

1 задание «Химический диктант».

1. Определите степень окисления элементов в соединениях с кислородом (задание на соответствие)

Формулы веществ	Степени окисления
А) Si O ₂	1) +1
Б) Al ₂ O ₃	2) +2
В) SO ₂	3) +3
Г) FeO	4) +4
	5) +5

А	Б	В	Г

2 задание «Крестики-нолики». Необходимо выбрать «правильный путь», т.е. 3 клетки по горизонтали, вертикали или диагонали, в которых записаны формулы бинарных соединений.

H ₂ SO ₄	NaOH	CaO
H ₂	P ₂ O ₅	KF
CaCO ₃	Zn	MgBr ₂

Тема урока « _____ »

3 задание. Сформулируйте понятие оксидов.

«Вопросы-подсказки»

1. Оксиды – это простые или сложные вещества?
2. Сколько элементов входит в их состав?
3. Какой элемент присутствует обязательно?
4. Чему равна степень окисления этого элемента в соединениях?

Оксиды – это _____ вещества, состоящие из _____ химических элементов, один из которых _____ в степени окисления _____.

двух	-2	кислород	сложные
------	----	----------	---------

Номенклатура (названия) оксидов.

Название оксида	=	«оксид»	+	Название элемента в родительном падеже	+	С.О. элемента римской цифрой
-----------------	---	---------	---	--	---	------------------------------

4 задание. Соедините линиями формулы оксидов и названия веществ:

Формулы веществ	Названия веществ
KOH	Оксид углерода (IV)
CaO	Оксид углерода (II)
SO ₂	Оксид кальция
CaCO ₃	Оксид фосфора (III)
CO ₂	Оксид фосфора (V)
Na ₃ N	Оксид серы (IV)
P ₂ O ₅	Оксид серы (VI)
NH ₃	Оксид калия

Образцы оксидов

Внешний вид						
Формула	H ₂ O	Al ₂ O ₃	SiO ₂	NO ₂	Cr ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃
Тривиальное название	вода	глинозём	кварц, кремнезём, речной песок, яшма	Бурый газ	Хромовая зелень	Красный железняк, гематит
Химическое название	оксид водорода	Оксид алюминия	Оксид кремния	Оксид азота (IV)	Оксид хрома (III)	Оксид железа (III)

5 задание «Области применения оксидов». Соотнесите изображения веществ, предметов, содержащих оксиды и области их применения.

	Медицинский центр 	
		
		
	Строительная фирма 	
		
		
	Мастерская скульптора, художника, дизайнера. 	
		
		

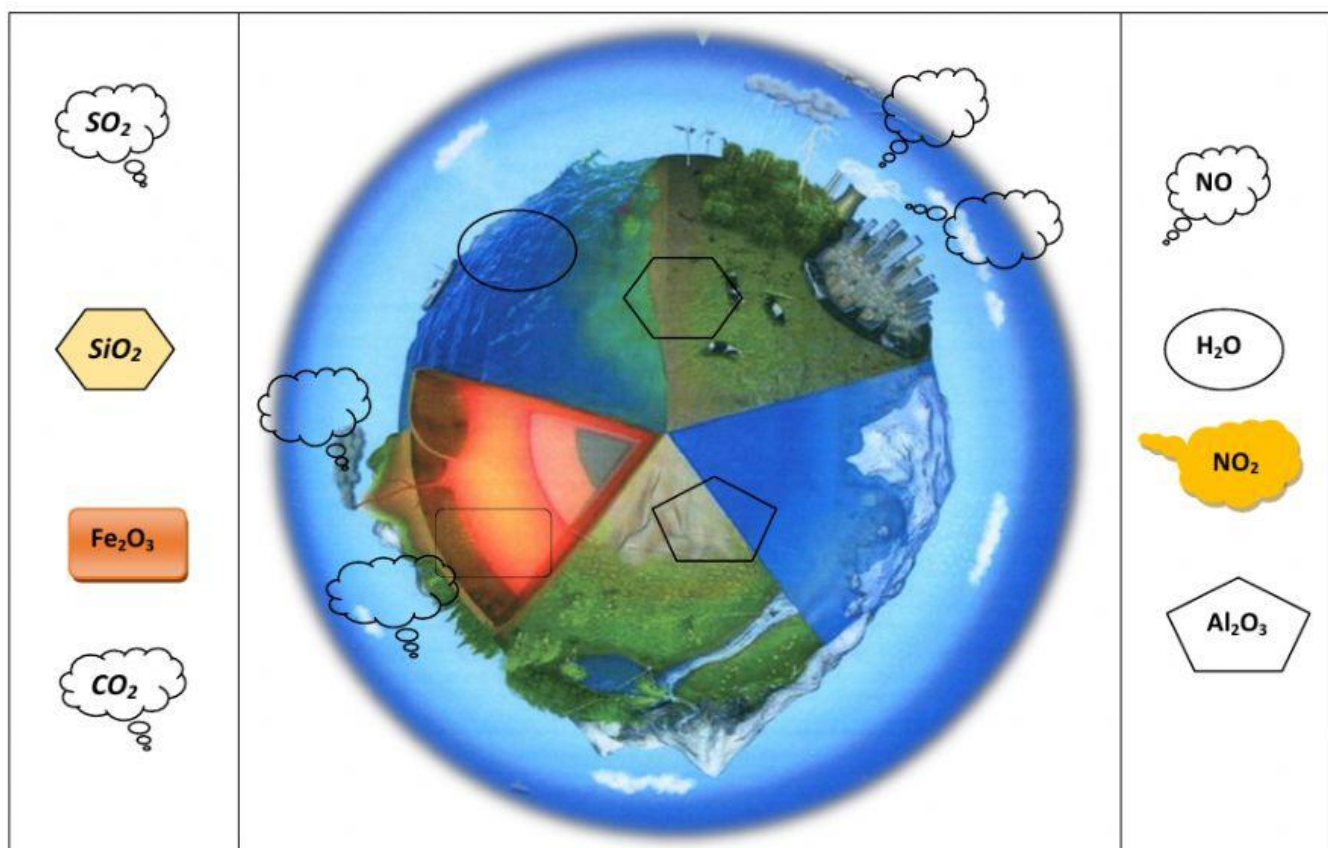
Домашнее задание. Параграф 19, ответить на вопросы.

1) Составьте формулы оксидов по их названиям:

- | | |
|---------------------|-------------------------|
| а) оксид серы (VI); | г) оксид азота (II); |
| б) оксид натрия; | д) оксид фосфора (III); |
| в) оксид меди (II); | е) оксид марганца (IV). |

2)* Расшифруйте фразу: "Дела как сажа бела". Каким оксидом образована белая сажа? Вычислите массовые доли каждого элемента в белой саже.

6 задание. Дополните земной шар оксидами, которые услышите в тексте



Критерии оценивания

«5» - 9/10-10/10

«4» - 6/10-8/10

«3» - 3/10-5/10

