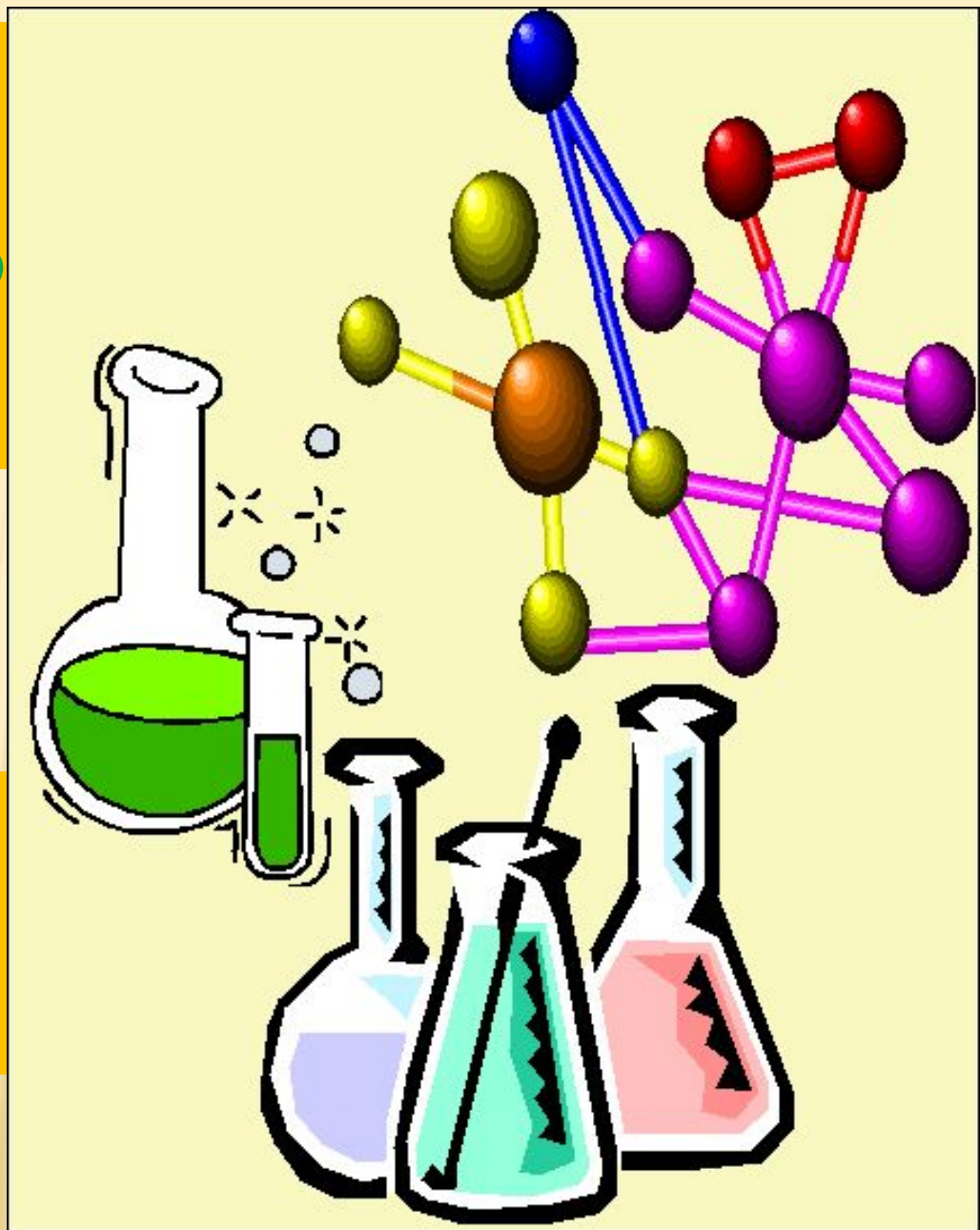
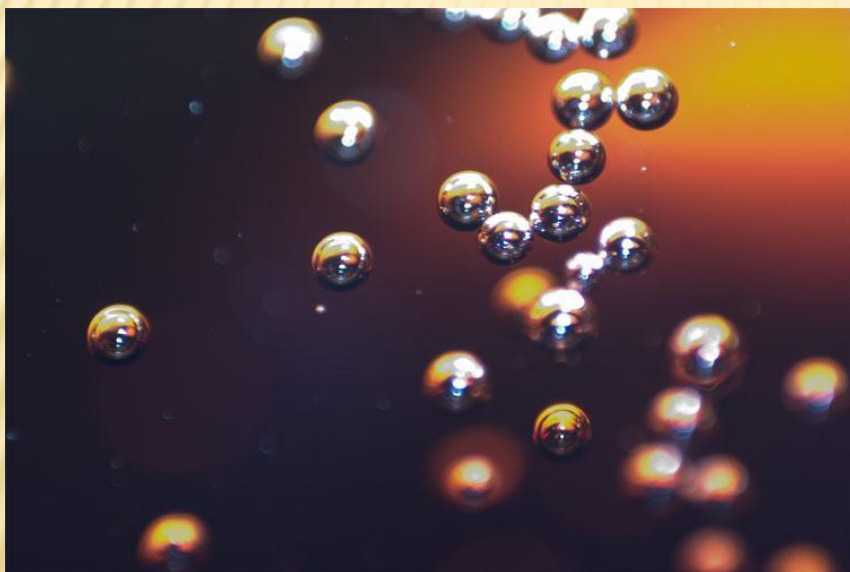


