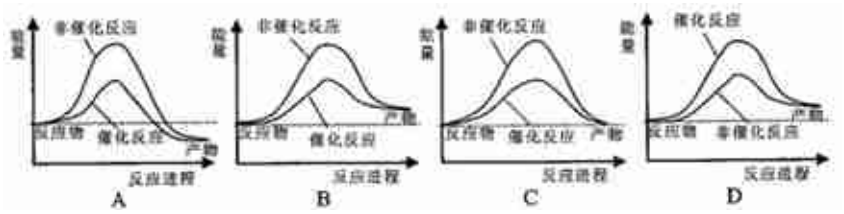
2022安徽高二下学期人教版(2022)高中化学月考试卷

1. _____

据报道，科学家开发出了利用太阳能分解水的新型催化剂。下列有关水分解过程的能量变化示意图正确的是



2. _____

有关能量的判断或表示方法正确的是

A.由：$H^+(aq) + OH^-(aq) = H_2O(l)$ △H = -57.3kJ/mol，可知：含0.5mol H_2SO_4的浓溶液与含1molNaOH的溶液混合，放出热量大于57.3 kJ

B.从C（石墨）= C（金刚石） △H = + 119kJ/mol，可知：金刚石比石墨更稳定

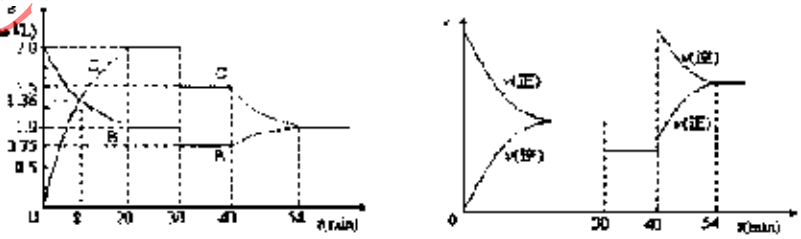
C.等质量的硫蒸气和硫固体分别完全燃烧，后者放出热量更多

D.2gH_2完全燃烧生成液态水放出285.8kJ热量，则氢气燃烧的热化学方程式为：

$2H_2(g) + O_2(g) = 2H_2O(l)$ △H = -285.8kJ/mol

3. _____

某密闭容器中充入等物质的量的气体A和B，一定温度下发生反应：A (g)+xB(g) ⇌2C(g)，达到平衡后，只改变反应的一个条件，测得容器中物质的浓度、反应速率随时间变化如下图所示。下列说法中正确是



A.8min时表示正反应速率等于逆反应速率

B.前20min A的反应速率为1.00mol/(L·min)

C.反应方程式中的x=1，30min时表示增大压强↓

D.40min时改变的条件是升高温度，且正反应为放热反应

更多资料到官网：http://www.wuliaojz.com 官方公众号：物料家质