对于下列反应： ，达平衡时，若体系被压缩一倍，平衡将\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_移动；在温度，体积不变时加入稀有气体氩，平衡将\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_移动；若升高温度时，平衡将\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_移动。

@

不、不、向右（或向正反应方向）

@

对于某反应：B→产物，当[B]=0.2000 mol. L-1时，反应速度是0.005mol. L-1.S-1，如果反应对B是0级，其速度常数K等于\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；如果反应对B是二级，其速度常K等于\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

@

0.005mol. L-1.S-1、0.125 mol-1. L.S-1

@

速率方程中 称为物质的反应级数。对于反应速率常数（*k*）的单位是s-1,该反应的的反应级数是 ，速率方程是 。

@

各物质浓度的指数之和 、一级、 

@

有一反应，其正反应活化能Ea=70kJ·mol-1,逆反应的活化能Ea’=20 kJ·mol-1。该反应的反应焓应为 。若需要使正反应的速率减慢，可向其中加入 ，此时，逆反应的反应速率速率 。

@

、负催化剂 、减慢

@

若A→2B的活化能为*E*a，而2B→A的活化能为*E*a'。加催化剂后*E*a和*E*a' ；加不同的催化剂则*E*a的数值变化 ；提高反应温度，*E*a和*E*a'值 ；改变起始浓度后，*E*a 。

@

同等程度降低、不同、基本不变、不变

@