1.Оценить, в каком интервале температур возможно самопроизвольное протекание реакции восстановления диоксида кремния оксидом углерода (II) .

2.Рассчитать величины константы гидролиза, степени гидролиза и водородного показателя водного раствора соли. Привести уравнения гидролиза в молекулярной и ионной форме. Как изменится значение водородного показателя раствора при указанном изменении его концентрации? Плотности всех растворов считать равными 103кг/м3 . Конкретные данные для решения задачи приведены в таблице.

Соль Массовая доля, %

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Нитрат аммония | 5 | Увеличение в 2 раза |