

ОСНОВНЫЕ КЛАССЫ НЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

Содержание:

1. Классификация неорганических веществ;
2. Классификация оксидов;
3. Получение оксидов;
4. Получение пероксида водорода;
5. Химические свойства пероксида водорода.

Классификация неорганических веществ



Классификация оксидов



Классификация оксидов

Нормальные оксиды – оксиды, в которых есть только связи между кислородом и каким-нибудь элементом. Примеры: MgO , SO_3 , SiO_2 ;

Пероксиды – оксиды, в которых есть связи между двумя атомами кислорода. Примеры: Na_2O_2 , H_2O_2 ;

Смешанные оксиды – оксиды, которые представляют собой смесь двух одного элемента в разных степенях окисления. Примеры: $\text{Pb}_3\text{O}_4 = 2\text{PbO} + \text{PbO}_2$; $\text{Fe}_3\text{O}_4 = \text{FeO} + \text{Fe}_2\text{O}_3$

Кислотные оксиды (ангидриды) – оксиды, которые реагируют с водой, образуя кислоты; с основаниями и основными оксидами образуют соли. Примеры: SO_3 , SO_2 , Mn_2O_7 ;

Классификация оксидов

Основные оксиды – оксиды, которые реагируют с водой, образуя основания; с кислотами и кислотными оксидами образуют соли. Примеры: CaO , Na_2O ;

Амфотерные оксиды – оксиды, которые в зависимости от условий проявляют свойства и кислотных, и основных оксидов. Примеры: ZnO , Al_2O_3 ;

Безразличные (несолеобразующие) оксиды – оксиды, которые не реагируют ни с кислотами, ни с основаниями. Солей не образуют. Примеры: NO , N_2O .



Оксид хрома и периклаз



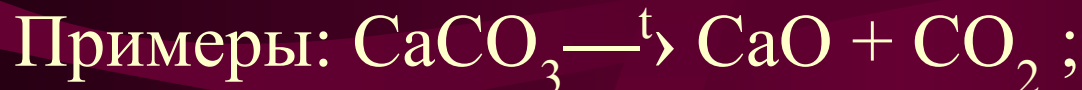
Циркон

Получение оксидов

1. Взаимодействие простых веществ с кислородом.



2. Термическое разложение оснований, солей, кислот.

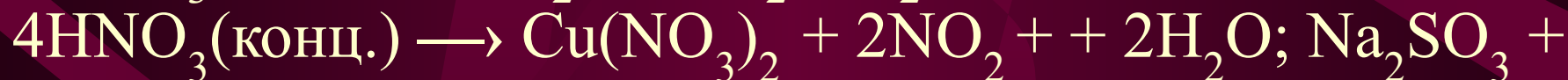


3. Взаимодействие простых веществ и солей с кислотами-окислителями.

