

Из атомов создана наша природа
И очень важна там роль кислорода
С кремнием он образует песчинку,
А с водородом воду и льдинку
Газ углекислый –коль уголь горит
Все называется это-оксид.

Тема урока: «Оксиды»

Задания:

1. Определите степень окисления по формуле:



2. Составте формулы веществ по степеням окисления: CuO ; SiO ; ZnO ; SO ; PO .

Оксиды -... (§ 19 /§18 – зеленый учебник)

Общая формула – $Э_xO_y^{-2}$

Названия:

Название Оксид

 =

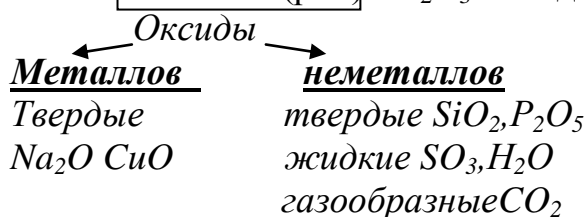
оксид

 +

название элемента(р.п.)

 например, Cr_2O_3 -оксид хрома(III)

Классификация оксидов:



3. Из приведенных химических формул веществ:
 $KNO_3, Fe_2O_3, CH_4, CO, CO_2, Na_2CO_3, Cu_2O, N_2O$ -назовите оксиды, выписав их формулы, классифицируйте их.
4. Напишите формулы оксидов: натрия, кальция, хрома(III), углерода(IV), фосфора(V).
5. Какова степень окисления марганца в оксидах, формулы которых: $Mn_2O_3, MnO, MnO_2, Mn_2O_7, MnO_3$.

Выполни самостоятельно в тетради. Взаимопроверка в парах – обменяйтесь тетрадями, проверьте работу соседа, оцени результат.

6. Игра «Крестики-нолики»

SO_2	CuO	BaO
N_2O	SiO_2	H_2O
PbO_2	V_2O_5	CO_2

Определите степень окисления элементов и найдите выигрышный путь элементов с одинаковой степенью окисления.

Работа в парах. Проверка в группах. Взаимооценка.

7. Тест «Улыбка» (поставь точку в клетке правильного ответа)

1. В каком варианте ответов формула оксида составлена неверно:

А) PO_3 ; Б) SO_3 ; В) Al_2O_3

2. Выберите запись, соответствующую степеням окисления азота и кислорода, в соединении формула которой NO_2 :

А) -4, +2; Б) +4, - 2; В) +2, -1.

3. Выберите формулу оксида марганца (IV):

А) MnO ; Б) Mn_2O_7 ; В) MnO_2 .

4. Выберите формулу оксида металла:

А) N_2O_5 ; Б) BaO ; В) SO_3 .

5. Какое из приведенных ниже названий соответствует формуле CO_2 :

А) оксид углерода(IV); Б) карбид кислорода; В) оксид углерода(II).

Ответы в тетради оформи в таком виде:

	1	2	3	4	5
А)					
Б)					
В)					

(Поставь точку в клетке правильного ответа, затем соедини все полученные точки правильных ответов между собой)

*Индивидуальная работа.
Самооценка.*