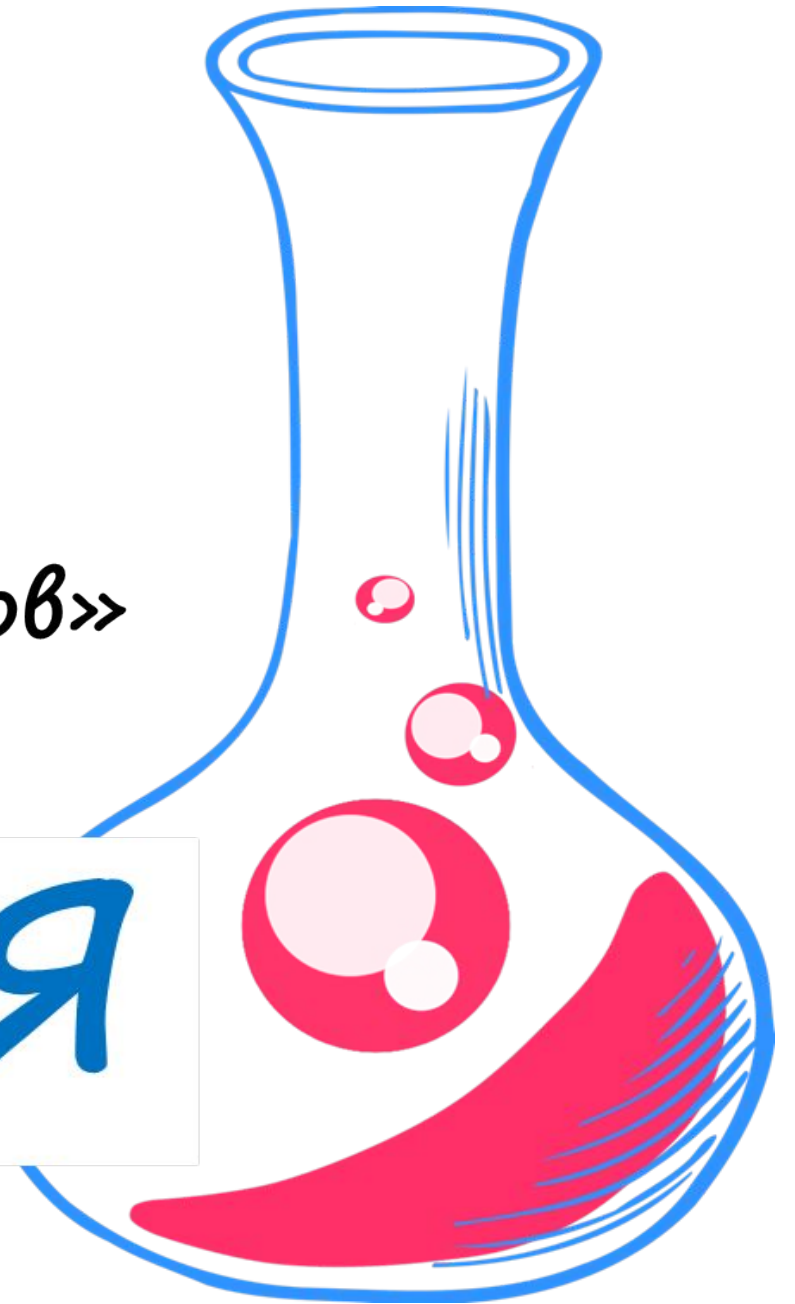


Презентация к уроку химии для 8 класса  
Автор: Ещенко Юлия Владимировна,  
учитель биологии и химии  
МБОУ ООШ № 84 г. Новосибирска

