

# Презентация к уроку «ОКСИДЫ»

Подготовила: Павлова К.В.  
учитель химии МБОУ «Инсарская СОШ №2»

# Цели урока

Сформировать у учащихся понятия об оксидах;

закрепить на оксидах знание химической номенклатуры для бинарных соединений;

совершенствовать общеучебные умения анализировать, выделять главное, делать выводы.

**K<sub>2</sub>O**

**Fe**

**Ba**

**H<sub>2</sub>O**

**NH<sub>3</sub>**

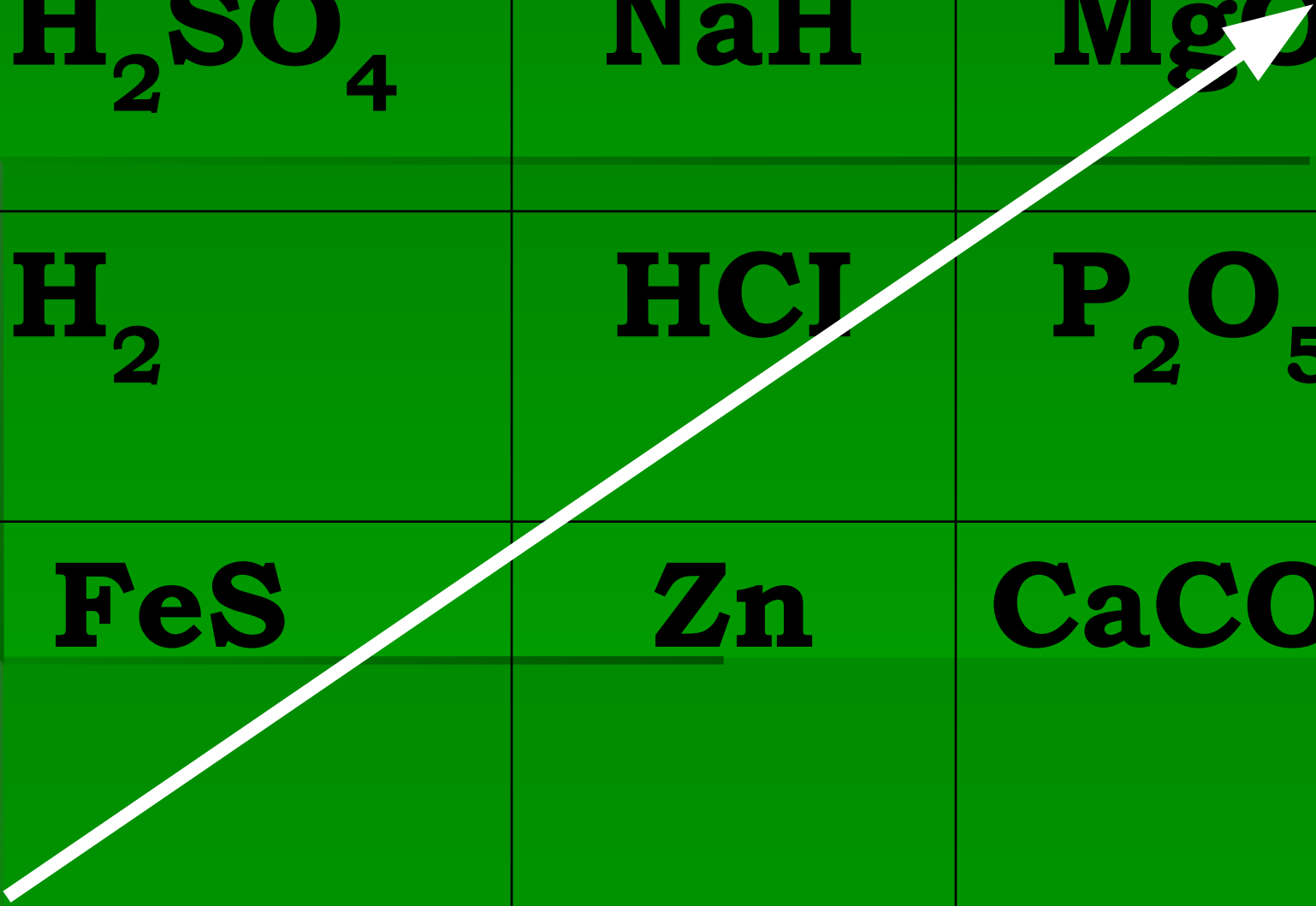
**NaH**

**CaO**

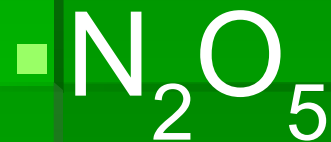
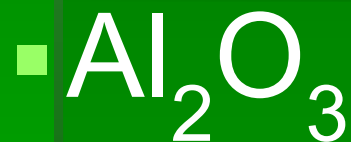
**MgS**

**SO<sub>3</sub>**

$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NaH}$	$\text{MgO}$
$\text{H}_2$	$\text{HCl}$	$\text{P}_2\text{O}_5$
$\text{FeS}$	$\text{Zn}$	$\text{CaCO}_3$



$\text{P}_2\text{O}_5$	$\text{HNO}_3$	$\text{S}$
$\text{HCl}$	$\text{Mg}$	$\text{CuSO}_4$
$\text{CuS}$	$\text{KH}$	$\text{O}_2$



1. Сложные  
вещества

2. Состоят из  
двух  
элементов

3. Один из  
которых  
кислород

- $K_2O$  - оксид калия
- $MgO$  - оксид магния
- $Al_2O_3$  - оксид алюминия
- $SO_3$  - оксид серы (VI)
- $SO_2$  - оксид серы (IV)
- $N_2O_5$  - оксид азота (V)
- $FeO$  - оксид железа (II)
- $Fe_2O_3$  - оксид железа (III)

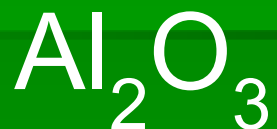
**Al, S, Cu, O, Zn, H, Fe, C, Mg, N, Ag.**



# ОКСИДЫ



ОКСИДЫ МЕТАЛЛОВ  
(основные)



ОКСИДЫ НЕМЕТАЛЛОВ  
(кислотные)

