

2022山西高一下学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

在现行元素周期表中,所含元素种数最多的族和周期分别是()

- A. 第IA族 第六周期
- B. 第VIII族 第六周期
- C. 第IIIB族 第六周期
- D. 第IIIA族 第六周期

2.

下列互为同位素的是 ()

- A. H_2D_2
- B. $^{14}\text{N}^{14}\text{C}$
- C. $^{16}\text{O}^{17}\text{O}$
- D. 金刚石石墨

3.

下列说法中不正确的是

①质子数相同的粒子一定属于同种元素;②电子数相同的粒子不一定是同一种元素;③一种元素只能有一种质量数;④某种元素的相对原子质量取整数,就是其质量数。⑤质子数相同,电子数也相同的粒子,不可能是一种分子和一种离子;⑥同位素的性质几乎完全相同;

- A. ①③④⑥
- B. ①②④⑤
- C. ②③⑤⑥
- D. ②⑤

4.

据国外有关资料报道,在独居石(一种共生矿,化学成分为Ce、La、Nb等的磷酸盐)中,查明有尚未命名的116、124、126号元素。试判断116号元素应位于周期表的 ()

- A. 第六周期IVA族
- B. 第七周期VIA族
- C. 第七周期VIIA族
- D. 第八周期VIA族

5.

已知 R^{2+} 核内共有N个中子,R的质量数为A,确定m g R^{2+} 中含有电子的物质的量为()

- A. $m(\text{A}-\text{N})/\text{A mol}$
- B. $m(\text{A}-\text{N}+2)/\text{A mol}$
- C. $m(\text{A}-\text{N}-2)/\text{A mol}$
- D. $m(\text{A}+\text{N}-2)/\text{A mol}$

6.