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

ХИМИЯ



КАТИОНЫ

ОКИСЛЕНИЕ

РАСТВОРЫ

ИЗОТОПЫ

АЛЛОТРОПИЯ

ЭЛЕКТРОНЫ

РАСТВОРИМОСТЬ

НЕЭЛЕКТРОЛИТ

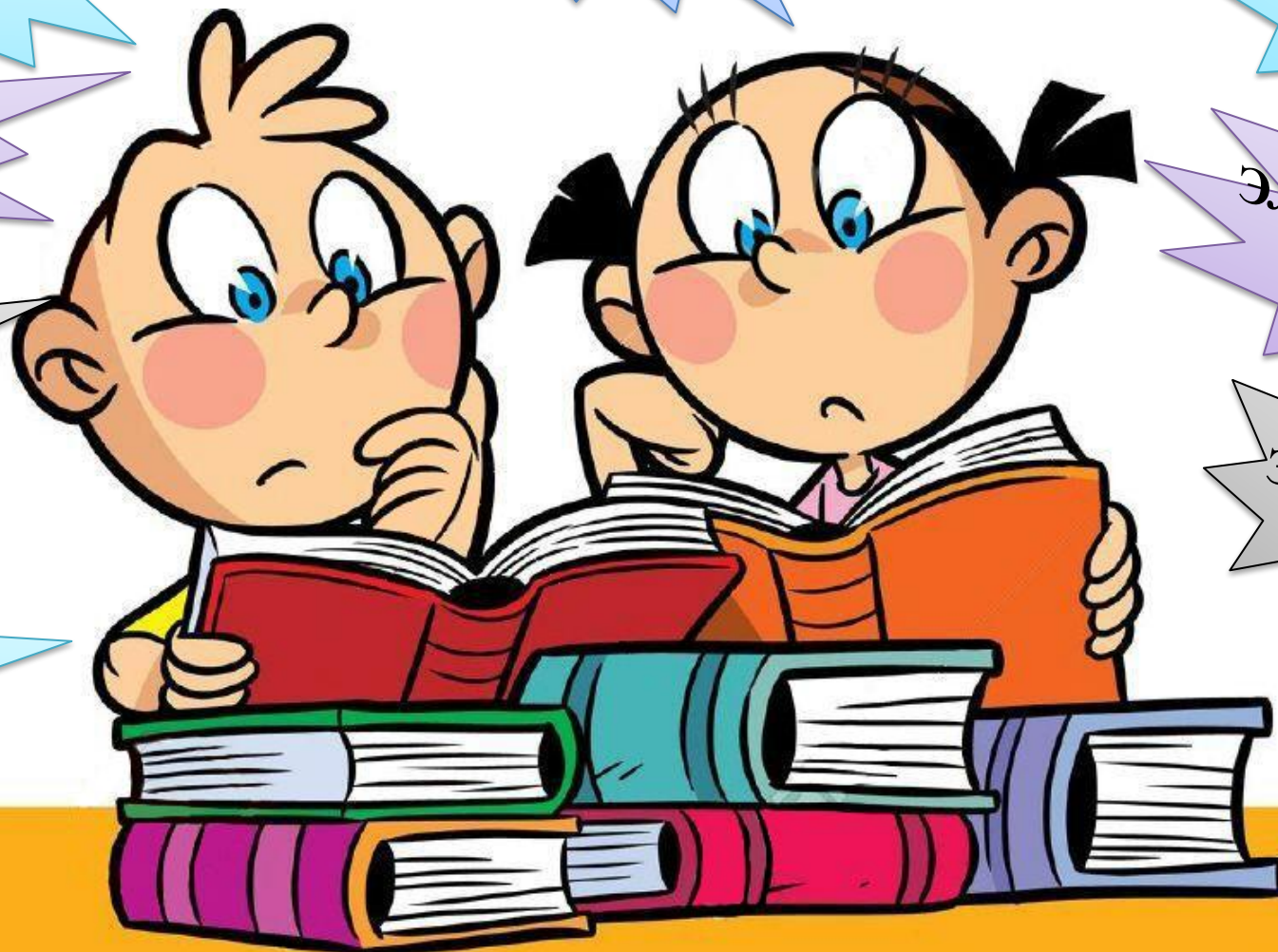
ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ  
ДИССОЦИАЦИЯ

