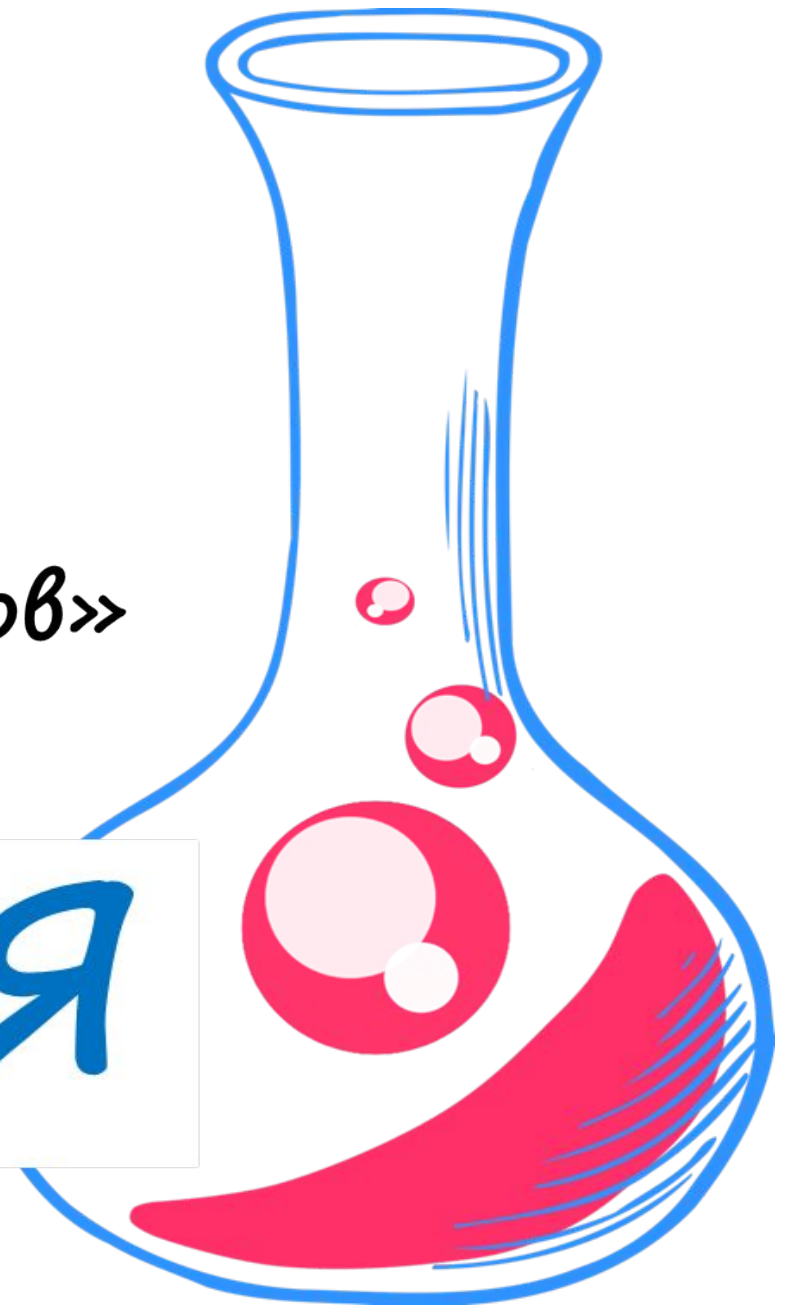


Презентация к уроку химии для 8 класса
Автор: Ещенко Юлия Владимировна,
учитель биологии и химии
МБОУ ООШ № 84 г. Новосибирска

Обобщение знаний по теме
«Растворение. Растворы.
Свойства растворов электролитов»

