Молекулярное и ионные уравнения

Запись	Уравнение
Молекулярное	$FeCl_2 + 2NaOH \rightarrow Fe(OH)_2\downarrow + 2NaCl$
Полное ионное	$Fe^{2+} + 2Cl^- + 2Na^+ + 2OH^- \rightarrow Fe(OH)_2\downarrow + 2Na^+ + 2Cl^-$
Сокращённое ионное	$Fe^{2+} + 2OH^- \rightarrow Fe(OH)_2\downarrow$

Ионы-наблюдатели: Cl^- и Na^+.

Условия, наблюдения и частая ошибка

Что проверить	Разбор
Наблюдение	Зеленоватый осадок гидроксида железа(II). Для свежего раствора $FeCl_2$ записывают осаждение железа в степени окисления +2.
Что меняет условия	На воздухе осадок буреет из-за окисления кислородом. В школьной записи эту отдельную стадию обозначают $4Fe(OH)_2 + O_2 + 2H_2O \rightarrow 4Fe(OH)_3$.

Свойства исходных веществ

Формула	Справочник
$FeCl_2$	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