

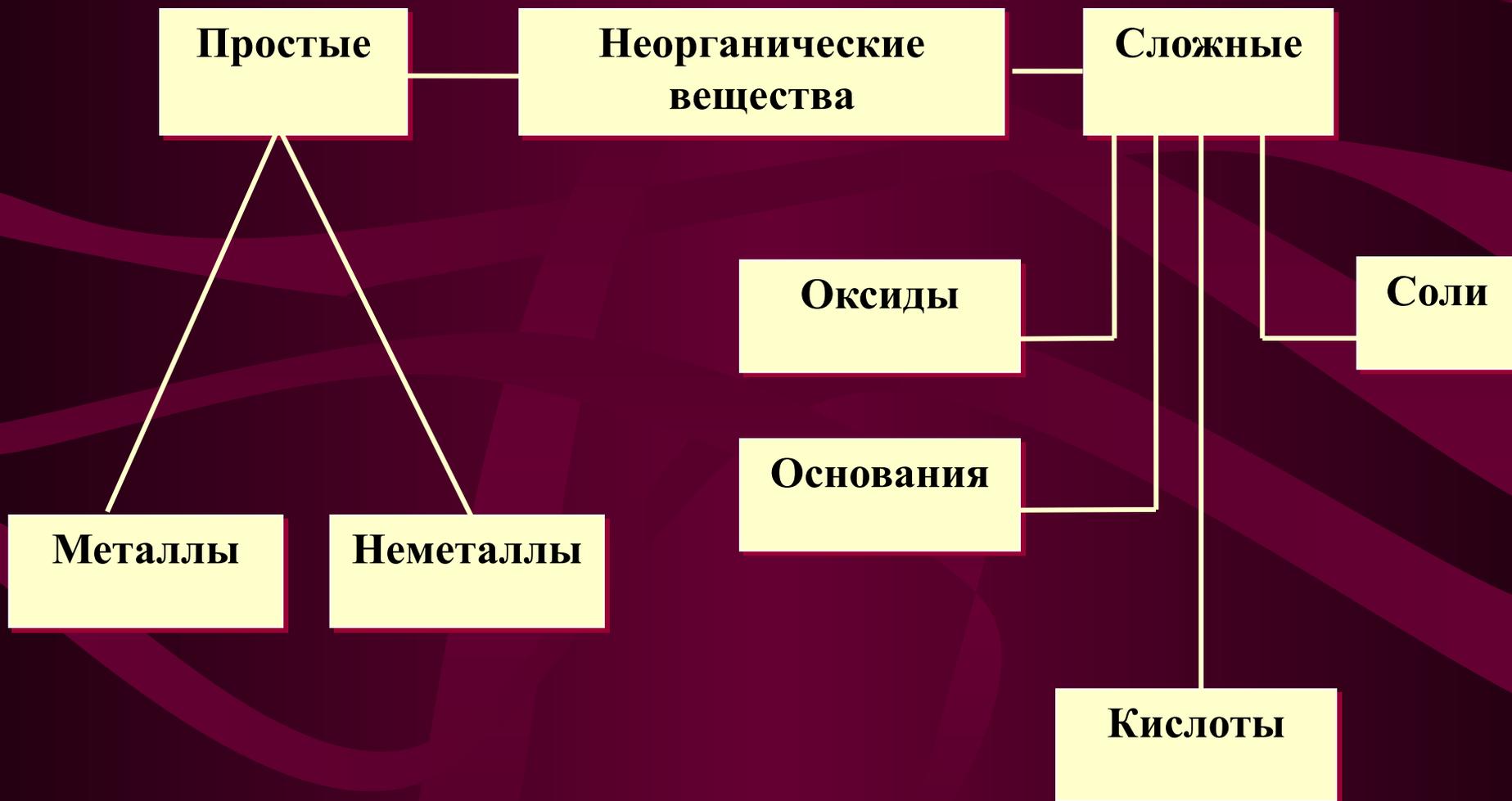
КЛАССЫ

ВЕЩЕСТВ

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



2. Взаимодействие надсерной кислоты с водой.



3. Взаимодействие азота с водой.