ХИМИЯ



КАТИОНЫ

ОКИСЛЕНИЕ

РАСТВОРЫ

ИЗОТОПЫ

АЛЛОТРОПИЯ

ЭЛЕКТРОНЫ

РАСТВОРИМОСТЬ

НЕЭЛЕКТРОЛИТ

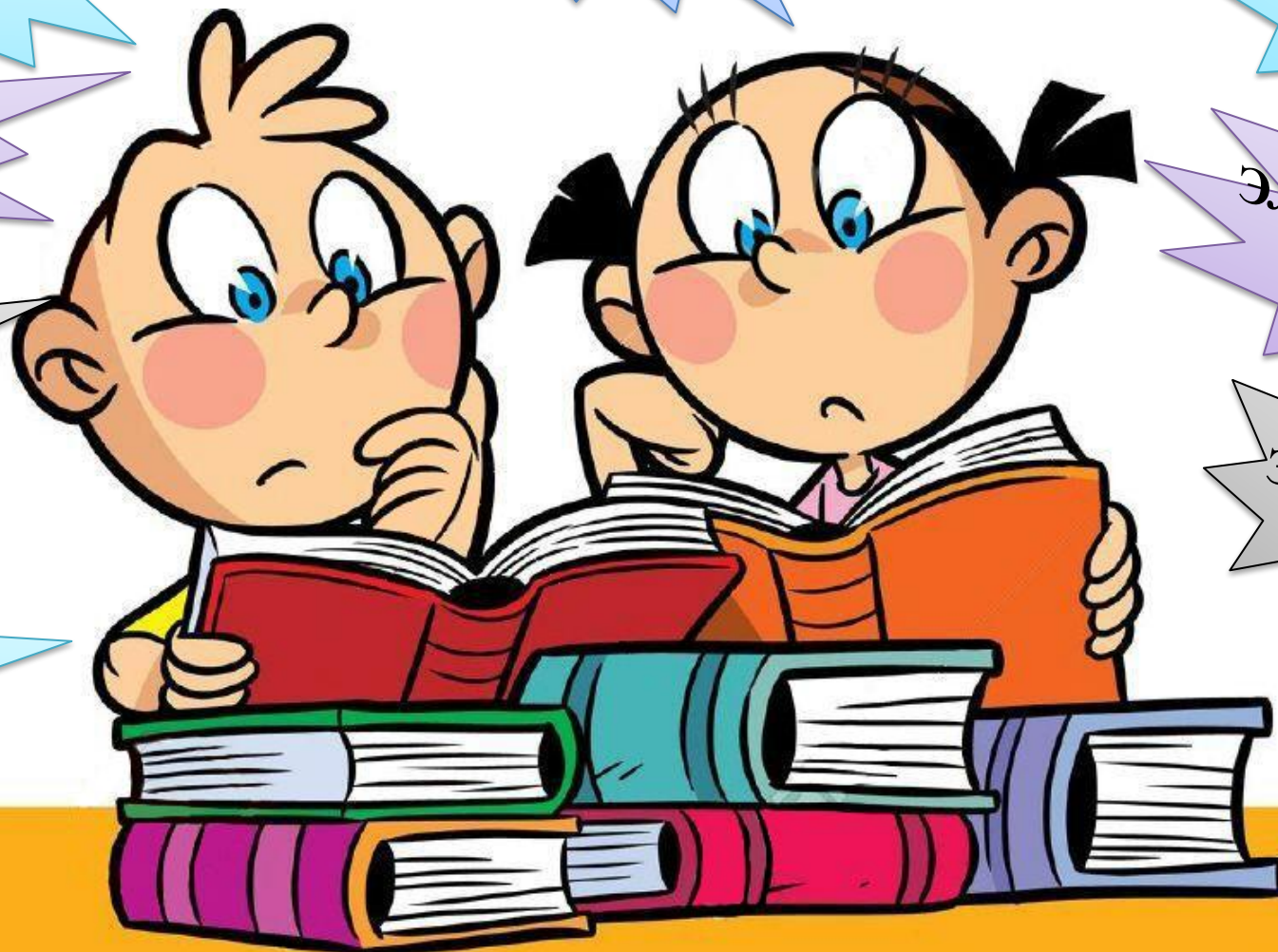
ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ
ДИССОЦИАЦИЯ

