

2022黑龙江高一下学期人教版高中化学期中考试

1. _____

^{230}Th 和 ^{232}Th 是钍的两种同位素， ^{232}Th 可以转化成 ^{233}U 。下列有关Th的说法正确的是

- A. Th元素的质量数是232 B. Th元素的相对原子质量是231
C. ^{232}Th 转化成 ^{233}U 是化学变化 D. ^{230}Th 和 ^{232}Th 的化学性质几乎相同

2. _____

下列反应属于吸热反应的是

- A. 破坏反应物全部化学键所需能量大于破坏生成物全部化学键所需能量
B. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{KOH} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOK} + \text{H}_2\text{O}$
C. 高温条件下才能进行的反应
→ D. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(\text{葡萄糖aq}) + 6\text{O}_2 \rightarrow 6\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$

3. _____

下列叙述中正确的是

- A. 除零族元素外，短周期元素的最高化合价在数值上都等于该元素所属的族序数
B. 除短周期外，其他周期均有18种元素
C. 副族元素中没有非金属元素
D. 碱金属元素是指IA族的所有元素

4. _____

下列关于碱金属元素和卤素的说法中，错误的是

- A. 随核电荷数的增加，碱金属元素和卤素的原子半径都逐渐增大
B. 碱金属元素中，锂原子失去最外层电子的能力最弱；卤素中，氟原子得电子的能力最强
C. KOH比NaOH碱性强
D. 溴单质与水的反应比氯单质与水的反应更剧烈

5. _____

下列金属冶炼的反应原理，错误的是