

Основания

- Основания – это сложные вещества, состоящие из атомов металлов и одной или нескольких гидроксогрупп.

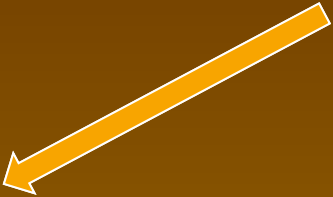


Определите формулы оснований

$\text{Mg}(\text{OH})_2$	ZnCl_2	MgSO_4
HClO_4	NaOH	NaCl
KOH	FeBr_3	$\text{Fe}(\text{OH})_3$
$\text{Al}(\text{OH})_3$	H_2SO_4	H_3BO_3



Основания



- Растворимые в воде
(щелочи)

NaOH- гидроксид натрия
(едкий натр)

KOH- гидроксид калия
(едкое кали)

Ca(OH)₂- гидроксид кальция
(известковая вода)

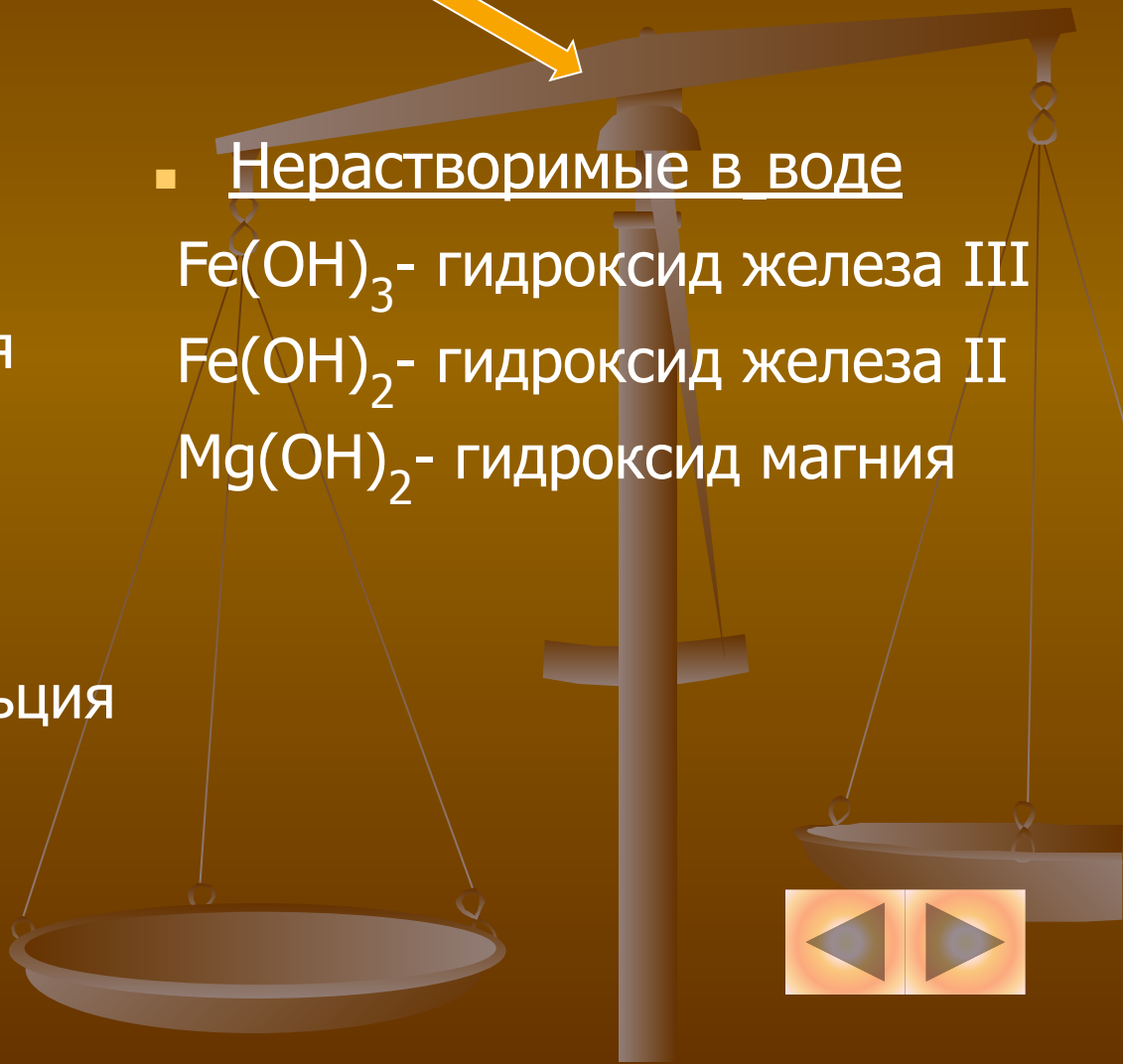


- Нерастворимые в воде

Fe(OH)₃- гидроксид железа III

Fe(OH)₂- гидроксид железа II

Mg(OH)₂- гидроксид магния

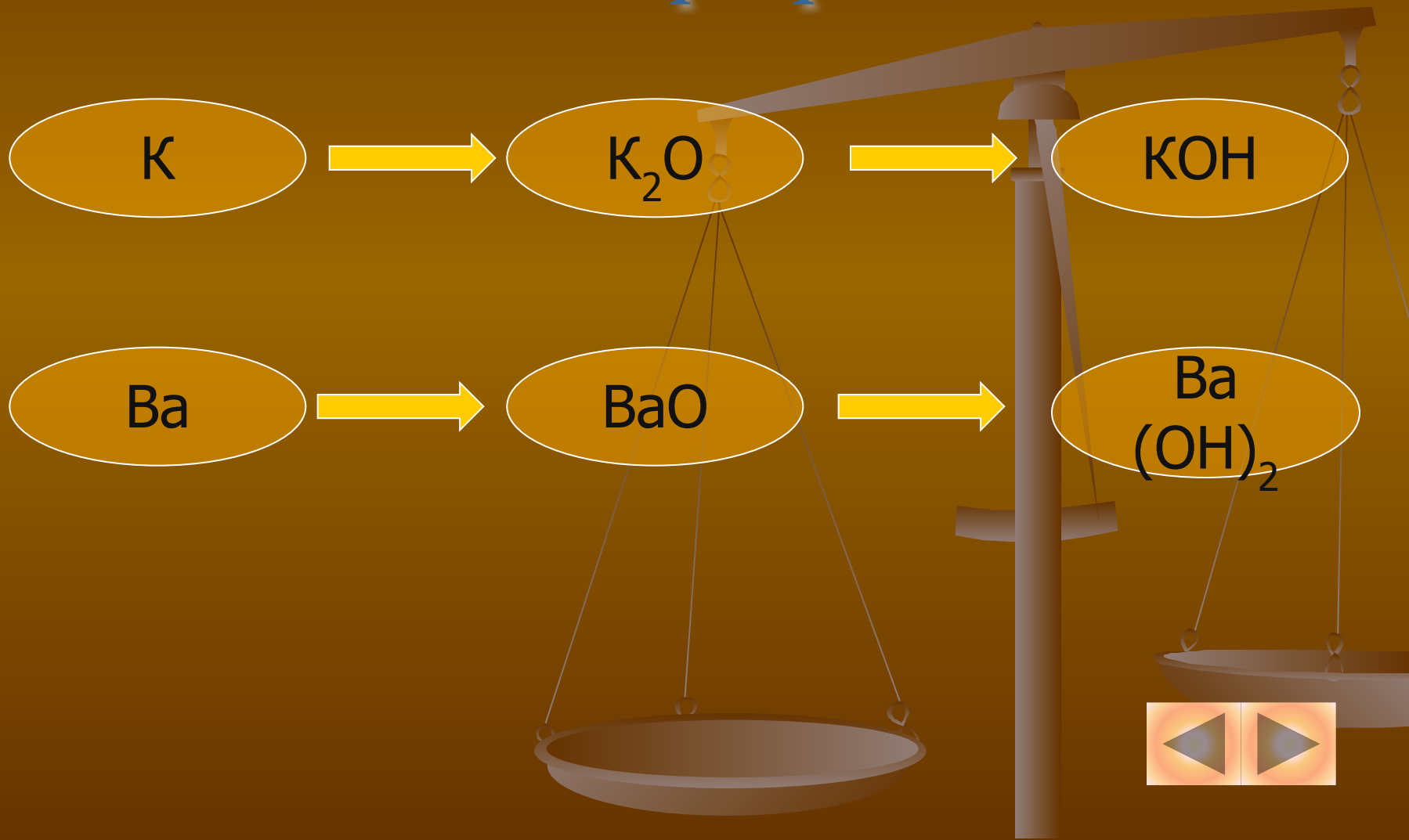


Назовите формулы оснований.