КАТАЛИЗАТОРЫ

ЭЛЕКТРОЛИТ

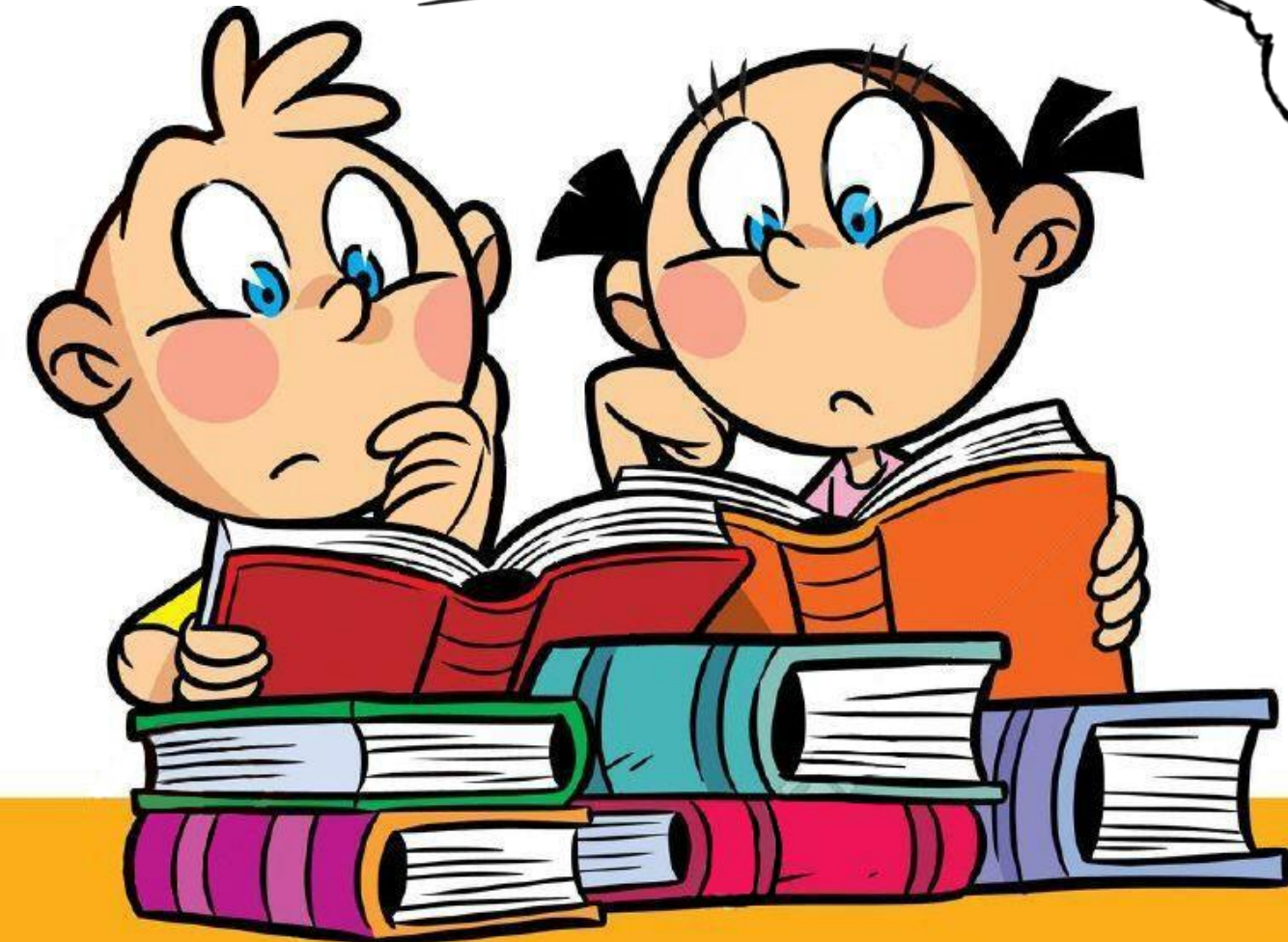
ИОННЫЕ
УРАВНЕНИЯ

АНИОНЫ



Что я
умею?!

Что я знаю о
растворах...