Примеры: $C +$



$Cu +$





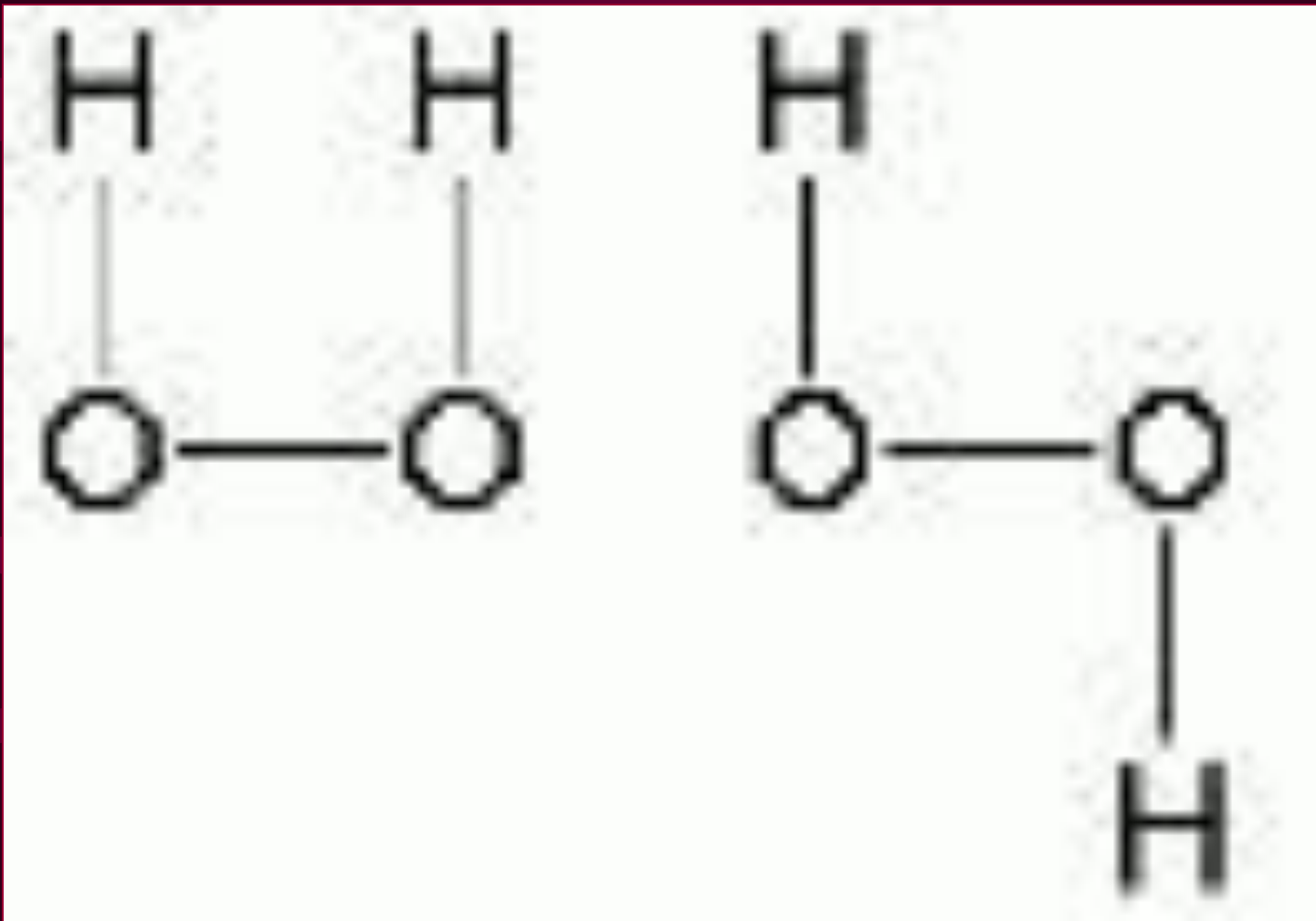
Получение оксидов металлов (установка)

Получение пероксида водорода

1. Взаимодействие пероксида бария с разбавленной серной кислотой. Примеры: BaO_2
 $+ \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2$;
2. Взаимодействие надсерной кислоты с водой.
Примеры: $\text{H}_2\text{SO}_8 + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2$;
3. Взаимодействие азота с водой. Примеры: $\text{O}_3 +$
 $\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{O}_2 + \text{O}_2$;
4. Реакция, протекающая при действии электрического разряда на воду. Примеры: $\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{разряд}}$
 $\text{H}_2\text{O}_2 + 1/2\text{H}_2$.



Получение пероксида водорода



Пероксид водорода

Химические свойства пероксида водорода

1. Разложение.



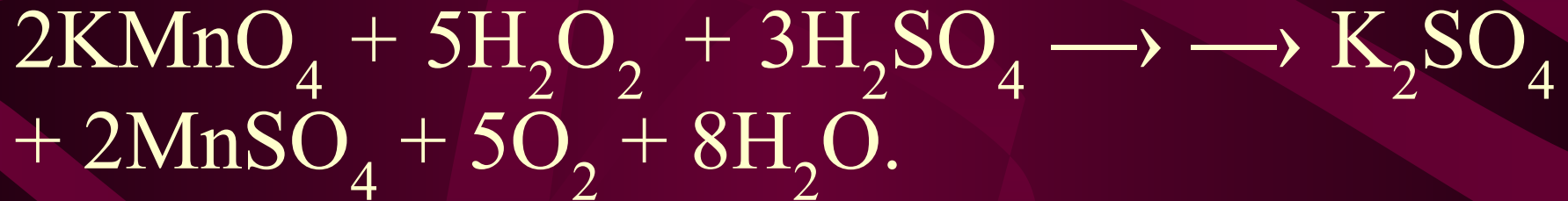
Пример: $\text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow$

2. Окисление.



Пример: PbS

3. Восстановление.



Пример:

КОНЕ