

2022——2017高一年级第二学期期中考试

1.

下列叙述错误的是

()

- A. ^{13}C 和 ^{14}C 属于同一种元素，它们互为同位素
- B. ^1H 和 ^2H 是不同的核素，它们的质子数相等
- C. ^{14}C 和 ^{14}N 的质量数相等，它们的中子数不等
- D. ^6Li 和 ^7Li 的电子数相等，中子数也相等

2.

关于化学键的各种叙述中正确的是

()

- A. 离子化合物里一定不存在共价键
- B. 共价化合物里一定不存在离子键
- C. 非极性键只存在于双原子的单质分子里
- D. 由不同元素组成的多原子分子里，一定只存在极性键

3.

1 mg镅 ($^{252}_{98}\text{Cf}$) 每秒种能释放 2.34×10^9 个中子，其在医学上常被用作治疗恶性肿瘤的中子源。下列有关说法错误的是

()

- A. 镅位于元素周期表第七周期
- B. 1 mg镅 ($^{252}_{98}\text{Cf}$) 中含有 2.34×10^9 个中子
- C. $^{252}_{98}\text{Cf}$ 原子中，质子数和核外电子数均为98
- D. $^{252}_{98}\text{Cf}$ 的中子数与质子数之差为56

4.

下列各组材料中，能组成原电池的是 ()