

江西省2021-2022学年高二上学期期中考试化学试题含解析

1. _____

A. 化石能源 B. 太阳能 C. 氢能 D. 地热能

2. _____

A. 甲烷燃烧 B. 碳酸钙受热分解
C. 铝热反应 D. 盐酸和氢氧化钠反应

3. _____

A. 凡是放热反应都是自发反应
B. 凡是熵增大的反应都是自发反应
C. 要判断反应能否自发进行, 必须综合考虑体系的焓变和熵变
D. 非自发进行的反应一定不可能发生反应

4. _____

A. 1mol HCN 与 1mol NaOH 恰好完全反应
B. NaCN 是强电解质
C. HCN 溶液的导电性比盐酸的弱
D. NaCN 溶液呈碱性

5. _____

A. 反应热就是反应中放出的能量
B. 已知某反应的焓变小于零, 则破坏反应物全部化学键所吸收的能量小于形成生成物全部化学键所释的能量
C. 由 $\text{C(石墨)} \rightarrow \text{C(金刚石)} \quad \Delta H = +1.9 \text{ kJ/mol}$ 可知, 金刚石比石墨稳定
D. ΔH 的大小与热化学方程式的化学计量数无关

6. _____

A. $\text{NaHCO}_3 = \text{Na}^+ + \text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$ B. $\text{HF} = \text{H}^+ + \text{F}^-$
C. $\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$ D. $\text{CH}_3\text{COONH}_4 \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{NH}_4^+$