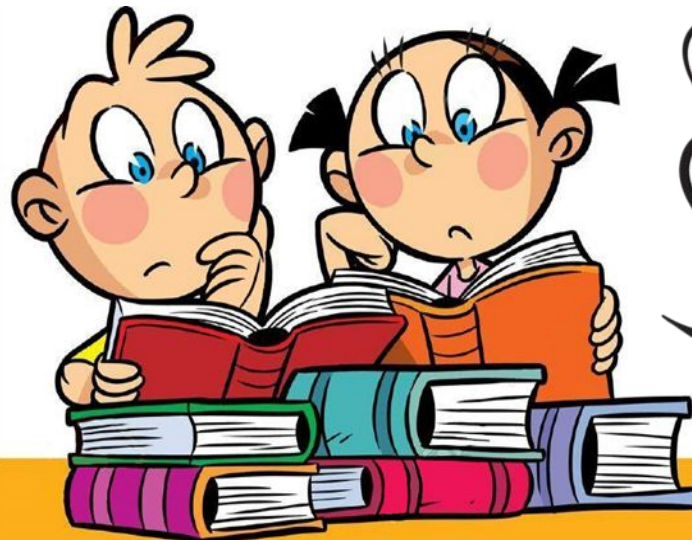
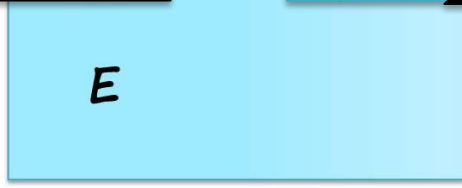
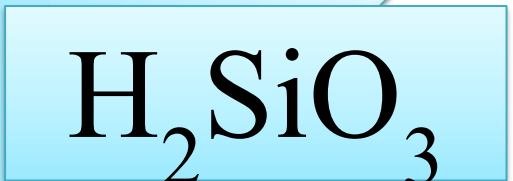
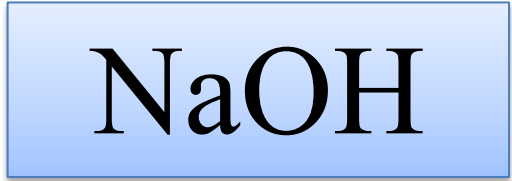
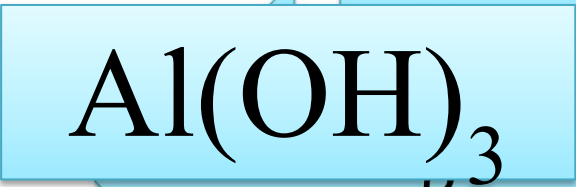
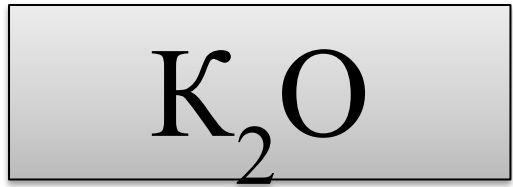
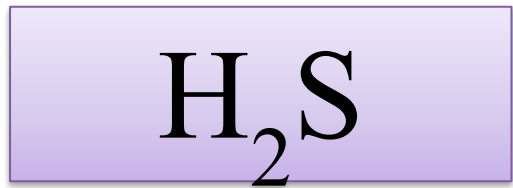
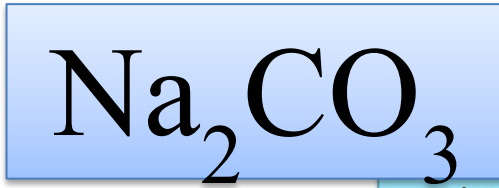
ТЕОРИЯ

ПРАКТИКА



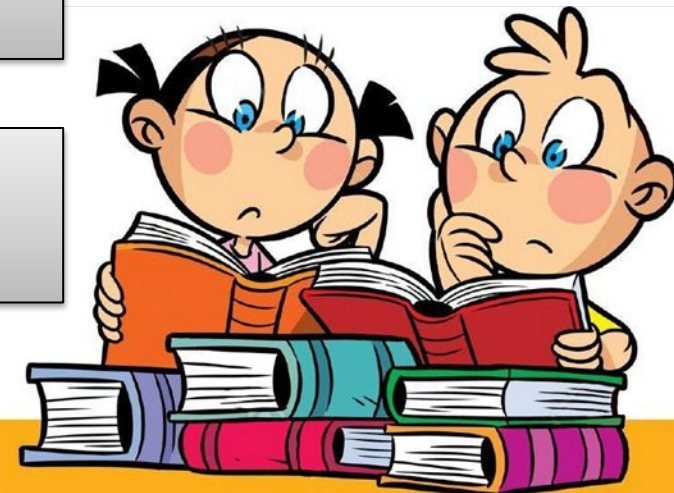


МОЛОДЦЫ!





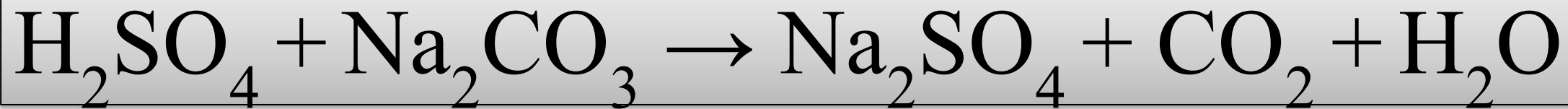
Гидроксид
кальция
диссоциирует
по первой
ступени, так
как
мало-
растворим



