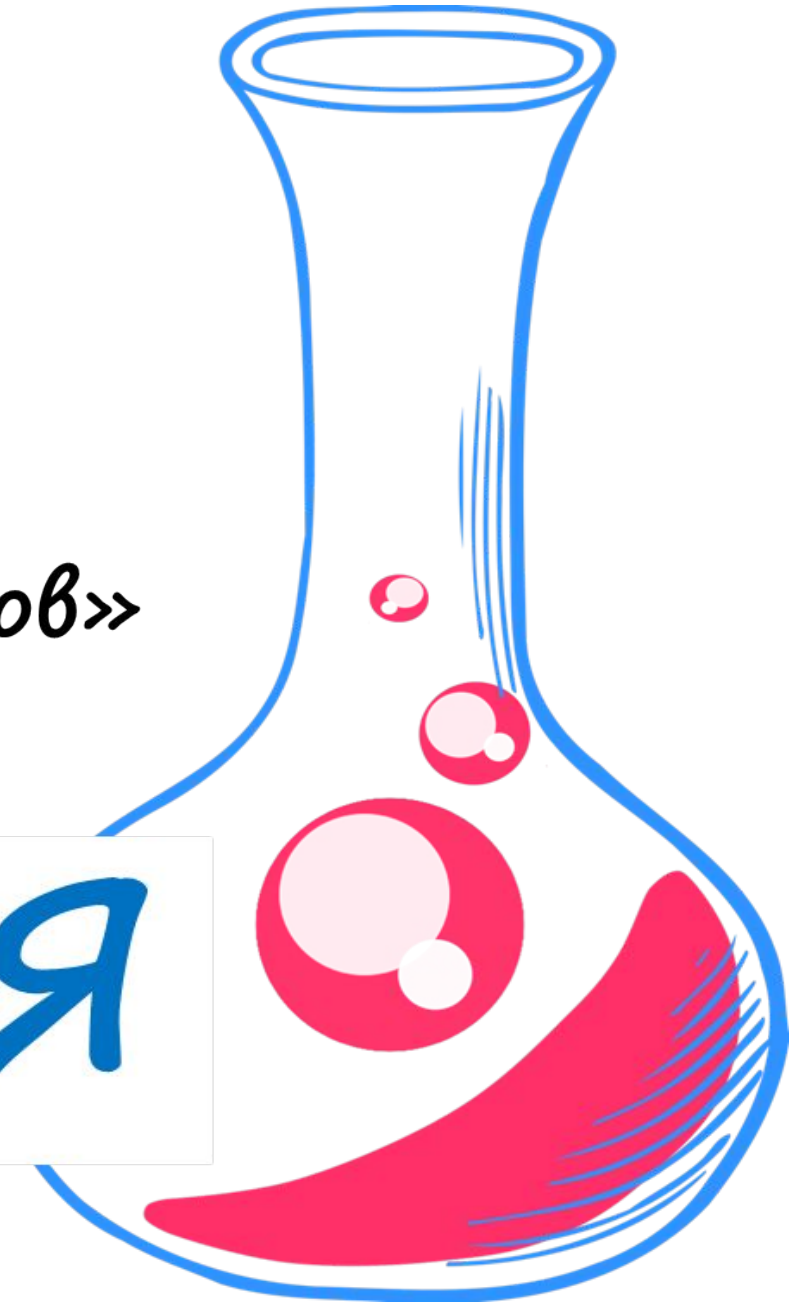
Презентация к уроку химии для 8 класса
Автор: Ещенко Юлия Владимировна,
учитель биологии и химии
МБОУ ООШ № 84 г. Новосибирска

