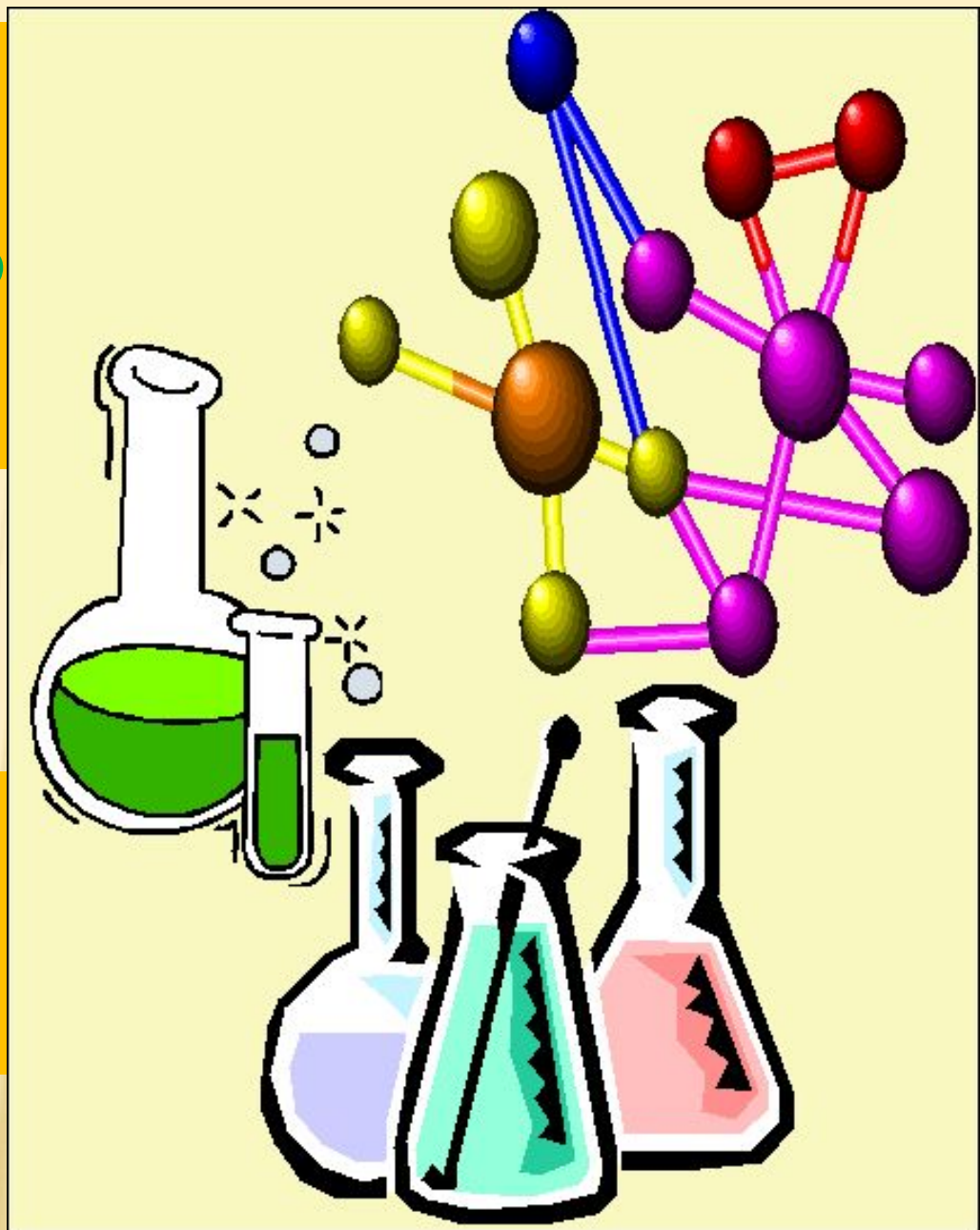


ОКСИДЫ НЕМЕТАЛЛОВ И МЕТАЛЛОВ

СОСТАВ И НАЗВАНИЯ



ОКСИД

ы

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



3

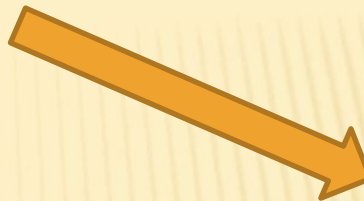
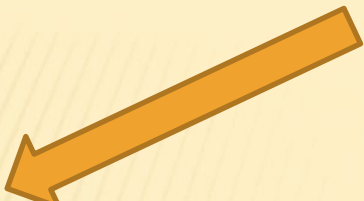
3



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 валентности (римскими цифрами)



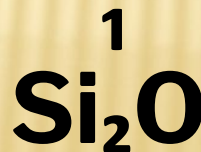
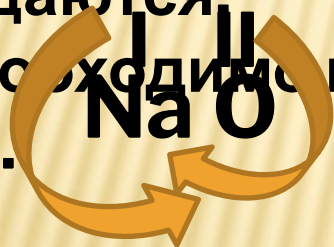
3. Перенести крест-накрест значение валентностей ,



но обычными цифрами. Если цифры сокращаются,



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



Составьте формулы

ОКСИДОВ:

1) оксид бария

калия II

Ba

O

4) оксид углерода (IV)

(VI) IV II

C O₂

2) оксид алюминия

III II

Al₂O₃

3) оксид

I II

K₂O

5) оксид серы

VI II

S

O₃

6) оксид железа (III)

Fe₂

O₃

Как составить названия

оксидов?

1. Называют соединение - **ОКСИД**
2. Затем называют первый элемент в соединении - **(КАЛЬЦИЯ)**
3. Если первый элемент имеет переменную валентность необходимо указать в названии оксида значение валентности (значение записывают римскими цифрами в скобках)
4. Если элемент имеет постоянную валентность, то значение валентности не называют

ПРИМЕР:

CaO - оксид кальция **SO₂** - оксид серы

(IV)

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 железа
- оксид
6. N_2O_5 (III) оксид азота
(V)

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

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



H₂

O



Предупреждаю вас
заранее:

Я непригоден для
дыхания!

Но все как будто бы не
слышат

И постоянно мною

N₂O

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)