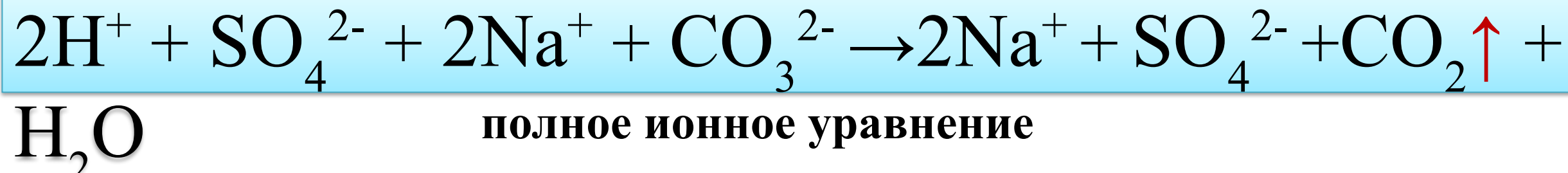
Ой, а про ионные
уравнения мы
забыли!

Нужно
вспомнить
алгоритм и
проверить
себя.

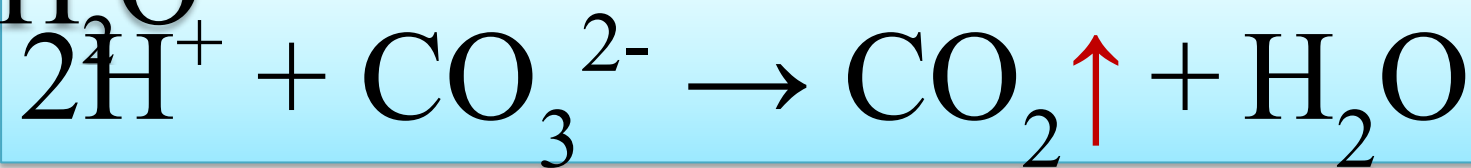
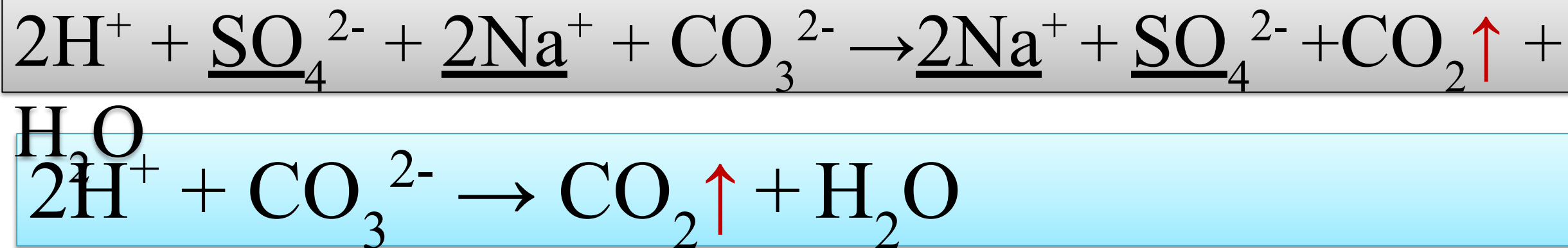
!?