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

ХИМИЯ



КАТИОНЫ

ОКИСЛЕНИЕ

РАСТВОРЫ

ИЗОТОПЫ

АЛЛОТРОПИЯ

ЭЛЕКТРОНЫ

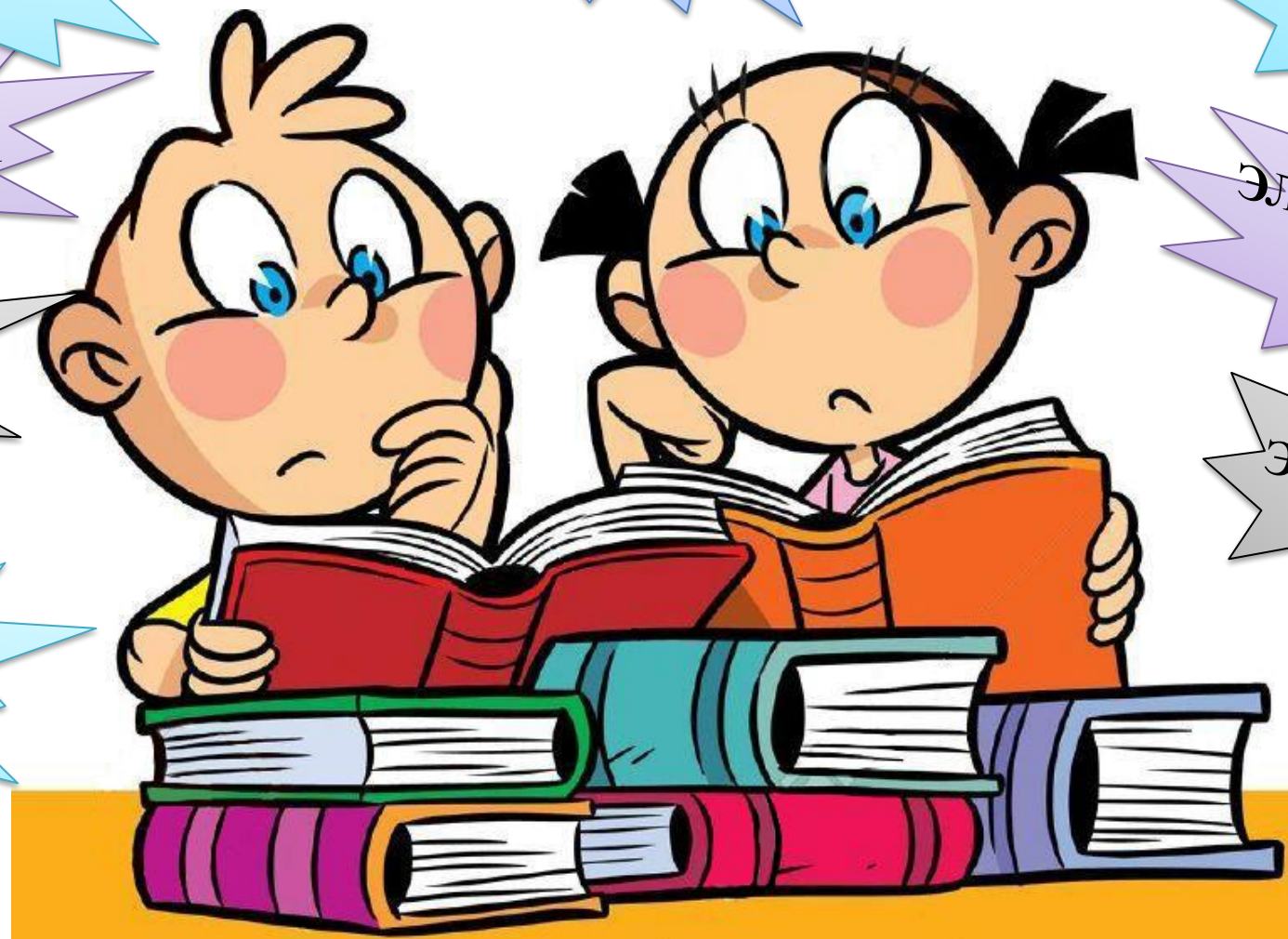
РАСТВОРИМОСТЬ

НЕЭЛЕКТРОЛИТ

ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ

КАТАЛИЗАТОРЫ

ЭЛЕКТРОЛИТ

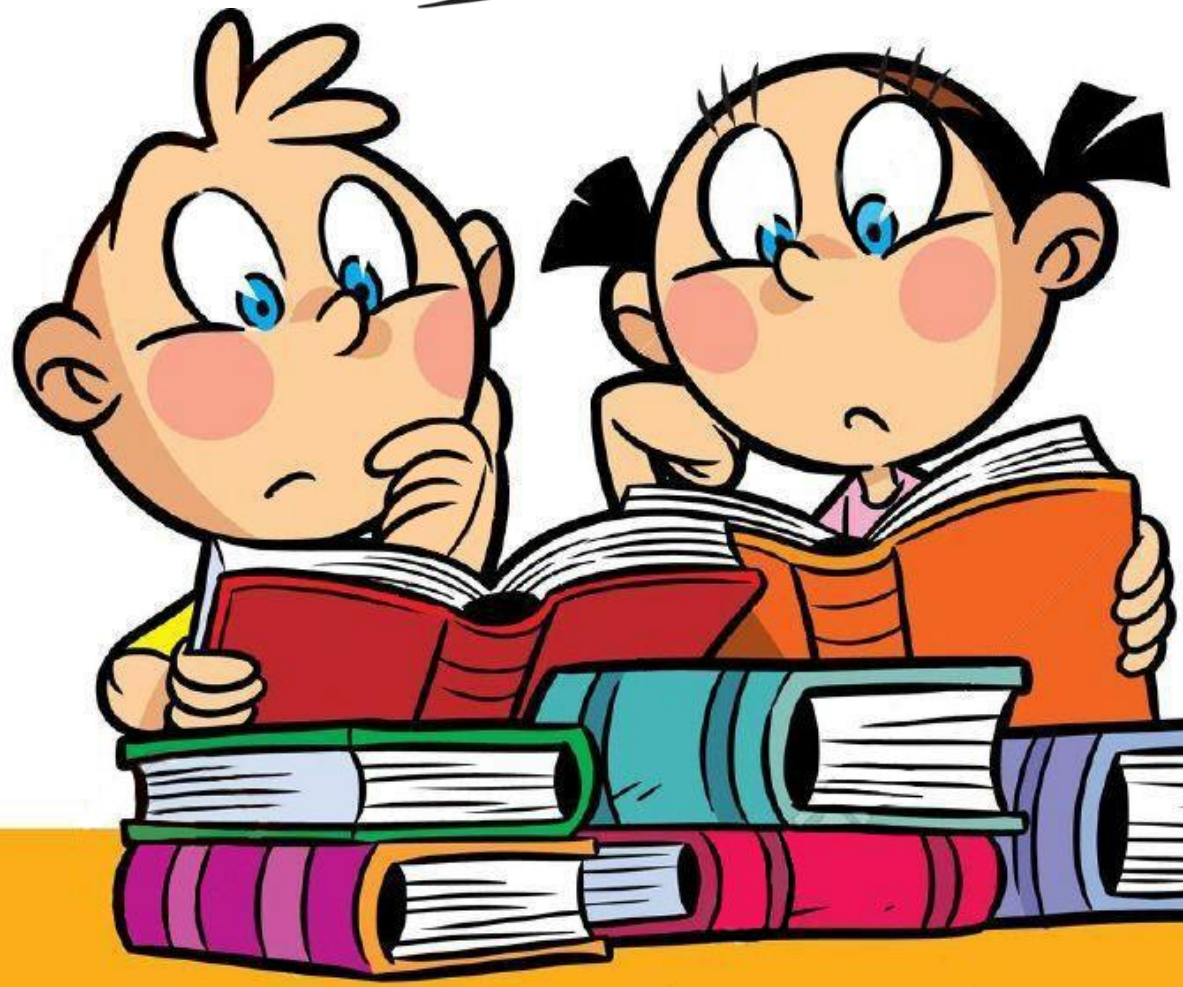


ИОННЫЕ УРАВНЕНИЯ

АНИОНЫ

Что я умею?!

Что я знаю о растворах...



ТЕОРИЯ

ПРАКТИКА

МОЛОДЦЫ!

