Молекулярное и ионные уравнения

Запись	Уравнение
Молекулярное	$Na_2SiO_3 + 2HCl \rightarrow 2NaCl + H_2SiO_3\downarrow$
Полное ионное	$2Na^+ + SiO_3^{2-} + 2H^+ + 2Cl^- \rightarrow 2Na^+ + 2Cl^- + H_2SiO_3\downarrow$
Сокращённое ионное	$SiO_3^{2-} + 2H^+ \rightarrow H_2SiO_3\downarrow$

Ионы-наблюдатели: Na^+ и Cl^-.

Условия, наблюдения и частая ошибка

Что проверить	Разбор
Наблюдение	Студенистый осадок из соединений кремния. При подкислении раствора силиката может образоваться студенистый продукт. В концентрированной системе он заметнее.
Что меняет условия	H_2SiO_3 — условная формула кремниевой кислоты в школьном уравнении. В реальной водной смеси образуются гидратированные формы диоксида кремния, которые формируют гель.

Свойства исходных веществ

Формула	Справочник
Na_2SiO_3	Свойства и другие реакции
HCl	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