

山东高一下学期鲁科版高中化学月考试卷

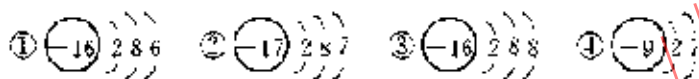
1.

医学界通过用放射性元素 ^{14}C 标记的 C_{60} ，发现 C_{60} 的一种羧酸衍生物在特定条件下可通过断裂DNA杀死细胞，从而抑制艾滋病，则有关 ^{14}C 的叙述中，正确的是()

- A. 与 ^{14}N 含有的中子数相同 B. 与 ^{12}C 互为同位素
C. 与 C_{60} 中普通碳原子的化学性质不同 D. 是 C_{60} 的同素异形体

2.

下列4种微粒中，半径按由大到小的顺序排列的是()



- A. ①>②>③>④ B. ③>④>①>② C. ③>①>②>④ D. ①>②>④>③

3.

下列各组元素性质的递变情况错误的是()

- A. Li、Be、B原子最外层电子数依次增多 B. P、S、Cl元素最高正价依次升高
C. N、O、F原子半径依次增大 D. Na、K、Rb的电子层数逐渐增多

4.

短周期元素X、Y、Z在周期表中的相对位置如右图所示。下列判断正确的是()

		X
	Y	
Z		

- A. X是最活泼的非金属元素 B. Y的最高化合价为+7
C. Z原子的最外层电子数是6 D. 3种元素的单质分子都是双原子分子

5.

下列各项给定原子序数的元素，不能形成原子数之比为1：1稳定化合物的是()