Молекулярное и ионные уравнения

Запись	Уравнение
Молекулярное	$NH_4Cl + NaOH \rightarrow NaCl + NH_3\uparrow + H_2O$
Полное ионное	$NH_4^+ + Cl^- + Na^+ + OH^- \rightarrow Na^+ + Cl^- + NH_3\uparrow + H_2O$
Сокращённое ионное	$NH_4^+ + OH^- \rightarrow NH_3\uparrow + H_2O$

Ионы-наблюдатели: Cl^- и Na^+.

Условия, наблюдения и частая ошибка

Что проверить	Разбор
Наблюдение	Выделение аммиака. В щелочной среде образуется аммиак. При умеренном нагревании он легче выходит из раствора.
Что меняет условия	В школьной качественной пробе выделяющийся аммиак определяют по влажной красной лакмусовой бумаге: она синеет. Вода нужна для проявления щелочной реакции, поскольку часть аммиака растворяется на бумаге.

Свойства исходных веществ

Формула	Справочник
NH_4Cl	Свойства и другие реакции
NaOH	Свойства и другие реакции

Закрепи в тренажёре

Где это на ЕГЭ: задание 30 по химии. Реакция ионного обмена — задания с проверкой, без регистрации.

Решать задание 30 на neuromisha.ru

Наведи камеру телефона