Примеры: $\text{O}_3 +$



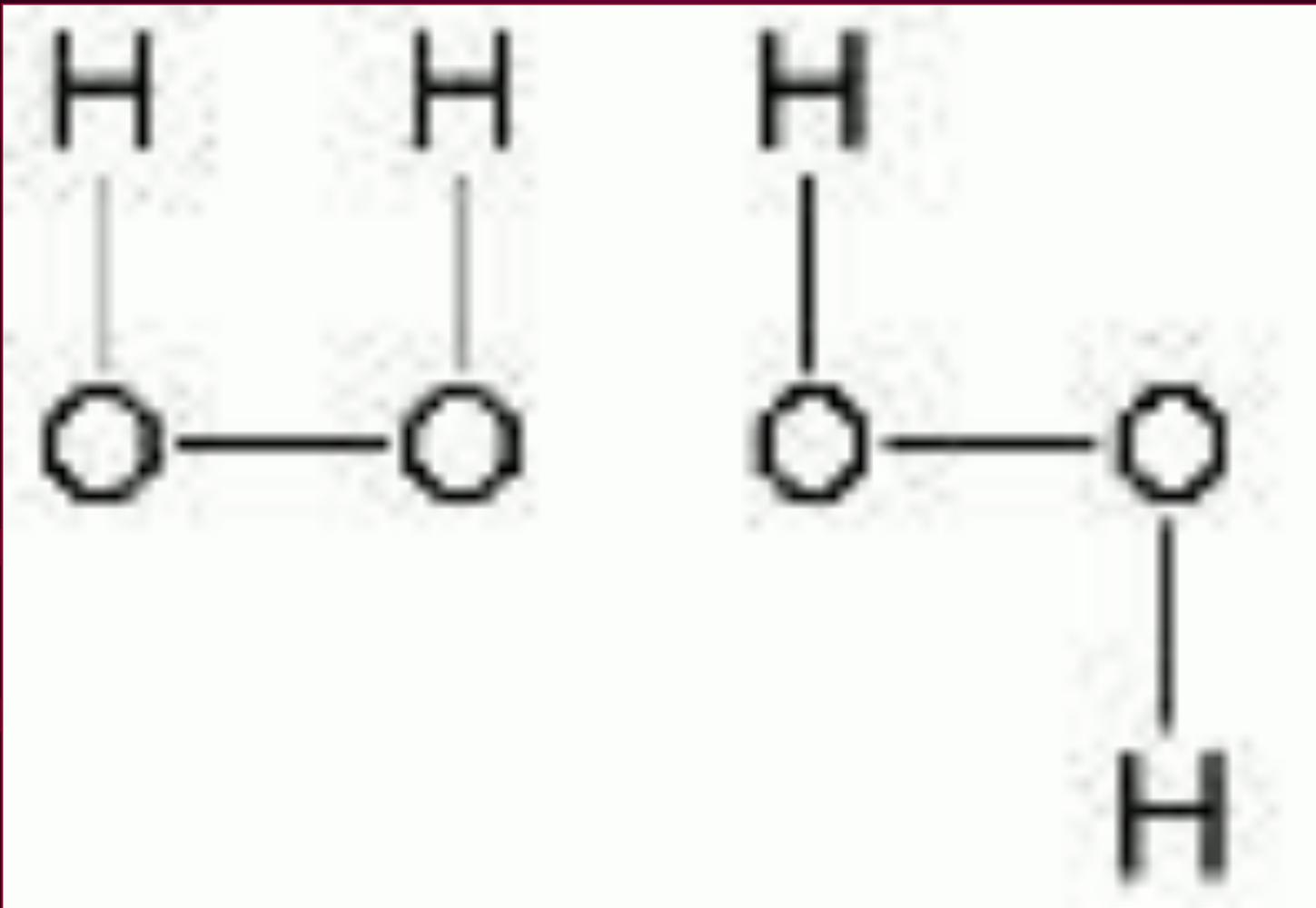
4. Реакция, протекающая при действии электрического разряда на воду.

Примеры: $\text{H}_2\text{O} \text{ —}$





Получение пероксида водорода



Пероксид водорода

Химические свойства пероксида водорода

1. Разложение.



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

2. Окисление.



Пример: PbS

3. Восстановление.



Пример:

КОНЕ