**高二年级化学第6课时《催化剂和工业生产》提升作业答案**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 |
| 答案 | B | B | C | B | D | D | D |

1-7．

8．

1. 0.013
2. 1.0 , 加入催化剂
3. >
4. 吸热

9．

① 实验Ⅱ中使用了催化剂，实验Ⅱ和实验Ⅰ的比较，氢气浓度没有变化，说明平衡没有移动，但到达平衡的时间变短，说明反应速率加快。

② 小于，实验Ⅲ和实验Ⅰ相比，到达平衡的时间变短，说明反应速率加快，温度升高了。

③ 大于，根据实验Ⅲ和实验Ⅰ的比较，可推测该反应升高温度，平衡向正反应方向移动，该反应为吸热反应

④ 反应物浓度增大，单位体积分子数增多，单位体积活化分子数目增多，单位体积有效碰撞次数增多，反应速率加快。

10．

迅速上升段是催化剂活性随温度升高增大与温度升高共同使NO*x*去除反应速率迅速增大；

上升缓慢段主要是温度升高引起的NO*x*去除反应速率增大。

催化剂活性下降；NH3与O2反应生成了NO。

11．

1. 增大反应物O2的浓度，平衡正向移动，SO2的转化率提高。
2. ① 60%

② 一定条件下，加入一定量的反应物或加入一定量的生成物可能达到同一化学平衡状态（合理即可）

 ③ t2

④ 加压