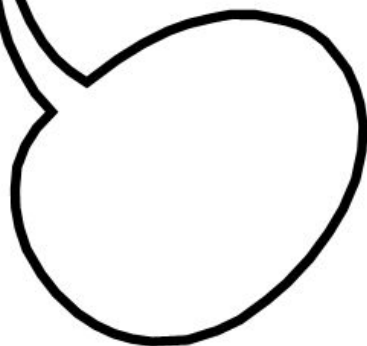
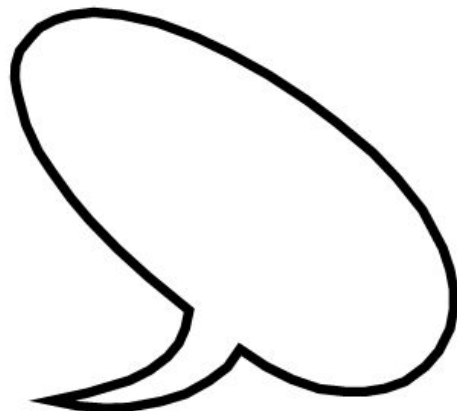
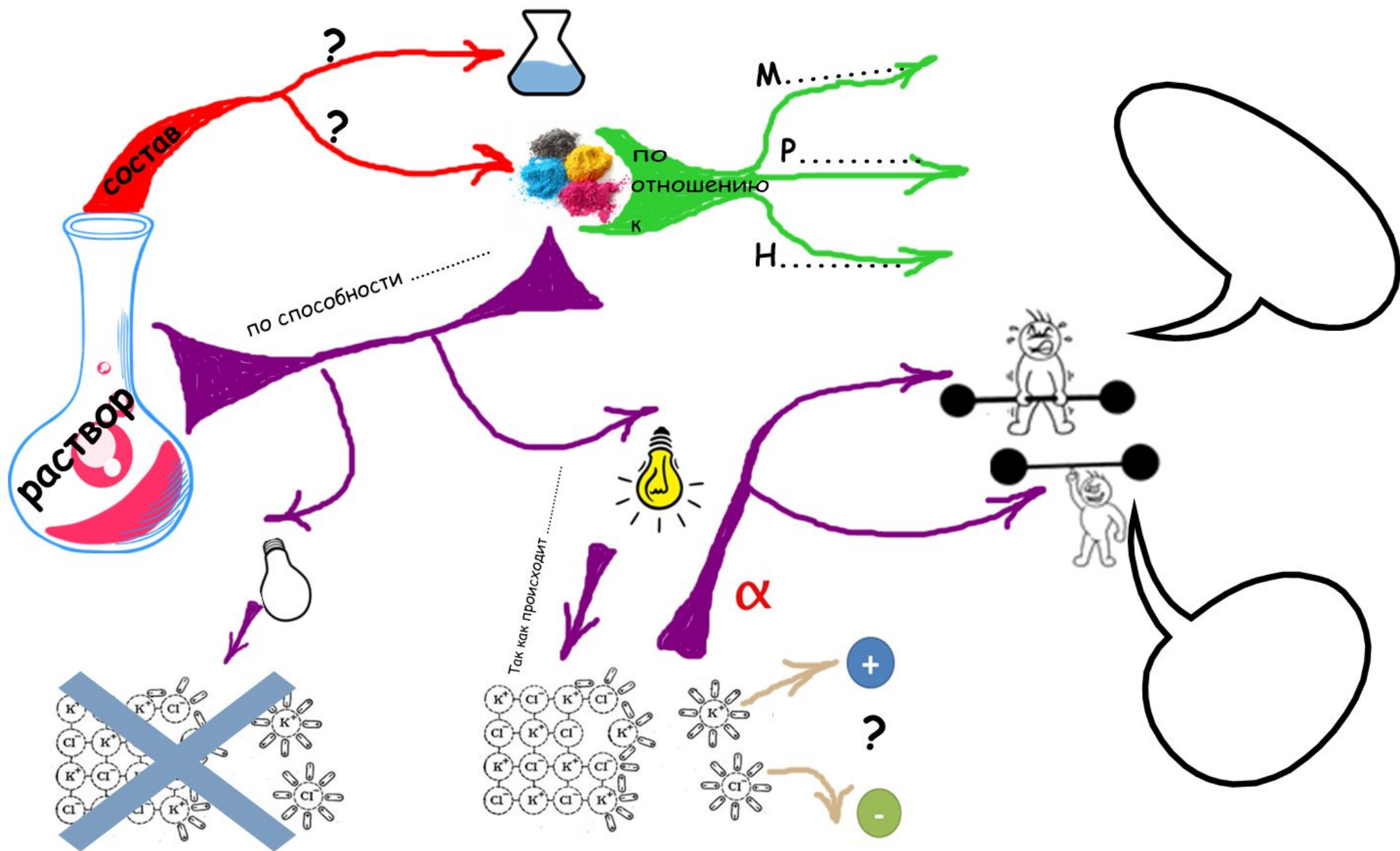
молекулярное уравнение

