«Основные классы неорганических веществ».

Оксиды

Основания

Кислоты

Соли

Оксиды

- Это соединения, состоящие из двух элементов, одним из которых является кислород

- **PbO, SiO_2, $A1_2O_3$, SO_2, SO_3, K_2O, FeO, Fe_2O_3**

Основания

- Это соединения состоящие из атомов металла и гидроксогруппы

$NaOH$, KOH, $Ca(OH)_2$, $Fe(OH)_2$, $Fe(OH)_3$

классификация

- **Основания**

растворимые (щелочи)

Li OH, КОН

нерастворимые

$Co(OH)_2$, $Al(OH)_3$,

Классификация оснований

- **По числу гидроксогрупп**

Одноосновные

KOH

Двухосновные

$Ca(OH)_2$

Трехосновные

$A1(OH)_3$

Кислоты

- Это соединения, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка

- **HC1, H_2S**
- **H_2SO_4, HNO_3, H_2CO_3, H_3PO_4,**

Классификация кислот

- **По числу атомов водорода**

Одноосновные

HNO_3, HC1

Двухосновные

H_2CO_3

Трехосновные

H_3PO_4

- **По наличию кислорода**

Бескислородные

HC1, H1, H_2S

Кислородосодержащие

HNO_3, H_2CO_3, H_3PO_4

Качественные реакции

Название индикатора	*Нейтральная среда*	*Щелочная среда*	*Кислая среда*
фенолфталеин	*бесцветный*	*красный*	*бесцветный*
лакмус	*фиолетовый*	*синий*	*красный*
метилоранж	*оранжевый*	*желтый*	*красный*

Соли

- Это соединения ,состоящие из ионов металла и кислотного остатка

KCl, Al_3PO_4, Na_2SO_4, $Mg\ S$