H_2SO_4

Na_2CO_3

$Ca(OH)_2$

H_2S

K_2O

$Al(OH)_3$

$AgCl$

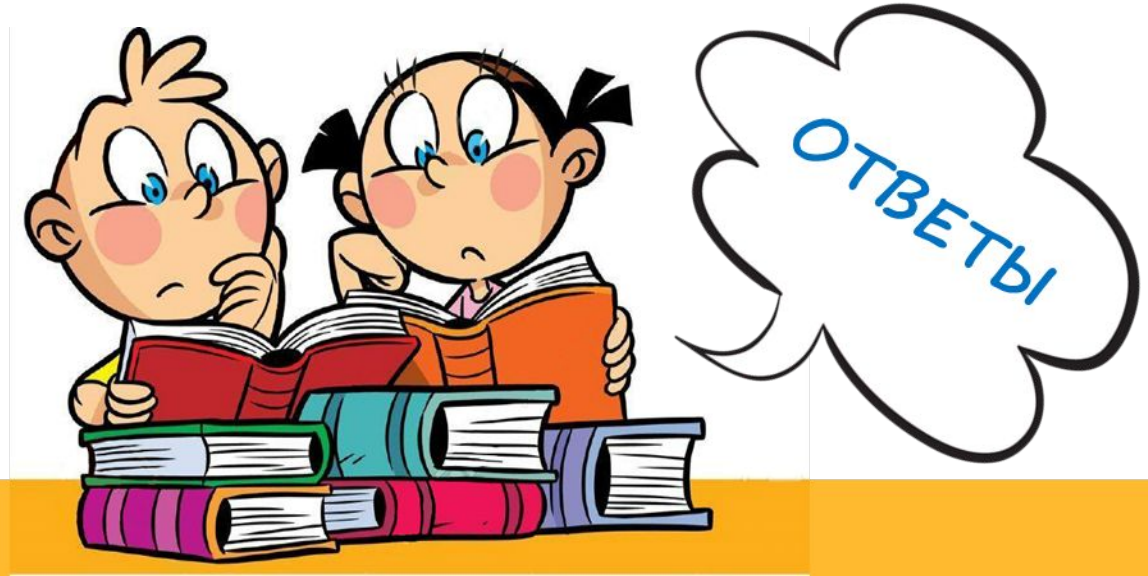
CO_2

NaOH

CaO

H_2SiO_3

LiI



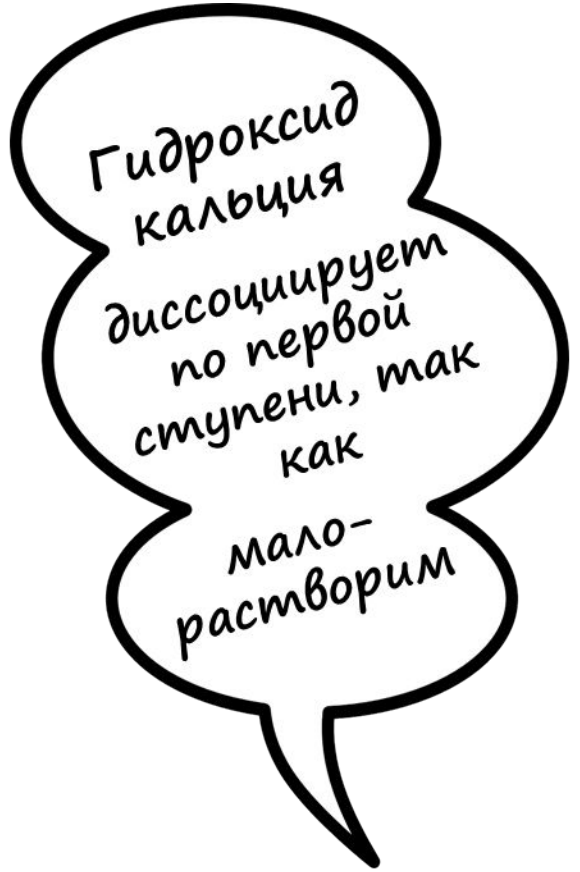
$H_2SO_4 \rightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$

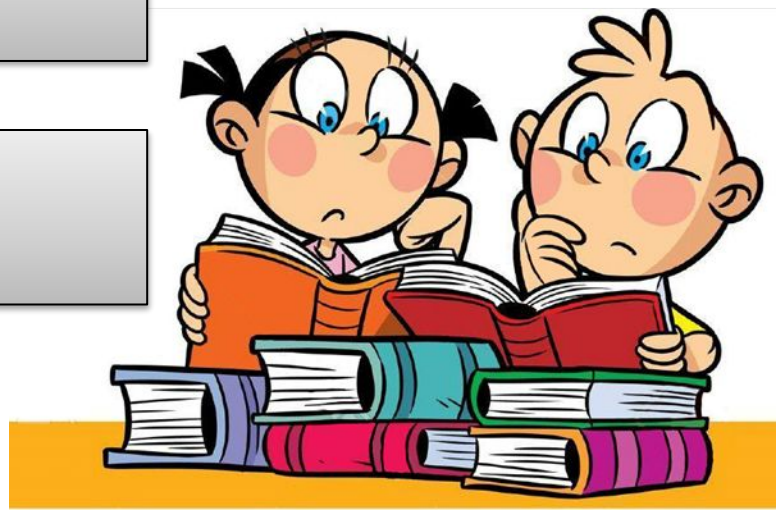
$Na_2CO_3 \rightarrow 2Na^+ + CO_3^{2-}$

$NaOH \rightarrow Na^+ + OH^-$

$Ca(OH)_2 \rightarrow CaOH^+ + OH^-$

$LiI \rightarrow Li^+ + I^-$





Ой, а про ионные уравнения мы забыли!
Нужно вспомнить алгоритм и проверить себя.

