

黑龙江2022年高一化学下册期中考试带参考答案与解析

1. 选择题

1869年，俄国化学家门捷列夫制作出了第一张元素周期表，揭示了化学元素间的内在联系，成为化学史上的重要里程碑之一。下列有关元素周期表的说法正确的是

- A. 元素周期表含元素最多的族是第ⅢB族
- B. 元素周期表有18个族
- C. 第1 A族的元素全部是金属元素
- D. 短周期是指第一、二、三、四周期

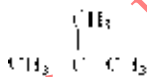
2. 选择题

我国著名化学家张青莲教授测定的铈元素的相对原子质量为127.760，被国际原子量委员会采用为国际新标准。已知铈有两种以上天然同位素，则127.760是()

- A. 按照铈的各种天然同位素的质量数与这些同位素所占的原子百分比计算出来的平均值
- B. 按照铈的各种天然同位素的相对原子质量与这些同位素所占的原子百分比计算出来的平均值
- C. 一个铈原子的质量与 ^{12}C 原子质量的 $1/12$ 的比值
- D. 铈元素的质量与 ^{12}C 原子质量的 $1/12$ 的比值

3. 选择题

下列物质之间的相互关系错误的是()



- A. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ 和 $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$ 互为同分异构体
- B. 干冰和冰为同一种物质
- C. CH_3CH_3 和 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$ 互为同系物
- D. ^{12}C 和 ^{14}C 互为同位素

4. 选择题

在 10°C 时某化学反应速率为 $0.1\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{s}^{-1}$ ，若温度每升高 10°C 反应速率增加到原来的2倍，为了把该反应速率提高到 $1.6\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{s}^{-1}$ ，则该反应需在什么温度下进行()

- A. 30°C B. 40°C C. 50°C D. 60°C

5. 选择题

下列关于离子键、共价键的各种叙述中正确的是()

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

6. 选择题

关于烷烃的叙述不正确的是()

- A. 分子式符合 $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ 的烃一定是烷烃
- B. 烷烃均能与氯水发生取代反应
- C. 正戊烷的熔沸点比异戊烷的高
- D. 烷烃不能被酸性高锰酸钾等强氧化剂氧化