邢台市高一化学2022年下半年月考测验免费检测试卷

1. 选择题

下列事实不能用元素周期律解释的是

- A. Mg、Al与同浓度盐酸反应，Mg更剧烈 B. 向Na₂SO₃溶液中加盐酸，有气泡产生
C. 0.1 mol·L⁻¹溶液的碱性：MaOH>LiOH D. 气态氢化物的稳定性：HBr>HI

2. 选择题

下列递变情况中，不正确的是（ ）

- A. Na、Mg、Al原子的最外层电子数依次增多
B. Si、P、S元素的最高正价依次升高
C. C、N、O的原子半径依次增大
D. Li、Na、K的金属性依次增强

3. 选择题

已知下列原子的半径：

原子 N S O Si

半径r/10⁻¹⁰ m 0.751.020.741.17

根据以上数据，P原子的半径可能是

- A. 1.10×10⁻¹⁰ m B. 0.80×10⁻¹⁰ m
C. 1.20×10⁻¹⁰ m D. 0.70×10⁻¹⁰ m

4. 选择题

短周期元素X、Y、Z、W的原子序数依次增大。X的原子半径比Y的小，且X与Y的最外层电子数之和等于Z的最外层电子数。X与W同主族，Z是地壳中含量最高的元素。下列说法不正确的是

- A. 原子半径的大小顺序：r(W)>r(Y)>r(Z)>r(X)
B. 元素Z、W的简单离子的电子层结构相同
C. 元素Y的简单气态氢化物的热稳定性比Z的强
D. X、Y两种元素可形成分别含有10e⁻和18e⁻的化合物

5. 选择题

X、Y、Z、M、Q、R皆为前20号元素，其原子半径与主要化合价的关系如图所示。下列说法错误的是