ОКСИДЫ НЕМЕТАЛЛОВ И МЕТАЛЛОВ

СОСТАВ И НАЗВАНИЯ



УГЛЕКИСЛЫЙ ГАЗ (CO₂)



ВОДА (H₂O)



ПЕСОК (ОКСИД КРЕМНИЯ (IV) SiO_2)



ОКСИД

ы

сложные вещества, состоящие из двух элементов,
один из которых – кислород.



3

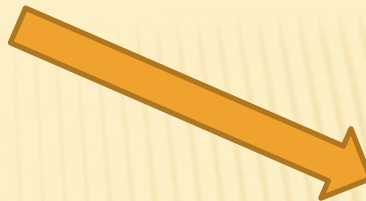
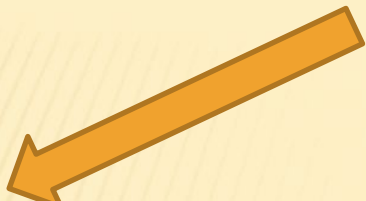
3



0

2

ОКСИД Ы



ОКСИДЫ



оксид хрома
(III)

ОКСИД алюминия - КОРУНД



ОКСИДЫ НЕМЕТАЛЛОВ

оксид кремния - КВАРЦ



оксид углерода (IV) - углекислый



Лежу на берегу, вокруг одни
оксиды,
Куда не погляжу – прекраснейшие
виды:

Песочек – пляж, вода морская,
А с моря бриз, волна крутая,
И воздух дышится легко,
Вода – парное молоко.

Забудешь беды и обиды.....
А все же..... где же здесь оксиды?

Хотя бы три мне назовите
И дальше отдыхать идите!



(песок)



(вода)



(углекисл
ый

газ)



АЛГОРИТМ построения формул оксидов:

1. Знаки химических элементов – на первом месте



знак элемента, на втором - знак кислорода.

