

Тема: “Обобщение
сведений об основных
классах неорганических
соединений”.

Цель:

Повторить и обобщить знания,
умения и навыки по данной
теме

Фронтальный опрос

- Что такое степень окисления?
- Какие соединения называются бинарными?
- Что такое гидриды?
- Дайте определение оксидам.
- Как называются растворимые основания?

- По каким признакам можно классифицировать кислоты? Приведите примеры.



- Правило разбавления серной кислоты в воде



- Что такое соли?
- Какие типы кристаллических решеток вы знаете?
- Что такое массовая доля?

Третий лишний

а) SO_2 , HCl , Na_2O ;

б) HNO_3 , H_2SiO_3 , H_2CO_3 ;

Третий лишний

в) NaOH , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, SO_3 ;

г) Na_2O , CaO , SO_2

Составьте формулы данных соединений:

оксид азота(V),

сульфид калия,

гидроксид меди (I),

сернистая кислота

Химический диктант

Ответ “да” или “нет”

“да”-1 “нет”-0

- 1. Соляная кислота образована ионной связью.
- 2. В соединении HCl , хлор является более электроотрицательным элементом.
- 3. Нулевые значения степени окисления имеют атомы в молекулах простых веществ и атомы в свободном состоянии.
- 4. В соединении NO_2 у азота степень окисления равняется +2.
- 5. Заряженные частицы называются ионами.

- 6. Металлы 1 группы главной подгруппы в соединениях имеют степень окисления +1.
- 7. В гидридах степень окисления водорода равна +1
- 8. Соли азотистой кислоты называются нитраты
- 9. Аморфные вещества не имеют определенной температуры плавления
- 10. Массовая доля выражается в г/моль

Правильный ответ


0110110010

- Попасть в кислоту – для него неудача
Но он перетерпит без вздоха, без плача
Зато в щелочах у такого блондина
Начнется не жизнь, а сплошная малина



Чтоб появиться я сумел,
прокаливают белый мел
меня дает огонь в печи
И пламя маленькой свечи.
И стоит только сделать вдох,
Чтоб я на свет явиться мог.
Я в газированной воде,
Я в хлебе, соде, я везде!



Ах, что же я поделаю с собой -
Ведь в щелочи я сине-голубой.
А в кислоте быть синим я не смею:
Я - , и в кислотах я краснею.

Как на прогулке от мороза,
От кислого я стану розов.
Но вид мой в щелочи смешон:
Я сразу желтый, как лимон.

Найдите
родственников

HCl, SO₂, H₂CO₃, N₂O₅,
K₂CO₃, HJ, H₂SO₄, K₃PO₄,
NaOH, Ba(OH)₂, CO,
Al₂(SO₄)₃, Fe(OH)₂,
Ca(OH)₂, H₃PO₄, P₂O₅,
Cr₂O₃, FeCl₃, Cu(OH)₂.

ОКСИДЫ	ОСНОВАНИЯ	КИСЛОТЫ	СОЛИ

ОКСИДЫ	ОСНОВАНИЯ	КИСЛОТЫ	СОЛИ
SO ₂	NaOH	HCl	K ₂ CO ₃
N ₂ O ₅	Ba(OH) ₂	H ₂ CO ₃	K ₃ PO ₄
CO	Fe(OH) ₂	HJ	FeCl ₃
P ₂ O ₅	Ca(OH) ₂	H ₂ SO ₄	Al ₂ (SO ₄) ₃
Cr ₂ O ₃	Cu(OH) ₂	H ₃ PO ₄	