КАТАЛИЗАТОРЫ

ЭЛЕКТРОЛИТ

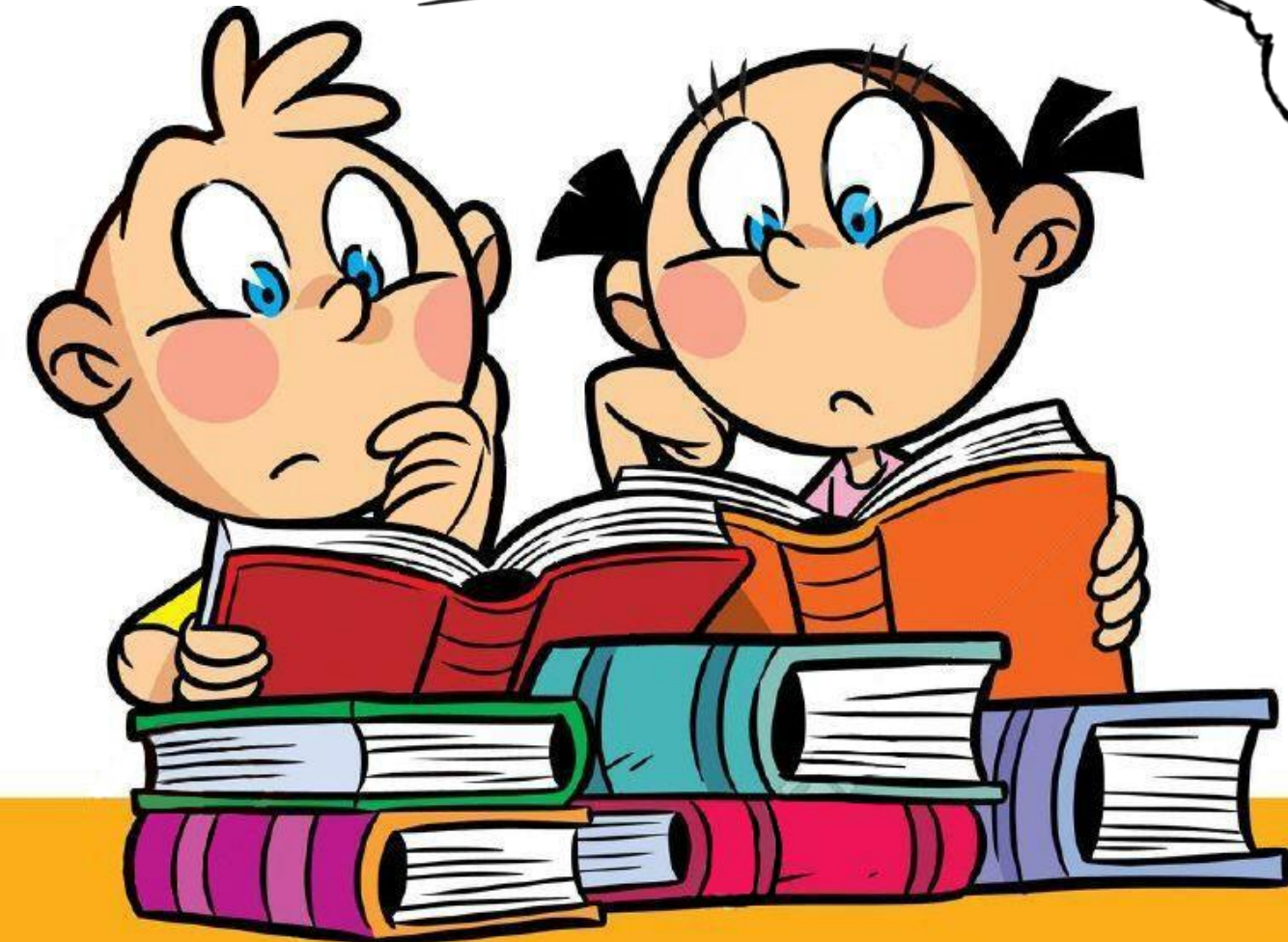
ИОННЫЕ  
УРАВНЕНИЯ

АНИОНЫ



Что я  
умею?!

Что я знаю о  
растворах...