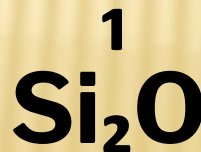
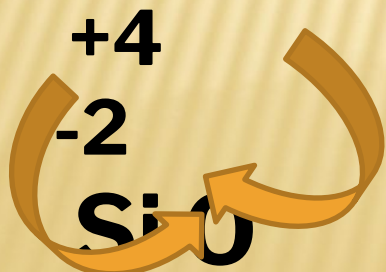
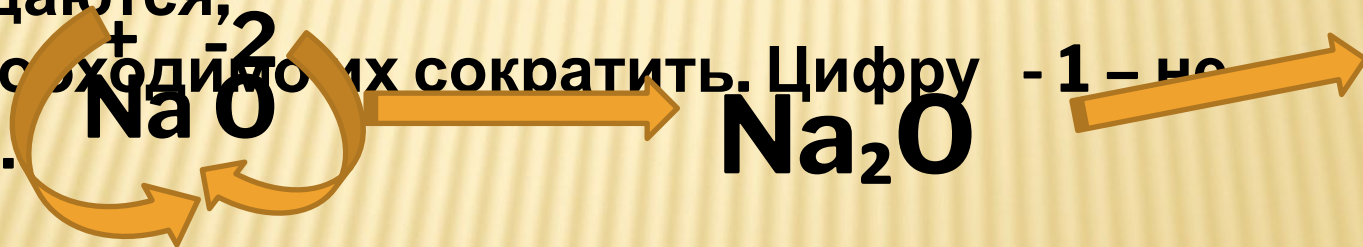
2. Над знаками элементов поставить значение степени окисления.



3. Перенести крест-накрест значение валентностей,

но обычными цифрами. Если цифры сокращаются,

то не следует их сокращать. Цифру -1 – не пишем.



4



2

Составьте формулы

ОКСИДОВ:

1) оксид бария калия

2) оксид алюминия

3) оксид

4) оксид углерода (IV)
(VI)

5) оксид серы

6) оксид железа (III)

Как составить названия оксидов?

**«ОКСИД» + название первого элемента в Р.п.
+ с.о. первого элемента
римскими цифрами в скобках**

ПРИМЕР:

**CaO - оксид кальция
(IV)**

SO₂ - оксид серы

Назовите

ОКСИДЫ:

1. P_2O_5 - оксид
максимально фосфора
2. Mg магния
3. P_2O_5 (V) оксид
4. Al_2O_3 алюминия
- оксид
5. Fe_2O_3 оксид железа
6. N_2O_5 (III) оксид азота
(V)

НАЗВАНИЯ ОКСИДОВ	ФОРМУЛ А	ФОРМУ ЛА
<i>1. Оксид углерода (IV)</i>	C O	
<i>2. Оксид натрия</i>	NaO	
<i>3. Оксид серы (IV)</i>	SO ₂	
<i>4. Оксид железа (III)</i>	FeO	
<i>5. Оксид фосфора (V)</i>	P ₂ O ₅	
<i>6. Оксид кремния</i>	SiO ₂	
<i>7. Оксид хлора (VII)</i>	ClO ₂	

Вы со мною уже
встречались -
Я космический скиталец,
Элементов прародитель
И отважный
предводитель.
Я любитель кислорода,
Вместе с ним даю я
воду



H_2

O



Предупреждаю вас
заранее:
Я непригоден для
дыхания!
Но все как будто бы не
слышат
И постоянно мною

N_2O

Я светоносный элемент.
Я спичку вам зажгу в
момент.
Сожгут меня - и под
водой
Оксид мой станет
кислотой



5

У меня дурная слава:
Я - известная отравка.
Даже имя говорит,
Что я страшно ядовит.



Я - самый главный элемент
И нет других тут мнений
Очень уж велик процент
Моих соединений.

Я и графит, я и
Входя в состав
Я есть и в воздухе, и в
растениях.
Земля - мои владенья.



Меня любит человек,
Мною назван целый
век!

Я блестяща и рыжа,
Очень в сплавах
хорош

Cu (
медь)

C (
углерод
)

CO

2

Cu₂

O

CuO

Я - металл
незаменимый,
Очень многими
любимый,
Легкий,
электропроводный,
А **Al**
самолетный.
(алюминий)



5. Соедините одной прямой линией (вертикаль, горизонталь, диагональ) формулы оксидов неметаллов.

В каком из этих оксидов оба неметалла обладают

постоянной степенью окисления.

CO₂	Fe O	Na₂ O
Al₂O₃	H₂ O	P₂O 5
Cu O	Cl₂O 7	NO 2