

2. Бинарное соединение **А** состоит из элементов, находящихся в одном периоде таблицы Д.И. Менделеева. Массовая доля одного из элементов составляет 79,77 %. При растворении **А** в воде и длительном нагревании из раствора выделяется газ **Б**, обладающий кислотными свойствами, в котором массовая доля того же элемента равна 97,26 %. Определите формулы веществ **А** и **Б** и запишите их в ответ.

**Ответ:** **А** –  $\text{AlCl}_3$ , **Б** –  $\text{HCl}$ . 3 балла – по 1,5 балла за формулу.