

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.

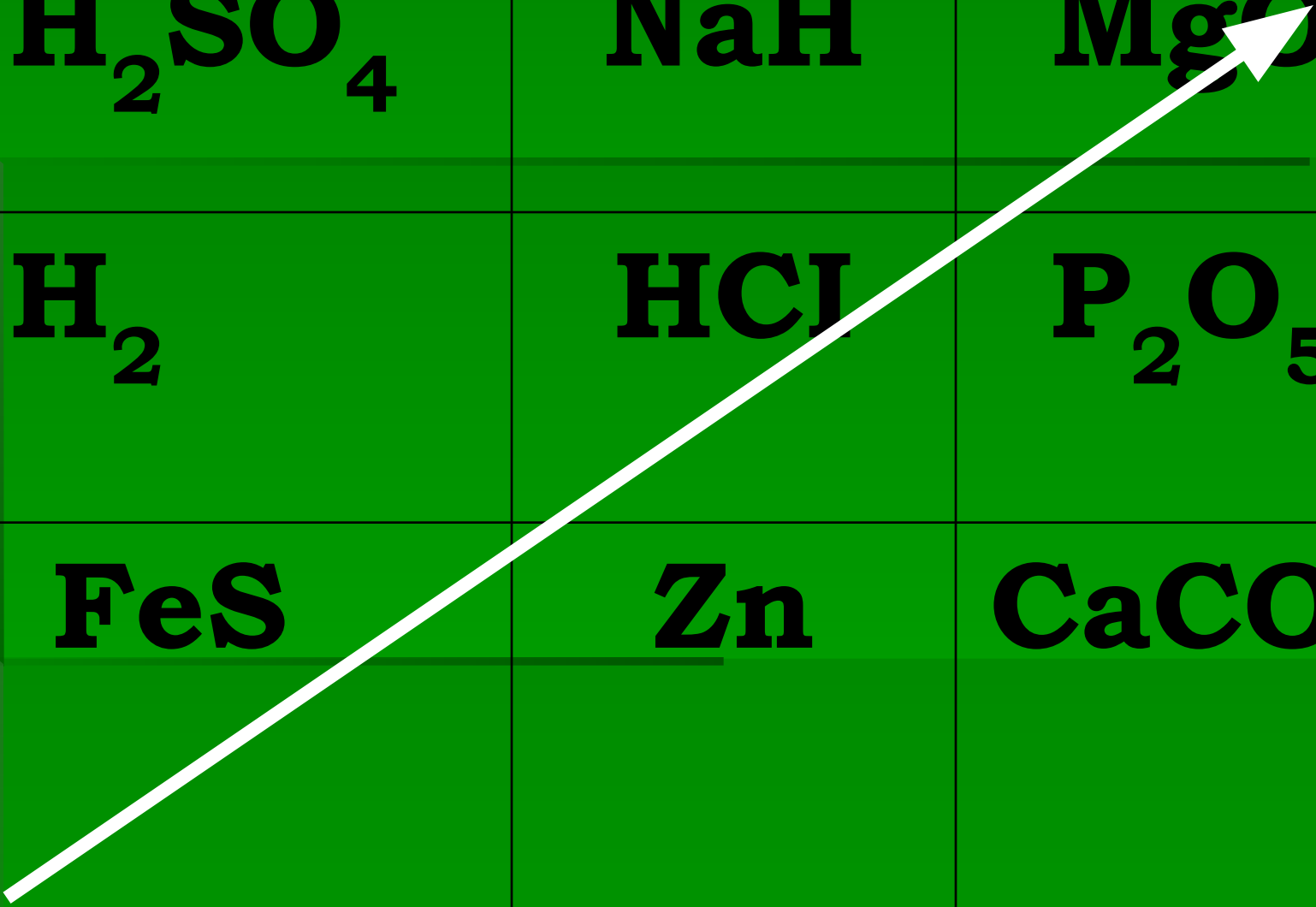
K₂O **Fe** **Ba**

H₂O **NH₃**

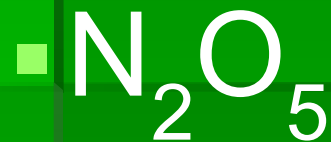
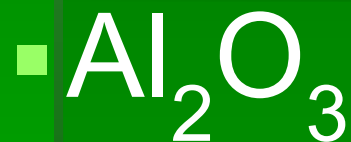
NaH **CaO**

MgS **SO₃**

H_2SO_4	NaH	MgO
H_2	HCl	P_2O_5
FeS	Zn	CaCO_3



P_2O_5	HNO_3	S
HCl	Mg	CuSO_4
CuS	KH	O_2



1. Сложные
вещества

2. Состоят из
двух
элементов

3. Один из
которых
кислород

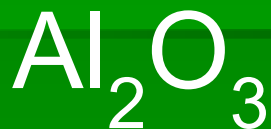
- K_2O - оксид калия
- MgO - оксид магния
- Al_2O_3 - оксид алюминия
- SO_3 - оксид серы (VI)
- SO_2 - оксид серы (IV)
- N_2O_5 - оксид азота (V)
- FeO - оксид железа (II)
- Fe_2O_3 - оксид железа (III)

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

ОКСИДЫ



ОКСИДЫ МЕТАЛЛОВ
(основные)



ОКСИДЫ НЕМЕТАЛЛОВ
(кислотные)