$\text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{Zn}(\text{OH})_2$	$\text{Cr}(\text{OH})_3$
$\text{Mg}(\text{OH})_2$	$\text{Pb}(\text{OH})_2$	NaOH
LiOH	$\text{Au}(\text{OH})_3$	$\text{Be}(\text{OH})_2$
$\text{Fe}(\text{OH})_2$	$\text{Ba}(\text{OH})_2$	$\text{Cu}(\text{OH})_2$

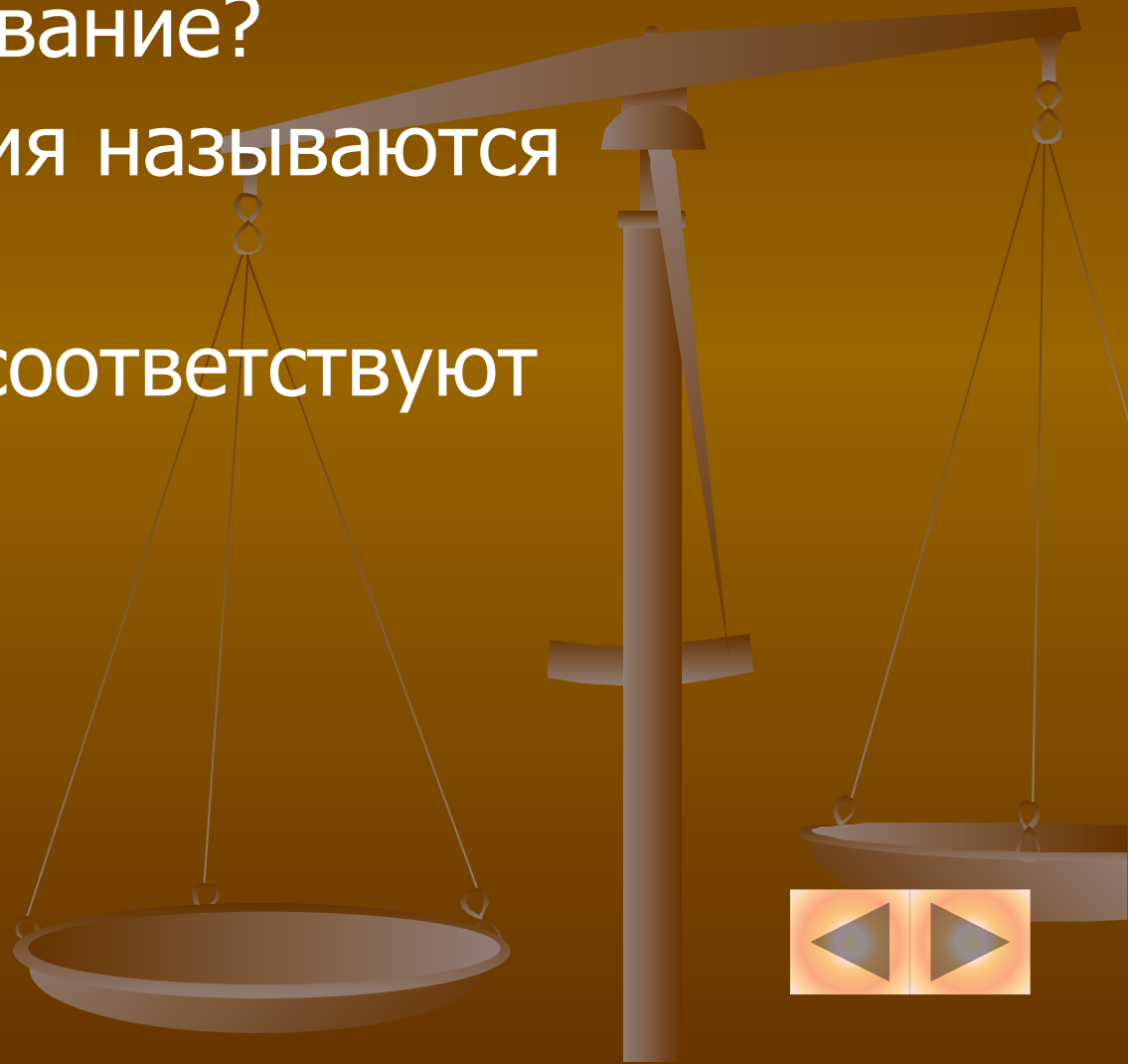


Напишите уравнения реакций по цепочкам превращений



Вопросы

- Что такое основание?
- Какие основания называются щелочами?
- Какие оксиды соответствуют основаниям?



Определите формулы оксидов и соответствующих им оснований и назовите их

- FeO ; Mg ; $\text{Mg}(\text{OH})_2$; MgO ; $\text{Cr}(\text{OH})_2$; CrO_3 ;
 Fe_2O_3 ; ZnO ; $\text{Fe}(\text{OH})_2$; H_2O ; $\text{Fe}(\text{OH})_3$;
 ZnCl_2 ; $\text{Zn}(\text{OH})_2$; CrO ; K_2O ; K ; KOH ; KCl ;
 Zn .

