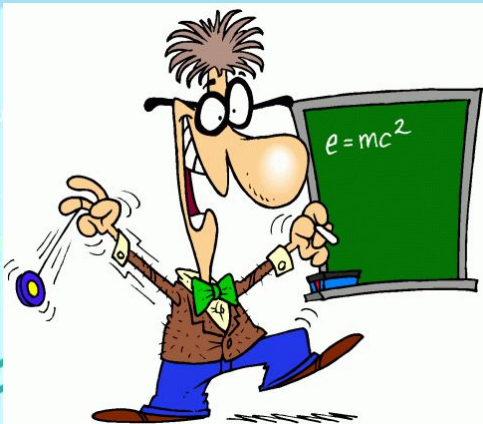


Теория электролитической диссоциации

Химическая игра



Карпенко Ольга Геннадьевна,
Учитель химии и биологии
1 категории

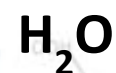
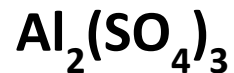
1. Разминка

1. Основоположник ТЭД...
2. Процесс распада электролита на ионы...
3. Какие вещества в водных растворах не распадаются на ионы?
4. Какие вещества называются электролитами?
5. Положительно заряжённые ионы...
6. Отрицательно заряжённые ионы...
7. При диссоциации каких веществ образуются катионы водорода?
8. При диссоциации щелочей образуются ионы...
9. Если степень диссоциации 0,8, такой электролит называется...
10. Условия протекания РИО...
11. Факторы, влияющие на степень диссоциации...
12. Что такое кристаллогидраты?

Разминка – ответы:

1. Аррениус
2. Электролитическая диссоциация
3. Нейтральные
4. Растворы или расплавы которых проводят электрический ток
5. Катионы
6. Анионы
7. Кислоты
8. Катионы металлов и гидроксид-ионы
9. Сильным
10. Образование слабых электролитов
11. Природа вещества, концентрация, температура, площадь соприкосновения компонентов
12. Устойчивые гидраты

2. «Распознай своё»



«Распознай своё» - ответы:

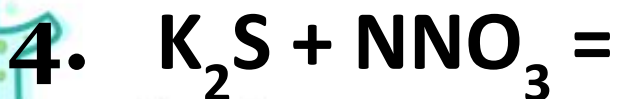
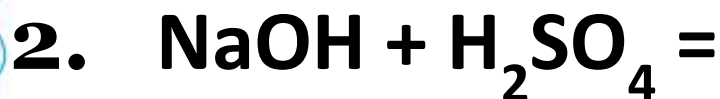
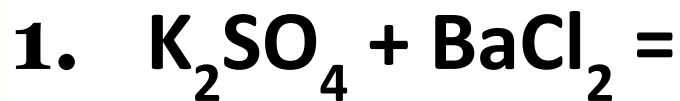
КИСЛОТЫ H_2SO_4 H_2SiO_3 HCl HNO_3

ОСНОВАНИЯ $\text{Fe}(\text{OH})_3$ NaOH $\text{Ba}(\text{OH})_2$ KOH

СОЛИ CuCl_2 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ BaSO_4 K_2SO_4

слабые электролиты $\text{Fe}(\text{OH})_3$ H_2SiO_3 BaSO_4 H_2O

3. «Продолжи уравнение»:



4. «Загадки химика»



5. Конкурс капитанов

Распознать растворы веществ

Хлорид
натрия

Соляная
кислота

Хлорид
бария

Фосфат
натрия

Карбонат
натрия

Серная
кислота

Сульфат
натрия

Нитрат
аммония

Сульфат
натрия

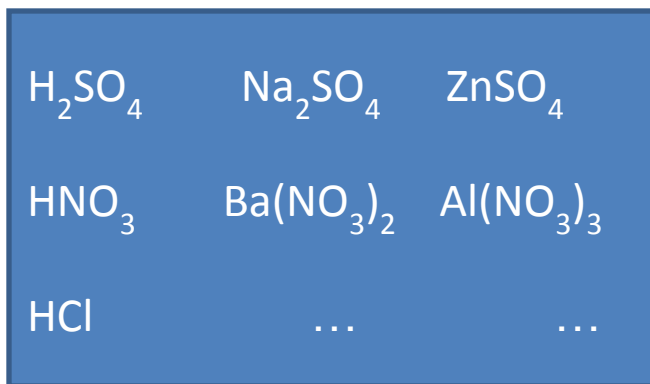
Азотная
кислота

Серная
кислота

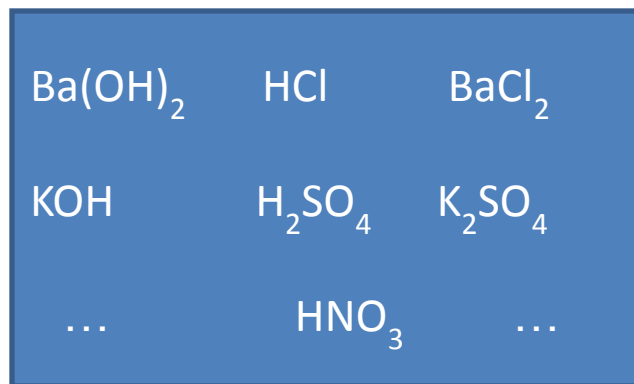
Нитрат
натрия

6. «Установи соответствие и продолжи ряд»