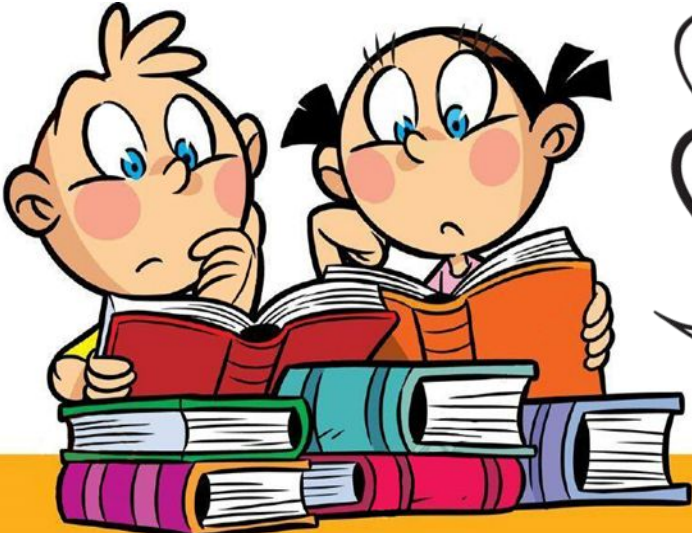
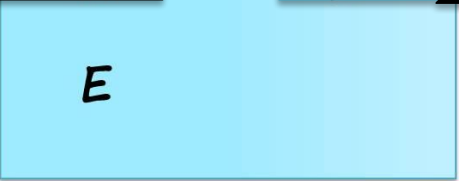
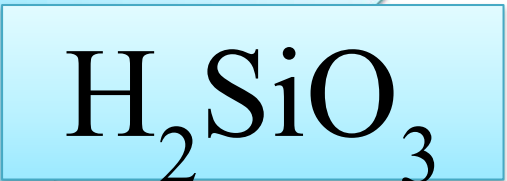
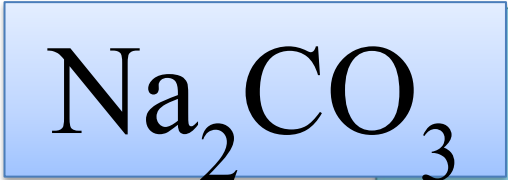
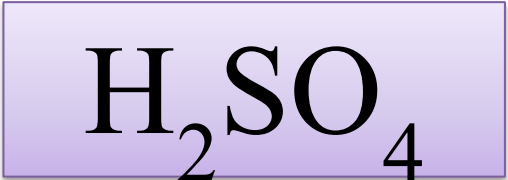
**ТЕОРИЯ**

**ПРАКТИКА**



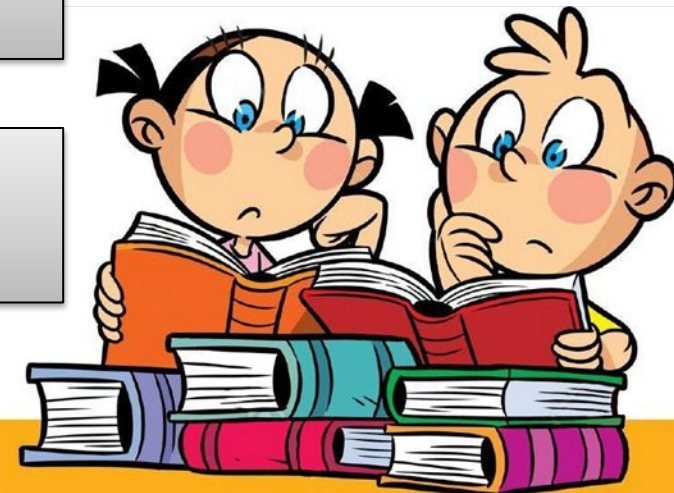


**МОЛОДЦЫ!**





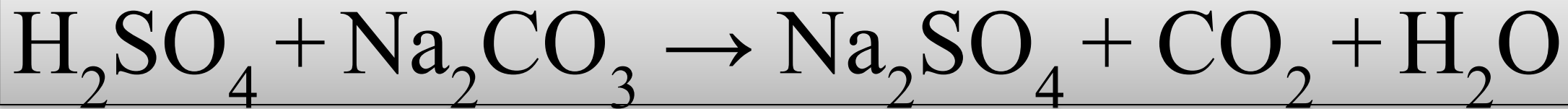
Гидроксид  
кальция  
диссоциирует  
по первой  
ступени, так  
как  
мало-  
растворим



