**高二化学第21课时《水的电离和溶液的酸碱性习题课》基础作业 参考答案**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 |
| D | D | C | A | A | D | D |

1. (1) B　水的电离是吸热过程,温度升高时,电离程度增大,c(H+)、c(OH-)都增大
2. 10∶1
3. 曲线B对应95 ℃,此时水的离子积为10-12,HA为弱酸,HA中和NaOH后,混合溶液中

还剩余较多的HA分子,可继续电离出H+,使溶液pH=5

9．(1) 酸式滴定管

(2) 0.80　22.80

(3) ① 偏低　② 无影响　③ 偏高