1. мел

2. угарный газ

3. веселящий газ

4. плавиковая кислота

5. поваренная соль

6. аммиак

7. негашенная известь

Д. NaCl

Е. NH₃

О. CO

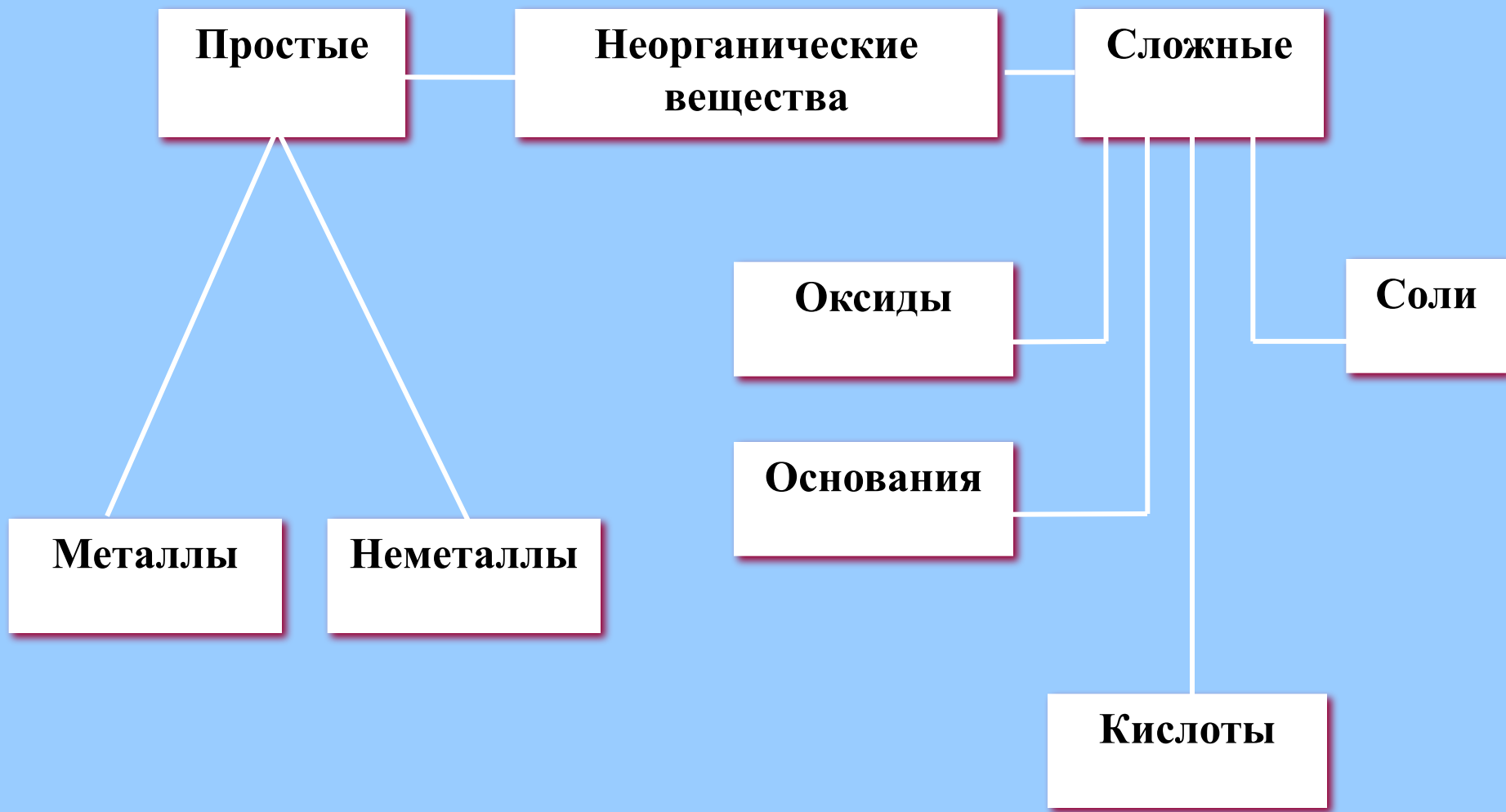
М. Ca CO₃

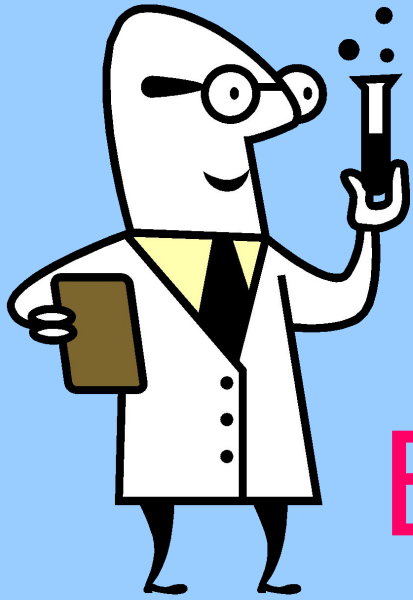
О. HF

Ц. CaO

Л. N₂O

Классификация неорганических веществ





Всем спасибо за
хорошую работу на
уроке

Решите задачу

1-Вариант

Вычислить

массовую долю

кислорода в

серной кислоте.

2-Вариант

Вычислить

массовую долю

азота в нитрате

калия

Решите задачу

1-вариант

Вычислить сколько граммов соли и воды потребуется для приготовления 25 г раствора с массовой долей растворенного вещества 8 % ?

2-вариант

Какие массы соли и воды необходимо взять для приготовления 500 г раствора с массовой долей соли 6 %.