1)Концентрация малорастворимого вещества А в его насыщенном растворе равна с, моль/л. Вычислите произведение растворимости А:

|  |  |
| --- | --- |
| А | BaCO3 |
| с, моль/л | 8,9·10-5 |

2)Найти концентрацию ионов Н+ в растворах, в которых концентрация гидроксид-ионов составляет А:

|  |  |
| --- | --- |
| А, моль/дм3 | 7,4·10-11 |

3) Составьте уравнения гидролиза солей А и Б в молекулярной и ионно-молекулярной формах. Укажите, каким будет рН их растворов (рН>7, рН<7, рН=7):

|  |  |
| --- | --- |
| А | Sn(NО3)2 |
| Б | Sn(NО3)4 |

Сделать в ручном(письменном) варианте разборчивым почерком.