

2022新疆高一下学期人教版(2019)高中化学期中考试

1. _____

已知原子序数，可以推断原子的（ ）

①质子数②中子数③质量数④核电荷数⑤核外电子数⑥原子结构示意图⑦元素在周期表中的位置

- A. ①②③④⑥ B. ①④⑤⑥⑦ C. ②③④⑤⑦ D. ③④⑤⑥⑦

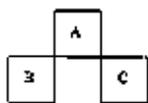
2. _____

某微粒用 ${}^A_ZR^{n+}$ 表示,下列关于该微粒叙述正确的是（ ）

- A. 所含质量数=A-n B. 所含中子数=A-Z
C. 所含电子数=Z+n D. 所含质子数=A+Z

3. _____

A、B、C均为短周期元素，它们在周期表中的位置如图所示。已知：B、C两元素原子最外层电子数之和等于A元素原子最外层电子数的2倍；B、C两元素的核电荷数之和是A元素原子序数的4倍。则A、B、C分别是（ ）



- A. C、Al、P B. N、Si、S C. O、P、Cl D. F、S、Ar

4. _____

下列说法不正确的是

- A. 原子及其离子的核外电子层数等于该元素所在的周期数
B. 元素周期表中从IIIB到IIB族10个纵行的元素都是金属元素
C. 除氦以外的稀有气体原子的最外层电子数都是8
D. 同周期元素中VIIA族元素的原子半径较小

5. _____

甲、乙两种非金属：①甲比乙容易与 H_2 化合；②甲原子能与乙的阴离子发生氧化还原反应；③最高价氧化物对应的水化物酸性甲比乙强；④与某金属反应时，甲原子得电子数目比乙的多；能说明甲比乙的非金属性强的是（ ）