**动力学判断题**

1. 二级反应是双分子反应。( )

2. 已知某反应的速率常数*k* = 0.712 s-1，此反应是一级反应。( )

3. 反应物浓度越大，反应速率常数越大。( )

4. 反应物浓度越大，一级反应半衰期越小。( )

5. 活性分子之间发生的碰撞全部都是有效碰撞。( )

6. 活化能一定大于零。( )

7. 在放热反应中，正反应的活化能小于逆反应的活化能。( )

8. 正反应的活化能大于零，逆反应的活化能小于零。( )

9. 当温度变化相同时，对活化能较大的反应，速率常数的变化较大。( )

10. 温度升高，活化分子分数增加，化学反应速率增加。( )

11. 反应物浓度增加，活化分子分数增加，化学反应速率增加。( )