原电池的总反应的离子方程式是  $Zn + Cu^{2+} = Zn^{2+} + Cu$ , 该原电池的组成正确的是:

正极 负极 电解质溶液

A. Zn Cu CuCl<sub>2</sub>

B. Ag Cu H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

C. Cu Zn CuSO<sub>4</sub>

D. Cu Zn FeCl<sub>2</sub>

A. A B. B C. C D. D