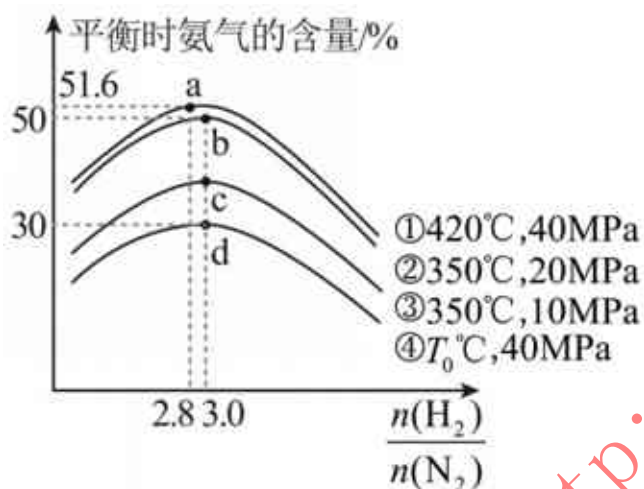


2021-2022学年高一化学反应专题练习试题

1.

某实验团队研究合成氨在不同条件下进行反应，平衡时氨气的含量与起始氢氮比 $\left[\frac{n(\text{H}_2)}{n(\text{N}_2)} \right]$ 之间的关系如下图。下列说法正确的是



A. $T_0 < 420^\circ\text{C}$

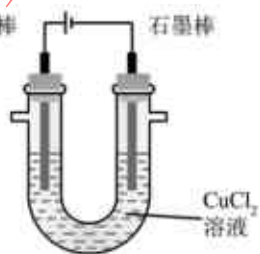
B. b 点时的转化率: $\alpha(\text{N}_2) > \alpha(\text{H}_2)$

C. a、b、c、d 四点对应的平衡常数由大到小的顺序为 $K_b = K_c > K_a > K_d$

D. 工业合成氨一般以 α -铁触媒为催化剂，400~500°C 下反应，选取该温度的主要原因是氨的平衡产率更高

2.

下列关于电解 CuCl_2 溶液 (如图所示) 的说法中，错误的是



A. 电解过程中， Cl^- 向阳极移动

B. 总反应为: $\text{CuCl}_2 = \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$

C. 阳极有黄绿色气体产生，并可用湿润的 KI 淀粉试纸检验

D. 若将溶液换为硫酸铜溶液，则阴、阳两极得到单质的物质的量之比始终为 2:1