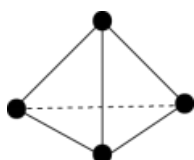


2021-2022学年高中化学第六单元练习题含解析

1.

科学家已获得极具理论研究意义的 N_4 分子，其结构为正四面体（如图所示），与白磷的分子结构相似。已知断裂 1mol N—N 键吸收 193kJ 热量，形成 $1\text{mol N}\equiv\text{N}$ 叁键放出 941kJ 热量，则下列说法正确的是



- A. N_4 分子中含有 4 个 N—N 键
- B. $1\text{mol } N_4$ 气体转化为 N_2 时需要吸收 724kJ 能量
- C. N_4 是一种新型化合物
- D. N_4 气体转化为 N_2 是化学变化

2.

下面四种燃料电池中正极的反应产物为水的是

A	B	C	D
固体氧化物燃料电池	碱性燃料电池	质子交换膜燃料电池	熔融盐燃料电池

- A. AB. BC. CD. D

3.

将质量和大小都完全相同的两份锌粒 a、b 分别加入过量且等体积等物质的量浓度的稀 H_2SO_4 ，同时向 a 的溶液中加入少量的 CuSO_4 溶液，下列各图表示的是产生 H_2 的体积 V 与时间 t 的关系，其中正确的是