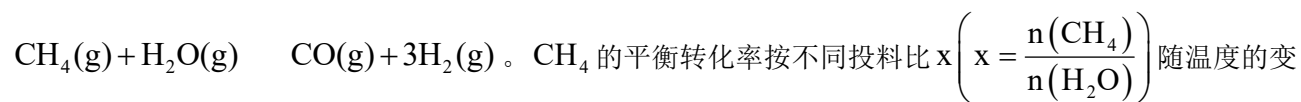
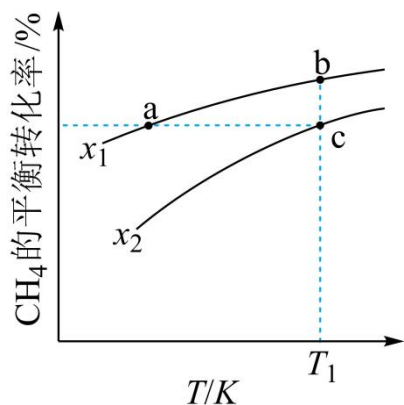


13. 向一恒容密闭容器中加入 1molCH_4 和一定量的 H_2O ，发生反应：



曲线如图所示。下列说法错误的是



- A. $x_1 < x_2$
- B. 反应速率： $v_{b\text{正}} < v_{c\text{正}}$
- C. 点 a、b、c 对应的平衡常数： $K_a < K_b = K_c$
- D. 反应温度为 T_1 ，当容器内压强不变时，反应达到平衡状态