

В водном растворе аммиака установилось следующее равновесие: $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$. Количество молекул NH_3 в растворе увеличится, если добавить в раствор:

- а) порцию воды;
- б) немного твердого гидроксида натрия;
- в) немного твердого сульфата аммония;
- г) немного углекислого газа.

1) а,б 2) б,в 3) а,г 4) б,г