

2022河南高二上学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

未来新能源的特点是资源丰富，在使用时对环境无污染或污染很小，且可以再生。下列属于未来新能源标准的是 ()

①天然气 ②太阳能 ③风能 ④石油 ⑤煤 ⑥生物质能 ⑦氢能

A. ①②③④ B. ②③⑥⑦ C. ①②⑤⑥⑦ D. ③④⑤⑥⑦

2.

高中化学《化学反应原理》选修模块从不同的视角对化学反应进行了探究、分析。以下观点中不正确的是 ()

- ①放热反应在常温下均能自发进行；
- ②燃烧热是指1mol物质完全燃烧时放出的热量
- ③人类日常利用的煤、天然气、石油等的能量，归根到底是由太阳能转变来的
- ④化学平衡常数的表达式与化学反应方程式的书写无关；
- ⑤溶液中的离子数目越多，溶液的导电能力就越强。

A. ①②③ B. ①③④⑤ C. ②③④ D. ①②④⑤

3.

下列反应既属于离子反应，又属于氧化还原反应的放热反应是 ()

- A. 甲烷在氧气中的燃烧反应
- B. 灼热的碳与 CO_2 反应
- C. $\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ 与 NH_4Cl 固体反应
- D. 铝片与稀盐酸反应

4.

下列说法中正确的是 ()

- A. 熵增且放热的反应一定是自发反应
- B. 凡是放热反应都是自发的，吸热反应都是非自发的
- C. 自发反应一定是熵增反应，非自发反应一定是熵减反应
- D. 非自发反应在任何条件下都不能实现

5.