**高二年级化学第6课时《催化剂与工业生产》基础作业答案**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| 答案 | A | D | C | B | C | C | A | C | B | A |

（1）0.033 mol/(L·min)

1. 随着反应的进行，H2O2的浓度逐渐降低，反应速率减慢
2. 50%

12．

1. 放热
2. 减小；该反应正反应为放热反应，升高温度使平衡向逆反应方向移动；
3. 不影响；催化剂不改变平衡的移动。
4. 减小、减小

13．

1. m+n<p
2. 固或纯液体
3. 逆反应方向移动
4. 吸热