

2022湖北高一下学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

近年来,我国科技发展突飞猛进。下列产品设备在工作时有化学能转变为电能的是()

- A. 北斗导航卫星的太阳能电池板 B. 华为首款折叠屏手机
C. 长江5号火箭使用的液氧煤油发动机 D. 位于江苏的海上风力发电厂

2.

《焦点访谈》栏目中曾报道“铊中毒事件”,铊再次成为公众关注的焦点。已知铊有两种天然同位素 $^{203}_{81}\text{Tl}$ 和 $^{205}_{81}\text{Tl}$ 。下列关于 $^{203}_{81}\text{Tl}$ 说法正确的是()

- A. 中子数与质子数之差为122 B. 中子数与电子数之差为122
C. 质量数与中子数之差为81 D. 质量数与电子数之差为81

3.

下列变化过程中,没有化学键断裂或生成的是()

- A. 金刚石转化为石墨 B. 氯化钠晶体溶于水
C. HCl溶于水 D. 碘升华

4.

元素符号、反应方程式、结构示意图、电子式、结构式等通常叫做化学用语。下列有关化学用语的表示方法中正确的是()

A. K原子的结构示意图:



B. 氮气的电子式: $\text{N}::\text{N}$

C. 次氯酸的电子式:



D. CO_2 的结构式: $\text{O}=\text{C}=\text{O}$

5.

用 N_A 表示阿伏加德罗常数的值。下列叙述中正确的是()

- A. 常温常压下, 17g NH_3 含有的原子数为 $4N_A$
B. 18g D_2O 含有的质子数为 $10N_A$
C. 1mol Cl_2 与足量铁反应, 转移的电子数为 $3N_A$