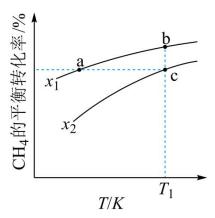
13. 向一恒容密闭容器中加入1mol CH_4 和一定量的 H_2O ,发生反应:

 $CH_4(g)+H_2O(g)$ $CO(g)+3H_2(g)$ 。 CH_4 的平衡转化率按不同投料比 $x\Bigg(x=\frac{n\left(CH_4\right)}{n\left(H_2O\right)}\Bigg)$ 随温度的变

化曲线如图所示。下列说法错误的是



- A. $X_1 < X_2$
- B. 反应速率: $v_{bE} < v_{cE}$
- 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