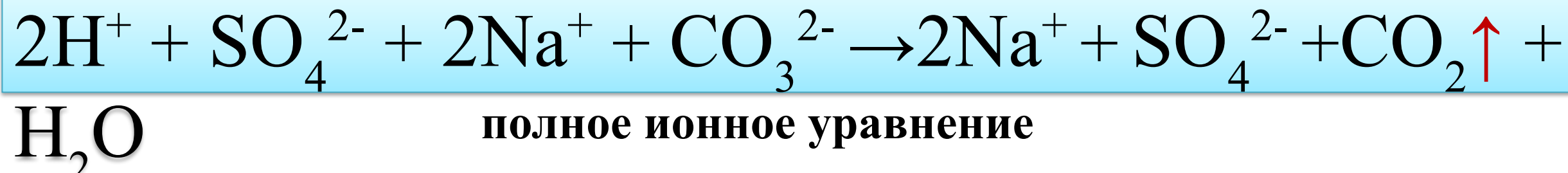
Ой, а про ионные уравнения мы забыли!

Нужно вспомнить алгоритм и проверить себя.

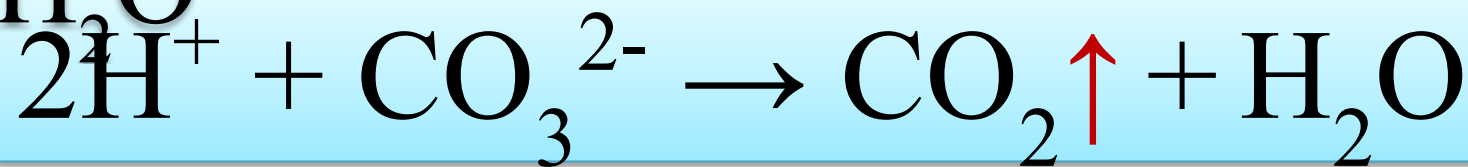
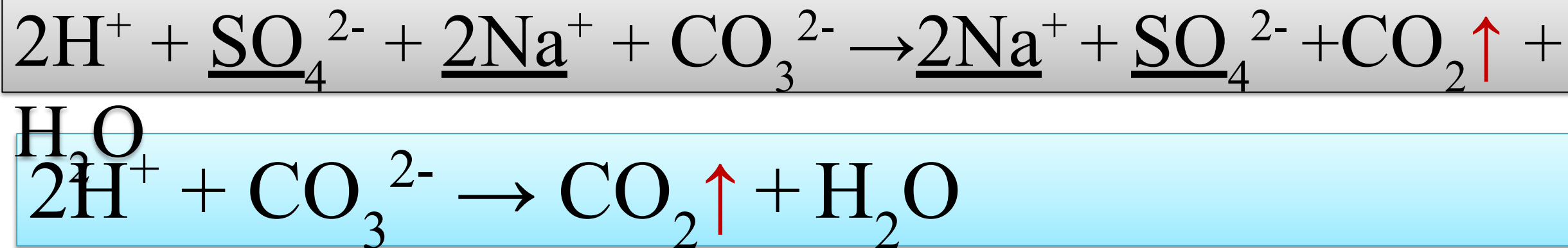
!?