!?

$$H_2SO_4 + Na_2CO_3 \rightarrow Na_2SO_4 + CO_2 + H_2O$$

$$H_2SO_4 + Na_2CO_3 \rightarrow Na_2SO_4 + CO_2\uparrow + H_2O$$

молекулярное уравнение

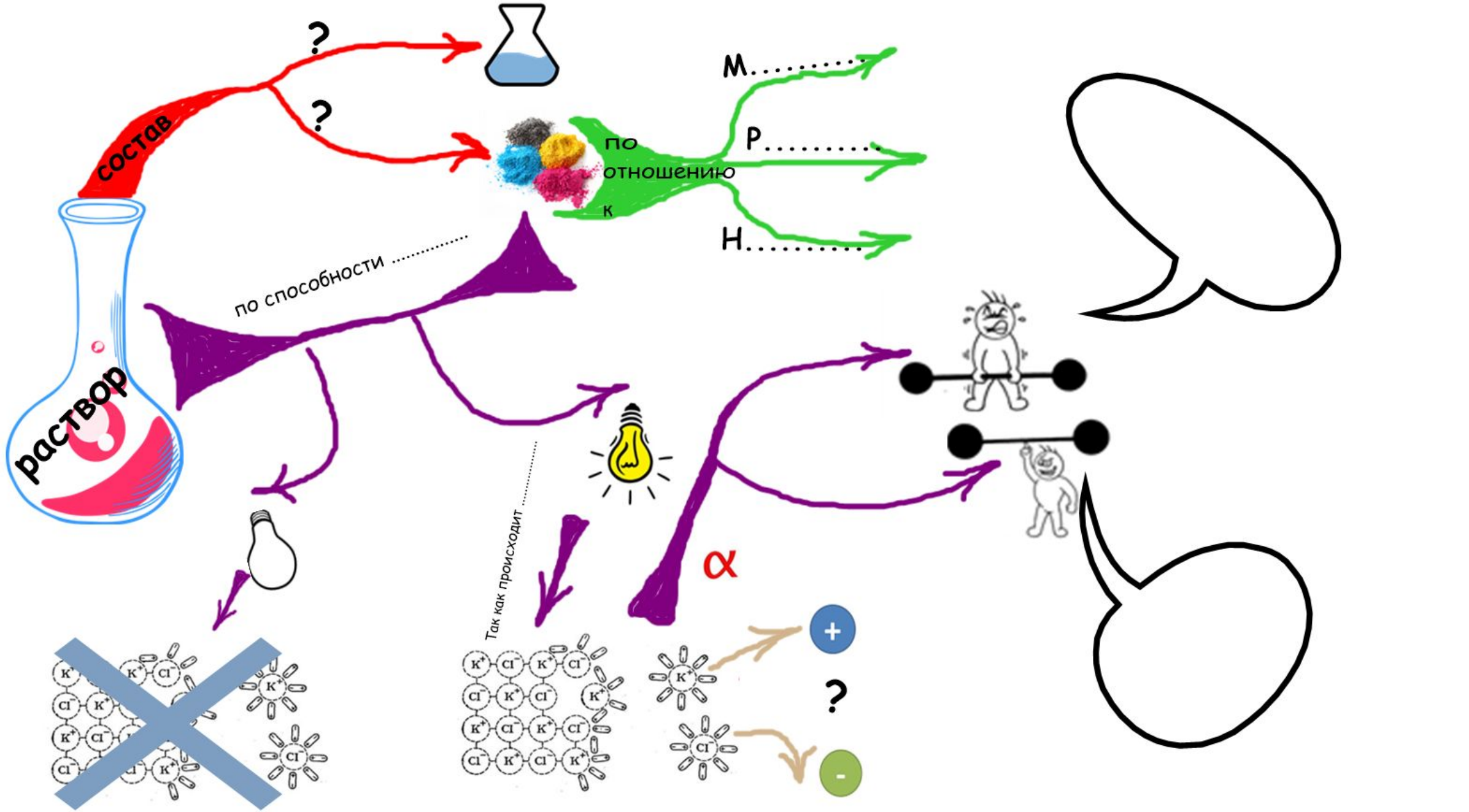
$$2H^+ + SO_4^{2-} + 2Na^+ + CO_3^{2-} \rightarrow 2Na^+ + SO_4^{2-} + CO_2\uparrow + H_2O$$

