Молекулярное и ионные уравнения

Запись	Уравнение
Молекулярное	$Pb(NO_3)_2 + 2KI \rightarrow PbI_2\downarrow + 2KNO_3$
Полное ионное	$Pb^{2+} + 2NO_3^- + 2K^+ + 2I^- \rightarrow PbI_2\downarrow + 2K^+ + 2NO_3^-$
Сокращённое ионное	$Pb^{2+} + 2I^- \rightarrow PbI_2\downarrow$

Ионы-наблюдатели: NO_3^- и K^+.

Условия, наблюдения и частая ошибка

Что проверить	Разбор
Наблюдение	Ярко-жёлтый осадок иодида свинца(II). В школьном уравнении описывают смешивание водных растворов при обычной температуре.
Что меняет условия	В горячей воде растворимость PbI_2 повышается. При охлаждении горячего насыщенного раствора выделяются золотистые кристаллы. Такой эффект называют «золотым дождём».

Свойства исходных веществ

Формула	Справочник
$Pb(NO_3)_2$	Свойства и другие реакции
KI	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