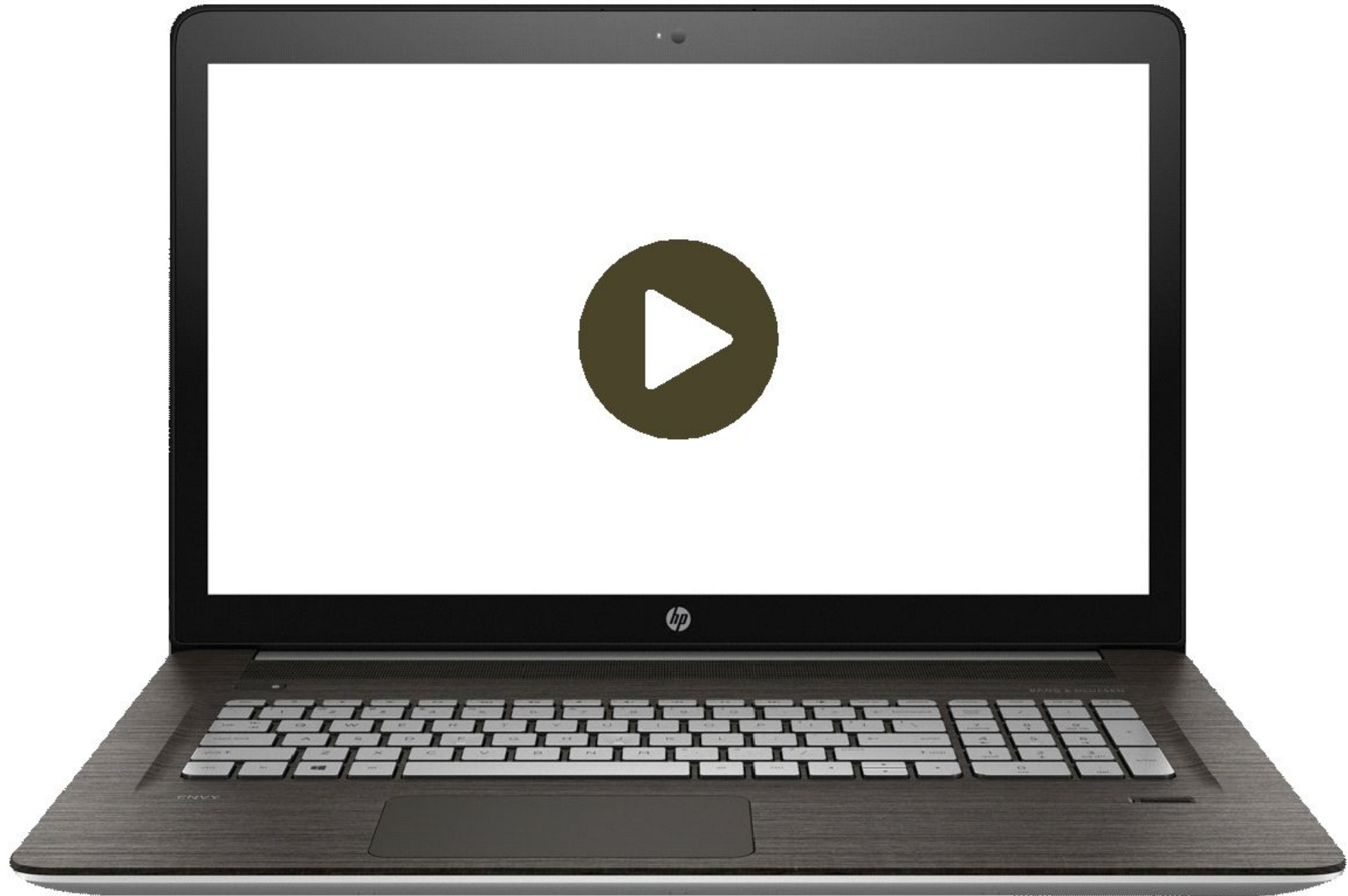


полное ионное уравнение



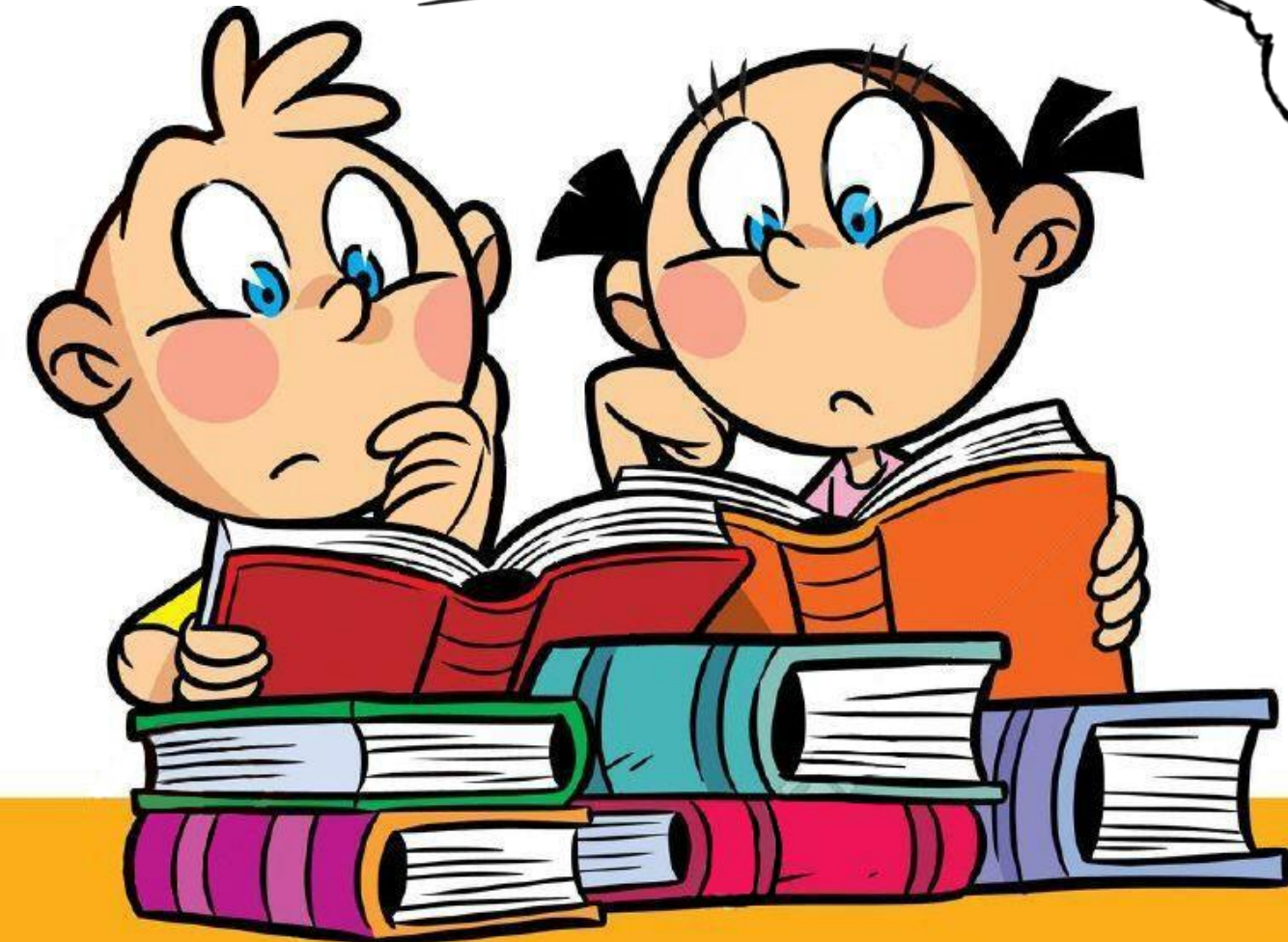
сокращённое ионное уравнение





Что я
умею?!

Что я знаю о
растворах...



ТЕОРИЯ

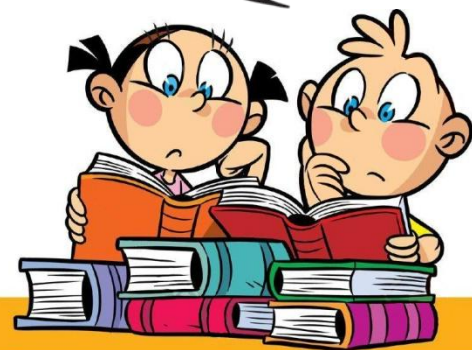
ПРАКТИКА



Таблица оценок по итогам самопроверок и взаимопроверок

Задание	Оценка (количество баллов, заработанное индивидуально)	Оценка (количество баллов, заработанное совместно с соседом)	Максимально возможное количество баллов, полученных за выполненное задание
1. Выписать формулы электролитов.			2 балла – ответ верный; 1 балл – если допущена 1 ошибка; 0 баллов в остальных случаях. ИТОГО: 2 балла
2. Распределить электролиты на сильные и слабые.			3 балла – ответ верный; 2 балл – если допущена 1 ошибка; 1 балл – если допущены 2 ошибки; 0 баллов в остальных случаях. ИТОГО: 3 балла
3. Написать уравнения диссоциации сильных электролитов.			+ 1 балл за каждое правильно составленное уравнение. ИТОГО: 5 баллов
4. Между какими веществами – сильными электролитами возможно химическое взаимодействие с образованием газа.			1 балл за правильно подобранную пару реагентов. В остальных случаях – 0. ИТОГО: 1 балл
5. Составить молекулярное, полное и сокращённое ионное уравнение.			+ 1 балл за каждое верно составленное уравнение. ИТОГО: 3 балла
			ИТОГО: 14 баллов
Оценка 5 – 12-14 баллов.	Оценка 4 – 9-11 баллов.	Оценка 3 – 10-5 баллов.	Оценка 2 – менее 5 баллов.

Как думаешь, все справились?





ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

повторить теоретический материал
по теме «Растворение. Растворы.
Свойства растворов электролитов»

выполнить упражнения