

2022安徽高三上学期人教版(2022)高中化学月考试卷

1.

下列我国科技成果所涉及物质的应用中，发生的不是化学变化的是()

			
A. 甲醇低温所制氢气用于新能源汽车	B. 氘、氚用作“人造太阳”核聚变燃料	C. 偏二甲肼用作发射“天宫二号”的火箭燃料	D. 开采可燃冰，将其作为能源使用

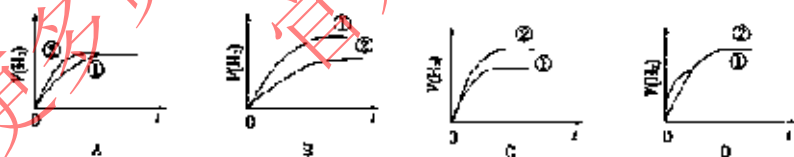
2.

一定温度下在一容积不变的密闭容器中发生可逆反应 $2X(g) \rightleftharpoons Y(g) + Z(s)$ ，以下不能说明该反应达到化学平衡状态的是()

- A. 混合气体的密度不再变化 B. 反应容器中Y的质量分数不变
C. X的分解速率与Y的消耗速率相等 D. 单位时间内生成1 mol Y的同时生成2 mol X

3.

相同体积、相同pH的某一元强酸溶液①和某一元中强酸溶液②分别与足量的锌粉发生反应，下列关于氢气体积(V)随时间(t)变化的示意图正确的是()



4.

在1.0 L密闭容器中放入0.10 mol A(g)，在一定温度进行如下反应：

$A(g) \rightleftharpoons B(g) + C(g)$ $\Delta H = +85.1 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。反应时间(t)与容器内气体总压强(p)的数据见下表：