1



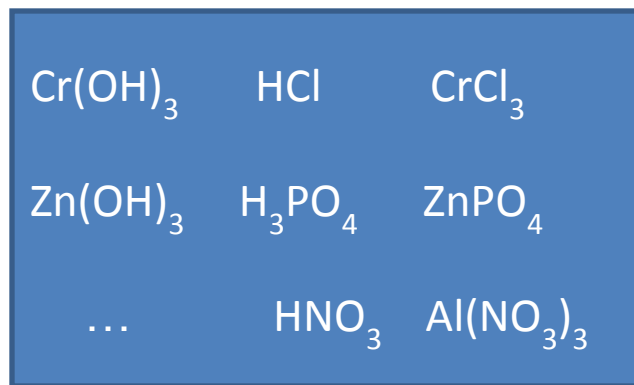
3

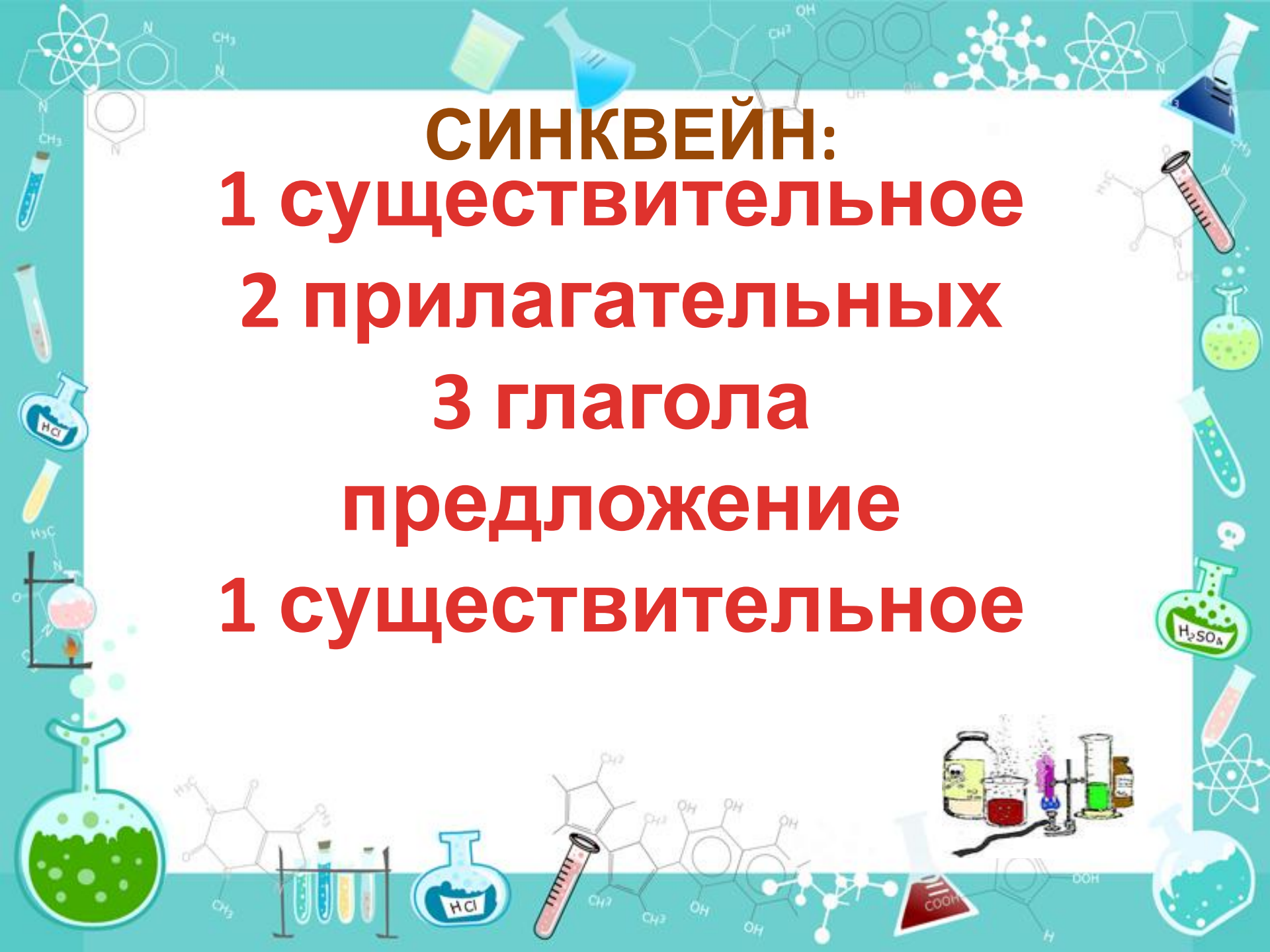


2



4

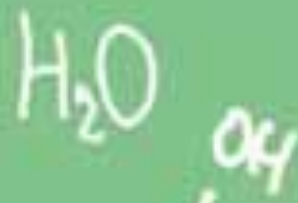




СИНКВЕЙН:
1 существительное
2 прилагательных
3 глагола
предложение
1 существительное

На сегодня занятия закончены....

Менделеев Д.И.

A small, colorful fragment of the periodic table showing elements from the second and third periods, including Lithium, Beryllium, Boron, Carbon, Nitrogen, Oxygen, Fluorine, Neon, Sodium, Magnesium, Aluminum, Silicon, Phosphorus, Sulfur, Chlorine, and Argon.