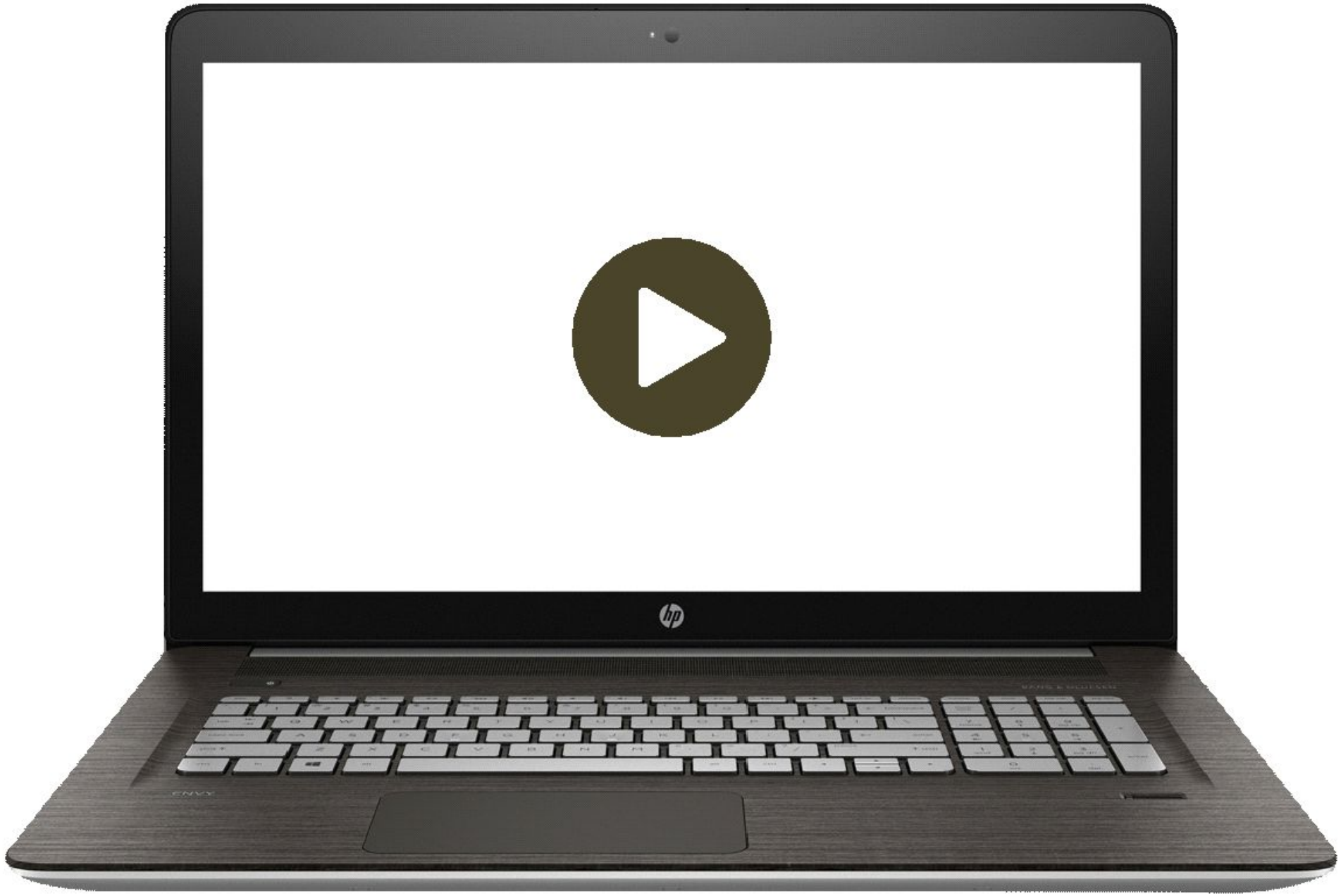
полное ионное уравнение

$$2H^+ + \underline{SO_4^{2-}} + \underline{2Na^+} + CO_3^{2-} \rightarrow \underline{2Na^+} + \underline{SO_4^{2-}} + CO_2\uparrow + H_2O$$

