Молекулярное и ионные уравнения

Запись	Уравнение
Молекулярное	$MgCl_2 + 2NaOH \rightarrow Mg(OH)_2\downarrow + 2NaCl$
Полное ионное	$Mg^{2+} + 2Cl^- + 2Na^+ + 2OH^- \rightarrow Mg(OH)_2\downarrow + 2Na^+ + 2Cl^-$
Сокращённое ионное	$Mg^{2+} + 2OH^- \rightarrow Mg(OH)_2\downarrow$

Ионы-наблюдатели: Cl^- и Na^+.

Условия, наблюдения и частая ошибка

Что проверить	Разбор
Наблюдение	Белый осадок гидроксида магния. При смешивании растворов ионы Mg^{2+} и OH^- образуют белую взвесь.
Что меняет условия	В качественной пробе белый осадок $Mg(OH)_2$ остаётся при добавлении избытка щёлочи. Белый осадок $Al(OH)_3$ при тех же условиях растворяется; по одному лишь цвету эти два иона не различить.

Свойства исходных веществ

Формула	Справочник
$MgCl_2$	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