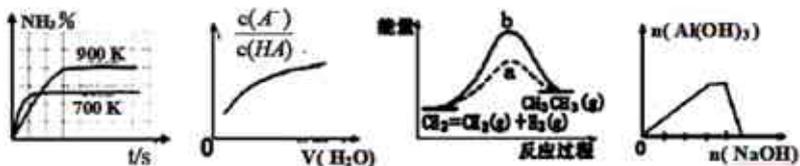


2022安徽高二上学期人教版(2022)高中化学高考模拟

1.

下列各图像中，不正确的是 ( )



B. 向弱酸HA的稀溶液中加水稀释

C. 有正催化剂(a)和无催化剂(b)时反应的能量变化

D. 向 $\text{NH}_4\text{Al}(\text{SO}_4)_2$ 溶液中滴加过量的NaOH溶液

2.

一定条件下，可实现燃煤烟气中硫的回收： $\text{SO}_2(\text{g}) + 2\text{CO}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{CO}_2(\text{g}) + \text{S}(\text{l}) \quad \Delta H < 0$ 。一定温度下，在容积为2 L的恒容密闭容器中1 mol  $\text{SO}_2$ 和n mol CO发生反应，5 min后达到平衡，生成2a mol  $\text{CO}_2$ 。下列说法正确的是 ( )

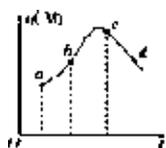


B. 当混合气体的物质的量不再改变时，反应达到平衡状态

C. 平衡后保持其他条件不变，从容器中分离出部分硫，平衡向正反应方向移动

D. 平衡后保持其他条件不变，升高温度和加入催化剂， $\text{SO}_2$ 的转化率均增大

3.



在恒温恒容的密闭容器中通入一定量的M、N，发生反应： $\text{M}(\text{g}) + 2\text{N}(\text{g}) \rightleftharpoons 3\text{P}(\text{g}) + \text{Q}(\text{l})$ ，如图是M的正反应速率 $v(\text{M})$ 随时间变化的示意图，下列说法正确的是 ( )

A. 反应物M的浓度：a 点小于b 点

B. 可能是某种生成物对反应起到催化作用

C. 曲线上的c、d 两点都表示达到反应限度

D. 平均反应速率：ab 段大于bc 段

4.