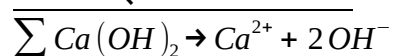
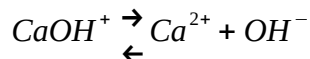


Щелочи — акт.МеОН.

Щелочи — электролиты, которые при диссоциации образуются катионы Ме и анионы гидроксидных групп (ОН).

Диссоциации МеОН в Н₂О



Многокислотные основания способны образовывать основные и средние соли.

CaOHCl – гидроксхлорид кальция

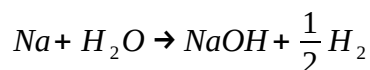
-основная соль

CaCl – хлорид кальция

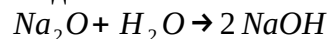
-средняя соль

Получение щелочей

I. Активный Ме + Н₂О



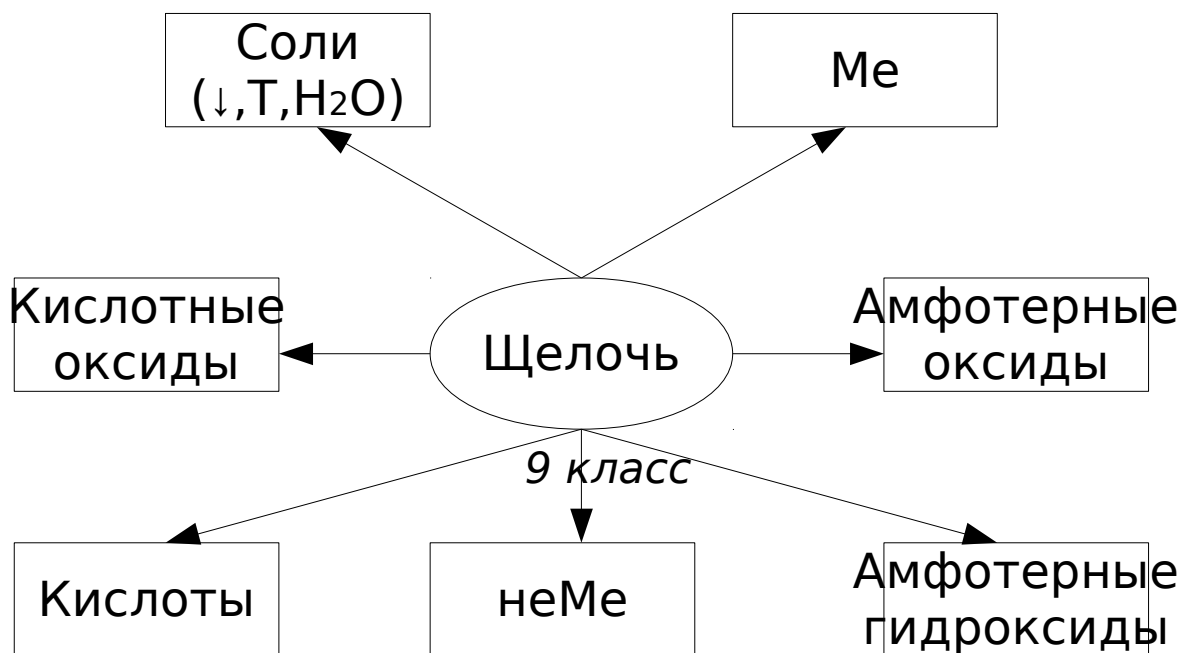
II. Оксид акт.Ме + Н₂О



III. Электролиз водных растворов солей акт.Ме

(9 класс)

Химические свойства



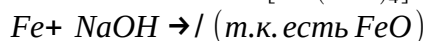
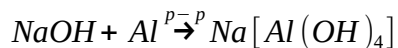
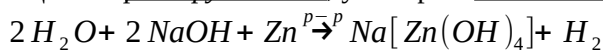
Взаимопревращение солей кислых, средних, основных

$MeHX \rightarrow MeX$	Щелочь (с тем же Ме)
$MeX \rightarrow MeOHX$	Щелочь
$MeOHX \rightarrow MeX$	Нейтрализация (+ кислота)
$MeX \rightarrow MeHX$	+НХ (желательно одноименную)

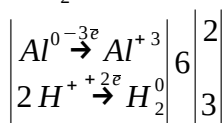
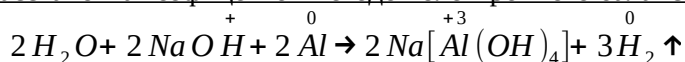
Химические свойства

1. Взаимодействие щелочей с Me

!!!Щелочи реагируют с Me, у которых нет основных оксидов и гидроксидов.

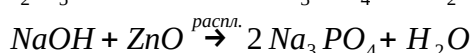
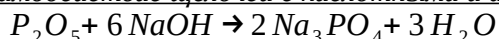


Расстановка коэффициентов методом электронного баланса

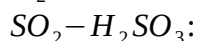


У простого вещества обязательно указывать индекс!

2. Взаимодействие щелочей с кислотными и амфотерными оксидами



+ в растворе

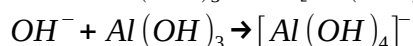
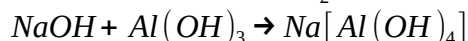
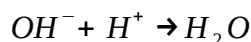
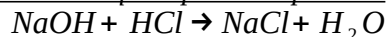


HSO_3 — если $NaOH$ — избыток

SO_3 — если SO_3 — избыток

3. Щелочи + кислоты

Щелочи + амфотерные гидроксиды

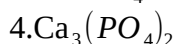
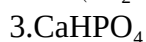
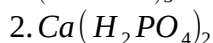


Возможности реакции нейтрализации

Сколько солей $Ca(OH)_2 + H_3PO_4$?

$Ca(OH)_2$	H_3PO_4
$CaOH^+$	$H_2PO_4^-$
Ca^{2+}	HPO_4^{2-}
	PO_4^{3-}

Учитывая, что соль не может быть одновременно и кислой и основной, получается следующее:



4. Взаимодействие щелочей с солями

Это реакция обмена — требуются условия ее сохранения.