**молекулярное уравнение**

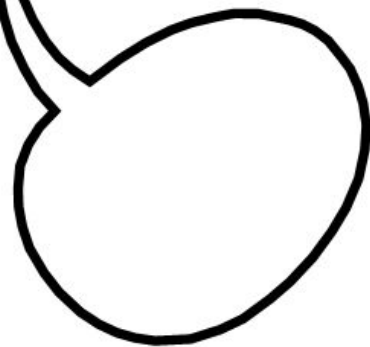
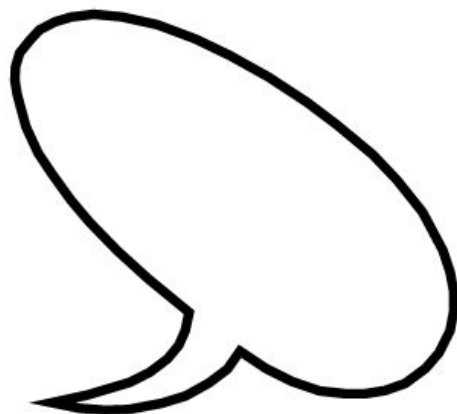
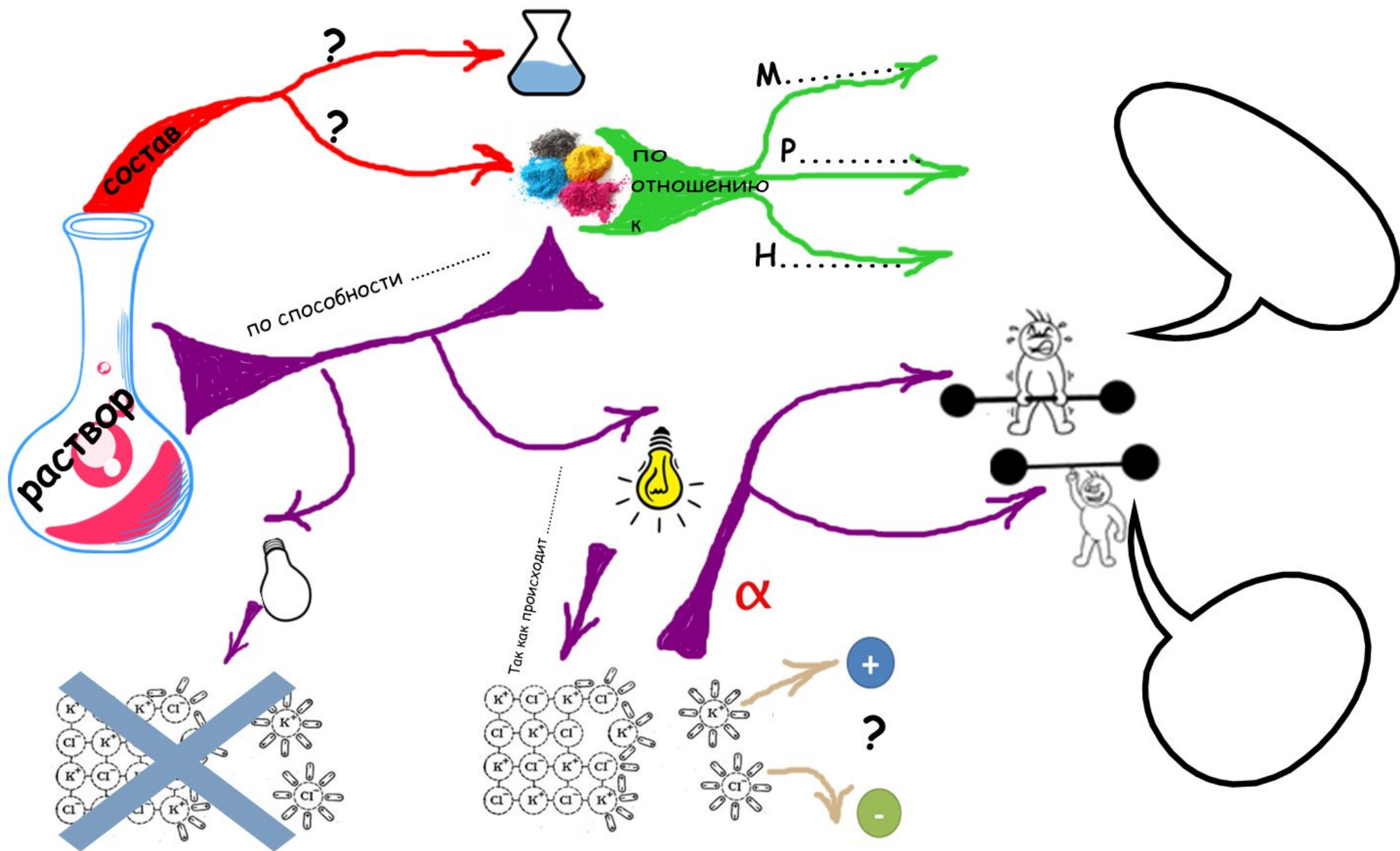


