

池州市2022年高一后半期化学月考测验带参考答案与解析

1. 选择题

下列叙述中，正确的是（ ）

- A. ^{14}C 中含有14个中子
- B. ^1H 、 ^2H 、 ^3H 是同一种核素
- C. H_2O 与 D_2O （重水）互称同位素
- D. C_{60} 、 C_{70} 、金刚石、石墨均为碳的同素异形体

2. 选择题

0.1 mol某金属单质与足量的盐酸反应,放出1.12L H_2 （标准状况），并转变为具有Ar原子的电子层结构的离子，该金属元素在元素周期表中的位置是

- A. 第三周期第IA族 B. 第四周期第IA族
- C. 第三周期第IIA族 D. 第四周期第IIA族

3. 选择题

下列关于化学键的说法正确的是（ ）

- ①含有金属元素的化合物一定是离子化合物
- ②第IA族和第VIIA族原子化合时，一定生成离子键
- ③由非金属元素形成的化合物一定不是离子化合物
- ④活泼金属与非金属化合时，能形成离子键
- ⑤含有离子键的化合物一定是离子化合物
- ⑥离子化合物中可能同时含有离子键和共价键
- ⑦非极性键只存在于双原子单质分子中
- ⑧不同元素组成的多原子分子中的化学键一定都为极性键

- A. ①②⑤ B. ④⑤⑥ C. ①③④ D. ②③⑤

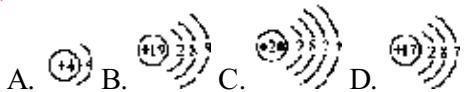
4. 选择题

下列各组中的两种物质作用，反应条件或者反应物用量改变，不会引起产物种类改变的是：

- A. Na和O₂ B. NaOH和CO₂ C. Fe和Cl₂ D. AlCl₃和NaOH

5. 选择题

下面是某同学所画的各原子的原子结构示意图，你认为正确的是（ ）



6. 选择题

下列有关化学用语表示正确的是（ ）

