

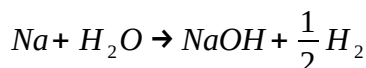
Билет 17

Щелочи

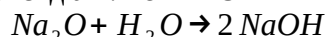
Щелочи — электролиты, которые при диссоциации образуют катионы Me и анионы гидроксильных групп (ОН).

Получение щелочей

I. Активный Me + H₂O



II. Оксид акт. Me + H₂O

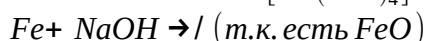
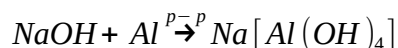
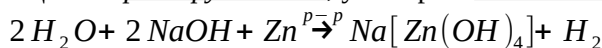


III. Электролиз водных растворов солей акт. Me
(9 класс)

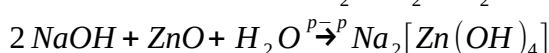
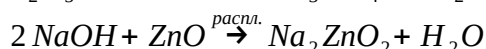
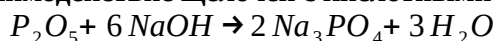
Химические свойства

1. Взаимодействие щелочей с Me

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

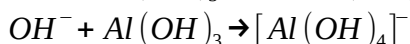
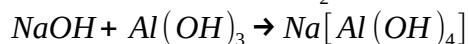
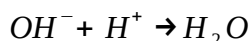
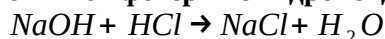


2. Взаимодействие щелочей с кислотными и амфотерными оксидами



3. Щелочи + кислоты

Щелочи + амфотерные гидроксиды

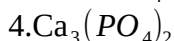
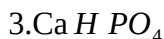
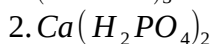
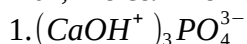


Возможности реакции нейтрализации

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.

