不一定.对于一定反应来说,平衡常数K仅是温度的函数,只要温度不变,改变总压(反应前后有气体体积变化时)或改变反应混合物浓度时,均可使平衡发生移动,但K不变.若平衡移动是由于T的改变引起的,则K一定改变.若化学平衡的平衡常数发生改变,平衡一定发生移动,因为平衡常数改变,现有平衡破坏,向达到新平衡方向移动,直到新的平衡为止