



# Ионные уравнения реакций



## 1 Что это?



Ионное уравнение показывает, какие частицы реально участвуют в реакции в растворе электролитов.

Сильные растворимые электролиты записывают в виде ионов, а осадки, газы, воду и слабые электролиты — молекулами.



## 2 Алгоритм

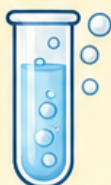


- 1 Запиши молекулярное уравнение и расставь коэффициенты.
- 2 Определи растворимость веществ по таблице.
- 3 Распиши на ионы только сильные растворимые электролиты.
- 4 Сократи одинаковые ионы слева и справа.
- 5 Проверь число атомов и суммарный заряд.

## 3 Реакция идёт до конца, если...



осадок ↓



газ ↑



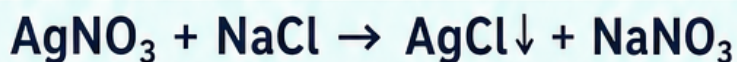
H<sub>2</sub>O



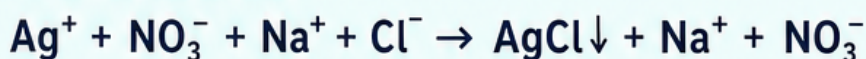
слабый электролит

слабый электролит

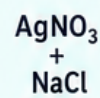
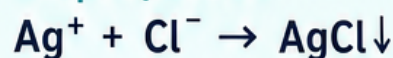
## 4 Пример



Полное ионное:



Сокращённое:



### Запомни!

Не расписывай на ионы осадки, газы, воду и слабые электролиты.  
Коэффициенты сохраняют и для ионов.  
Заряд слева = заряд справа.

