

Классификация сложных неорганических веществ

ОКСИДЫ



Сложные вещества



неорганические

органические



ОКСИДЫ



ОСНОВАНИЯ



КИСЛОТЫ

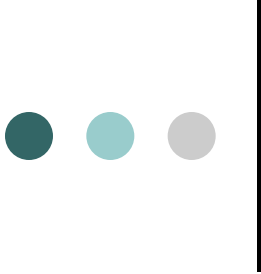


СОЛИ



ЦЕЛИ УРОКА:

- ▣ дать определение оксидам,***
- ▣ рассмотреть состав оксидов,***
- ▣ классифицировать оксиды,***
- ▣ ознакомиться с номенклатурой
ОКСИДОВ***



Оксиды – это соединения,
состоящие из атомов двух
элементов, одним из которых
является кислород в степени
окисления -2

**ЭхОу –общая формула
оксидов**



Номенклатура – составление названий веществ

АЛГОРИТМ СОСТАВЛЕНИЯ НАЗВАНИЯ ОКСИДОВ

- Указать слово **ОКСИД** в именительном падеже, затем – название элемента в родительном падеже;



- Если элемент не имеет постоянной степени окисления, то после названия элемента в скобках римской цифрой указывают численное значение его степени окисления;



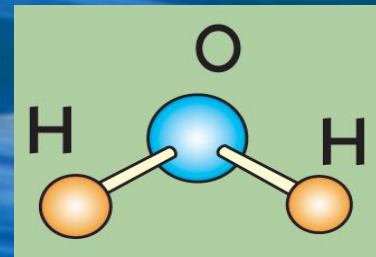
Классификация

- По агрегатному состоянию:
- Твердые (P_2O_5 , SiO_2)
- Жидкие (H_2O , SO_3)
- Газообразные (CO_2 , SO_2)



Оксиды распространены в природе и имеют широкое практическое значение

Ежегодное мировое
потребление пресной воды –
5-6 тыс. куб. км
В РФ годовое потребление
составляет 90-100 куб. км,
или порядка 2% мирового
водопотребления



ПРОВЕРЬ СЕБЯ

1. Формула оксида это:

- а) NaOH б) HCl в) CuCl_2 г) SO_3

2. Формула оксида, находящегося в жидком состоянии:

- а) SiO_2 б) H_2O в) CO_2 г) SO_2

3. Степень окисления железа в Fe_2O_3 :

- а) -2 б) -1 в) +2 г) +3

4. Формула оксида натрия:

- а) Na_2O б) NaO в) NaO_2

5. Формула оксида азота (II):

- а) N_2O б) NO_2 в) NO г) N_2O_5



ОТВЕТЫ

1. Г

2. Б

3. В

4. А

5. Г





ИТОГИ

- Если ты ответил правильно на все вопросы – получи отметку «5»
- Если все же ты ошибся, но всего 1 лишь раз, твоя отметка «4»
- Кто ошибся 2 раза, получил отметку «3»
- Остальным сегодня не повезло !