

2022北京高一下学期人教版高中化学期中考试

1.

应对能源危机的有效途径之一就是寻找新能源。下列属于新能源的是（ ）

A. 煤 B. 石油 C. 太阳能 D. 天然气

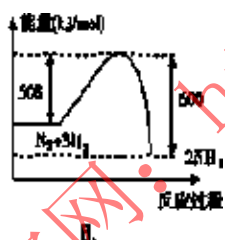
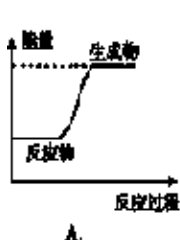
2.

有机物 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ 和 $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ 的关系是（ ）

A. 互为同位素 B. 互为同系物  
C. 互为同分异构体 D. 互为同种物质

3.

下列图示变化为吸热反应的是（ ）



4.

下列各项叙述正确的是（ ）

A. 从 $\text{HF}$ 、 $\text{HCl}$ 、 $\text{HBr}$ 、 $\text{HI}$ 的酸性递增的事实，推出 $\text{F}$ 、 $\text{Cl}$ 、 $\text{Br}$ 、 $\text{I}$ 的非金属性递增的规律  
B.  $\text{Na}$ 在氧气中燃烧主要生成 $\text{Na}_2\text{O}$   
C. 第三周期非金属元素含氧酸的酸性从左到右依次减弱  
D. 元素周期律是元素原子核外电子排布周期性变化的结果

5.

同一周期的 $\text{X}$ 、 $\text{Y}$ 、 $\text{Z}$ 三种元素，已知最高价氧化物对应水化物的酸性是 $\text{HXO}_4 > \text{H}_2\text{YO}_4 > \text{H}_3\text{ZO}_4$ ，下列判断错误的是（ ）

A. 原子半径： $\text{X} > \text{Y} > \text{Z}$  B. 气态氢化物的稳定性： $\text{HX} > \text{H}_2\text{Y} > \text{ZH}_3$   
C. 非金属性： $\text{X} > \text{Y} > \text{Z}$  D. 阴离子的还原性： $\text{Z}^{3-} > \text{Y}^{2-} > \text{X}^-$