$$2H^+ + CO_3^{2-} \rightarrow CO_2\uparrow + H_2O$$

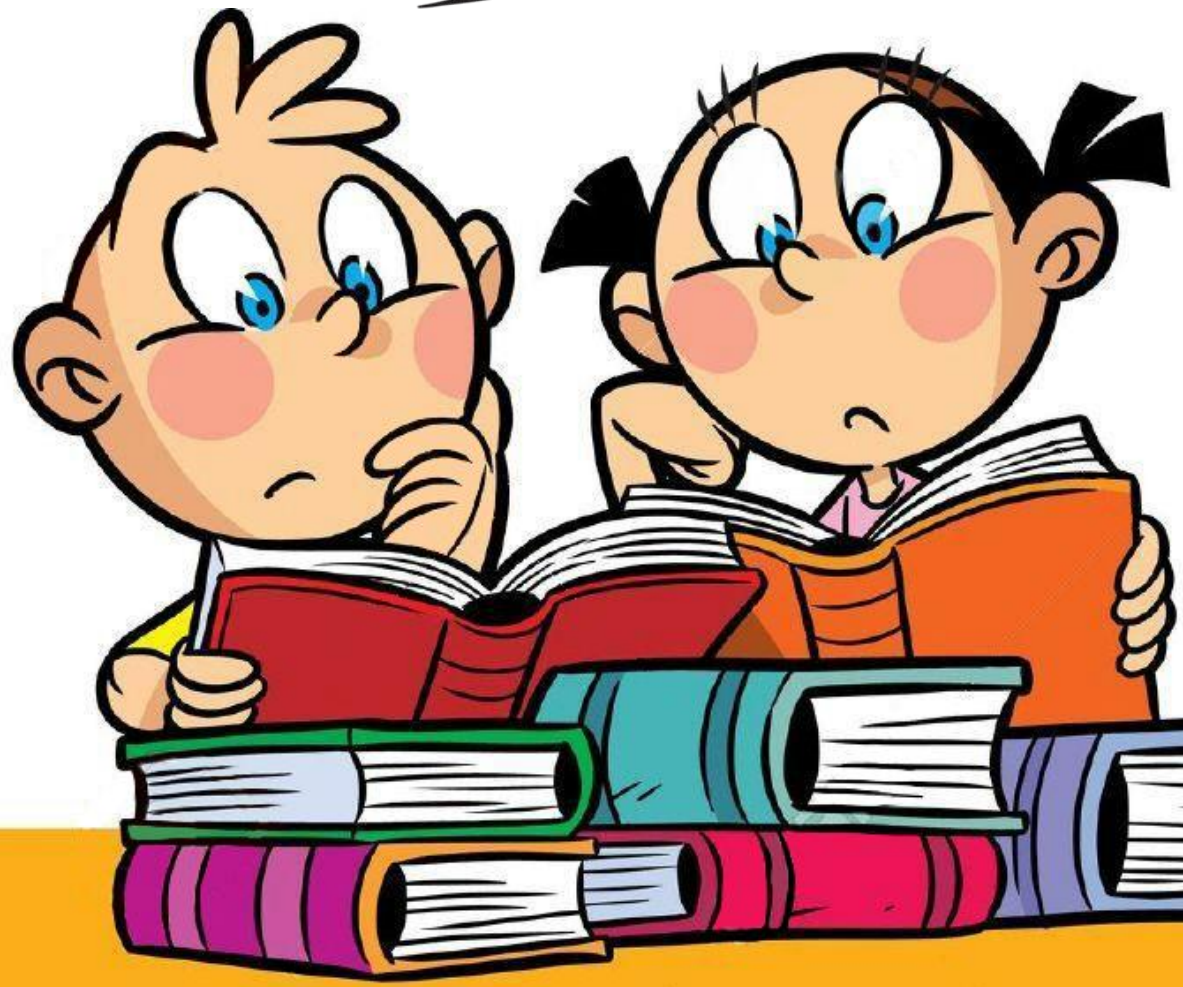
сокращённое ионное уравнение


?
?
состав
раствор
по
отношению
к
М.....
Р.....
Н.....
по способности .....
Так как происходит .....
α
+
?
-



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; 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.

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

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

выполнить упражнения