

2022陕西高一下学期人教版高中化学期中考试

1. _____

请问下列不属于化石能源的是 ()

- A. 天然气 B. 煤 C. 生物质能 D. 石油

2. _____

经过证实 ^{13}C -NMR(核磁共振)、 ^{15}N -NMR可用于测定蛋白质、核酸等生物大分子的空间结构,瑞士科学家库尔特·维特里希等人因此获得诺贝尔化学奖。有关 ^{13}C 、 ^{15}N 的叙述正确的是

- A. ^{13}C 与 ^{15}N 具有相同的中子数 B. ^{13}C 与 C_{60} 互为同素异形体
C. ^{15}N 与 ^{14}N 互为同位素 D. ^{15}N 的核外电子数与中子数相同

3. _____

思考HBr分子的电子式为 ()

- A. $\text{H}^+[\text{:}\ddot{\text{Br}}\text{:}]^-$ B. $\text{H}^+ \text{Br}^-$ C. $\text{H} \times \ddot{\text{Br}} \text{:}$ D. $\text{H}-\text{Br}$

4. _____

请问下列反应既属于氧化还原反应,又属于吸热反应的是

- A. 铝片与稀 H_2SO_4 反应 B. $\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ 与 NH_4Cl 反应
C. 灼热的炭与 CO_2 反应 D. 甲烷在 O_2 中的燃烧反应

5. _____

请问下列关于原电池的叙述中正确的是

- A. 正极和负极必须是两种不同的金属
B. 电子流入的一极为正极
C. 原电池工作时,正极和负极上发生的都是氧化还原反应
D. 原电池工作时,实现了将电能转化为化学能

6. _____

已知 $_{33}\text{As}$ 、 $_{35}\text{Br}$ 位于同一周期,则下列关系正确的是 ()