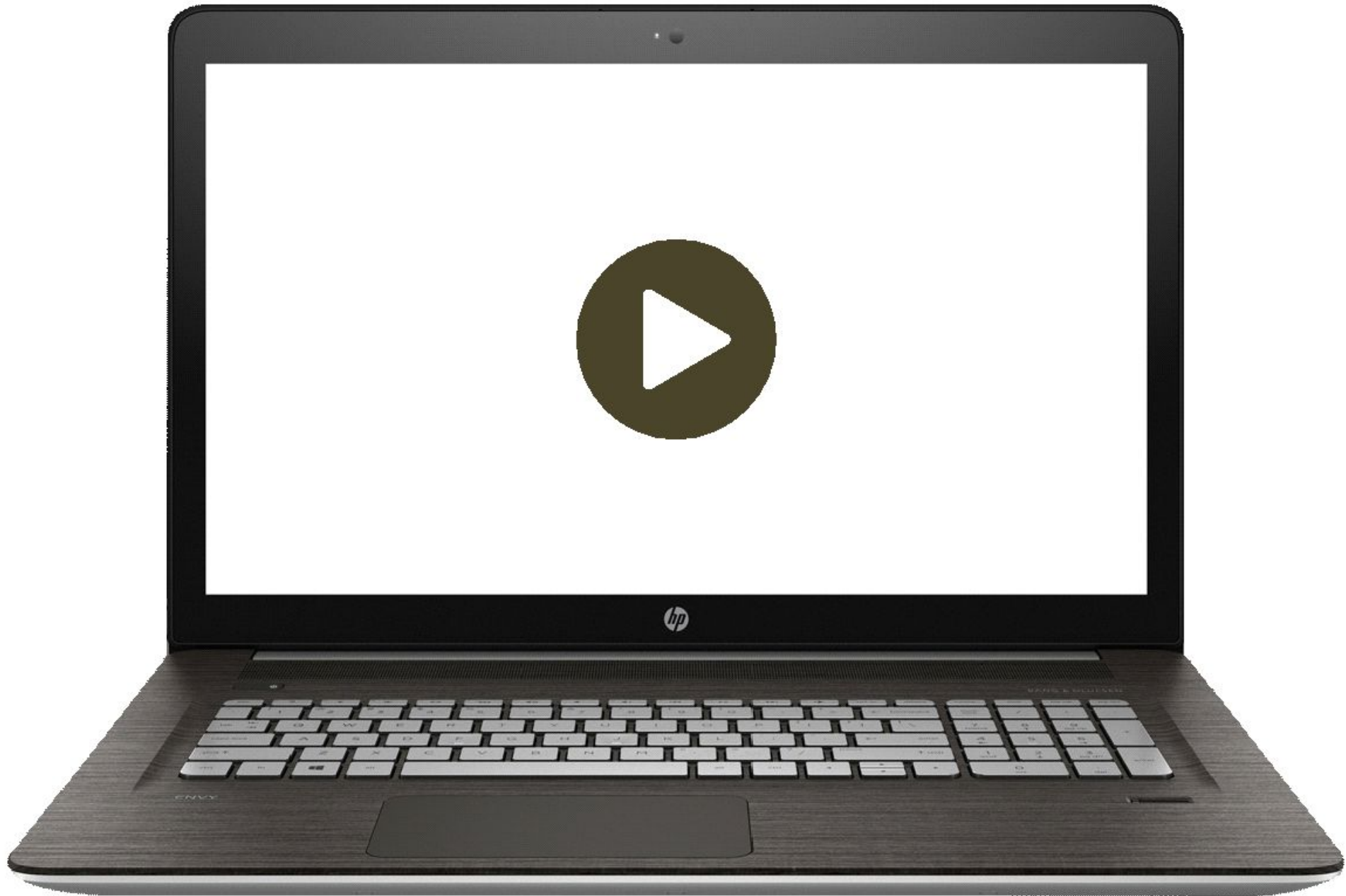
**полное ионное уравнение**



**сокращённое ионное уравнение**

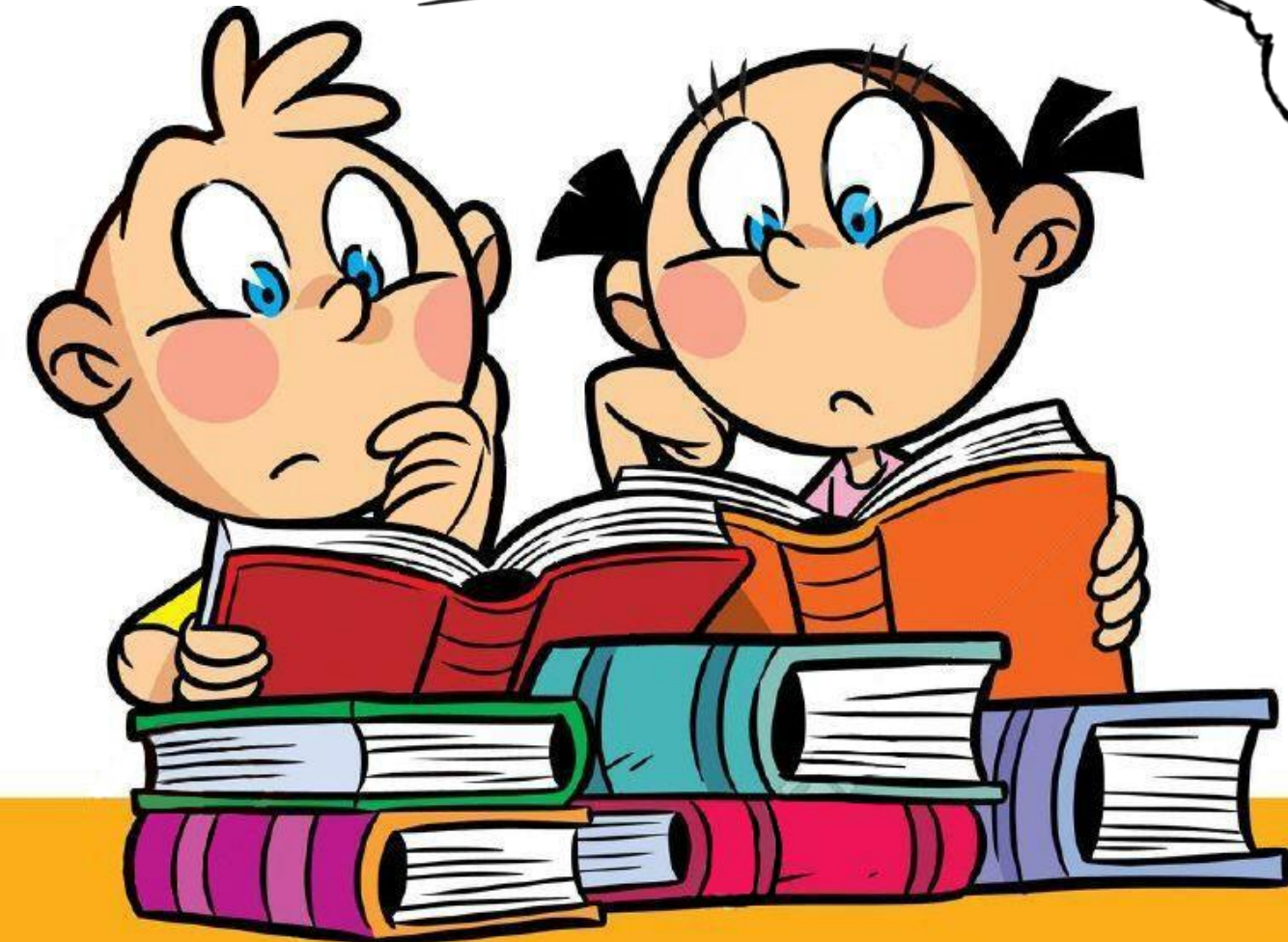






Что я  
умею?!

Что я знаю о  
растворах...



**ТЕОРИЯ**

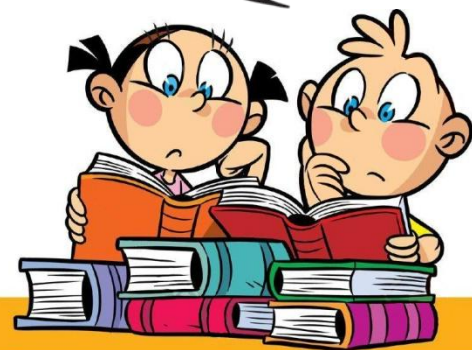
**ПРАКТИКА**



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
			<b>ИТОГО: 14 баллов</b>
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