Молекулярное и ионные уравнения

Запись	Уравнение
Молекулярное	$FeCl_3 + 3NaOH \rightarrow Fe(OH)_3\downarrow + 3NaCl$
Полное ионное	$Fe^{3+} + 3Cl^- + 3Na^+ + 3OH^- \rightarrow Fe(OH)_3\downarrow + 3Na^+ + 3Cl^-$
Сокращённое ионное	$Fe^{3+} + 3OH^- \rightarrow Fe(OH)_3\downarrow$

Ионы-наблюдатели: Cl^- и Na^+.

Условия, наблюдения и частая ошибка

Что проверить	Разбор
Наблюдение	Бурый осадок гидроксида железа(III). Бурый осадок появляется непосредственно при добавлении щёлочи к раствору соли Fe^{3+}.
Что меняет условия	Если раствор хлорида железа(III) подкислен, часть щёлочи сначала расходуется на нейтрализацию кислоты. После этого в школьном расчёте на моль Fe^{3+} берут три моля OH^-.

Свойства исходных веществ

Формула	Справочник
$FeCl_3$	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