

Самостоятельная работа

1 вариант

- 1) Определите степень окисления в веществах: NO_2 , SO_3 , MgCl_2 , Na_2SO_4 , KClO_4 ,
- 2) Напишите формулы веществ: оксид натрия, сульфид железа (III), хлорид цинка, нитрид магния, оксид фосфора (V)

2 вариант

- 1) Определите степень окисления в веществах: P_2O_5 , Al_2S_3 , Cr_2O_3 , K_2MnO_4 , HNO_3
- 2) Напишите формулы веществ: оксид меди (II), сульфид натрия, хлорид магния, нитрид алюминия, оксид фосфора(III)

Основные классы неорганических соединений

ОКСИДЫ

КИСЛОТЫ

ОСНОВАНИЯ

КИСЛОТЫ

ОКСИДЫ

ОПРЕДЕЛЕНИЕ

Важнейшие оксиды
в природе
и жизни человека

НОМЕНКЛАТУРА

ЗАДАНИЯ

ФИЗИЧЕСКИЕ
СВОЙСТВА

ХИМИЧЕСКИЕ
СВОЙСТВА

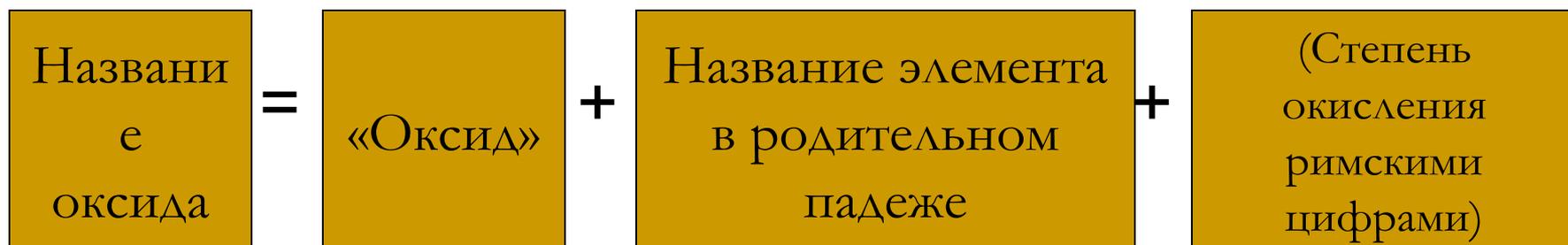


- Рассмотрите формулы веществ, представленных выше, что в них общего?
- Сколько химических элементов входит в состав этих веществ?
- Дайте определение классу этих

ОКСИДЫ -ЭТО ...

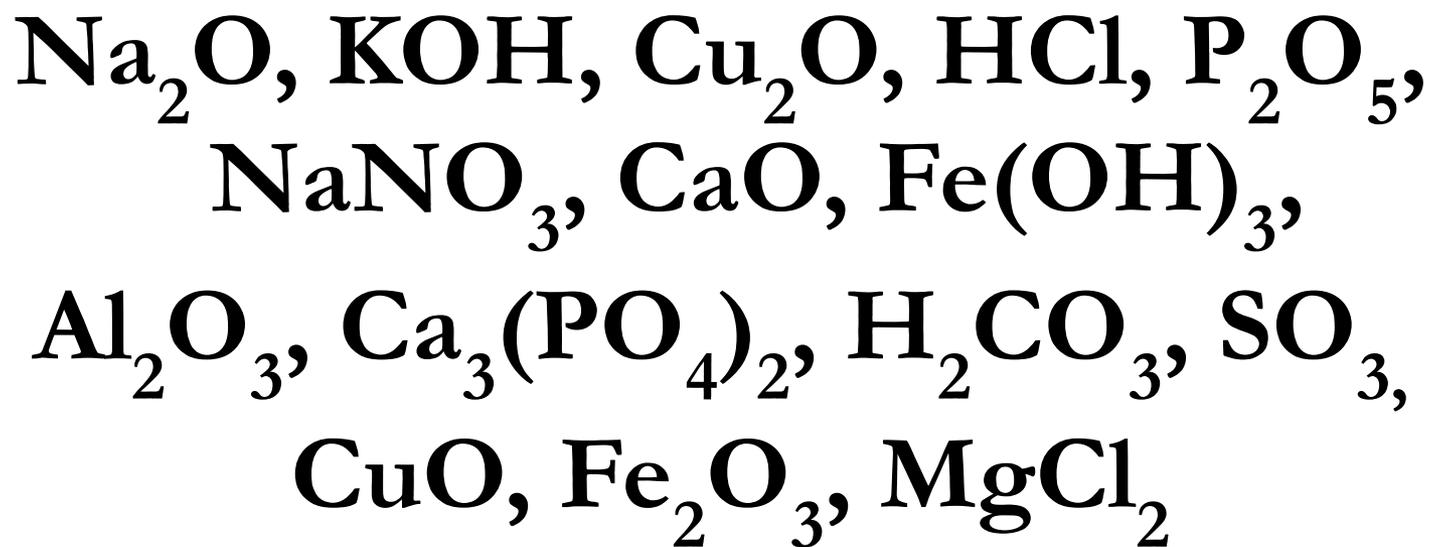
ОКСИДЫ — это соединения,
состоящие из двух
химических элементов,
одним из которых является
кислород.

Основные правила современной номенклатуры:



Задания

Из предложенных формул
выпишите в столбик формулы
оксидов, дайте им названия.



По названиям написать формулы

веществ:

- Оксид углерода (II)
- Оксид калия
- Оксид кремния
- Оксид железа (II)
- Оксид азота (V)
- Оксид цинка
- Оксид фосфора (III)
- Оксид водорода



Название оксида	Формула оксида	Значение в природе и жизни человека



Домашнее задание

- Параграф 18
 - Упражнения
 - Определения и правила номенклатуры
знать наизусть
-

Решение задач

- Какой объем займут 66г оксида углерода (IV) при н.у.? Какому количеству вещества соответствует данная масса? Сколько молекул углекислого газа содержится в этом объеме? Сколько атомов каждого элемента содержится в данном объеме?
- Рассчитайте число молекул, содержащихся в 3,4г аммиака?

