

Классификация гидроксидов

Щелочи	$Me^{+1;+2}OH$ Me - активный
Нерастворимые основания	$Me^{+1;+2}OH$ Me — неактивный, не Be, Sn, Pb, Zn
Амфотерные	$Me^{+3;+4}OH$ и Be, Sn, Pb, Zn
Кислородсодержащие кислоты	$H_x Me^{>4}O_y$; $H_x неMe O_y$

Классификация оксидов

Основные	$Me^{+1;+2}O$ Исключения Be, Pb, Sn, Zn
Амфотерные	$Me^{+3;+4}O$ и Be, Pb, Sn, Zn
Кислотные	$Me^{>4}O$

Периодический закон Д.И. Менделеева

Строения и свойства элементов, простых и сложных веществ находятся в периодической зависимости от заряда ядра атома.

Cu^{2+}	Бирюзово-голубой
Fe^{3+}	Желто-коричневый
$Mg O_4$	Розовый - темно-фиолетовый
$Cr O_4^{2-}$	Желтый
$Cr_2 O_7^{2-}$	Оранжевый
Cr^{3+}	Зеленый

Среда	H_2O вода	H^+ кислота	OH^+ щелочь
Индикатор			
Лакмус	Фиолетовый	Красный	Синий
Фенолфталеин	Бесцветный	Бесцветный	Малиновый
Метилоранж	Оранжевый	Розовый	Желтый