ХИДРОКСИДИ

1.Хидроксиди се соединенија што се состојат од метал и хидроксидна група.

Атомската група OH е хидроксидна група.

2.Номенклатура на хидроксиди

Името на хидроксидот се образува од името на металот и зборот хидроксид

Пример

NaOH натриум хидроксид

Mg(OH)2 магнезиум хидроксид

Zn(OH)2 цинк хидроксид

3.Добивање на хидроксидите

CaO + H2O = Ca(OH)2

MgO + H2O = Mg(OH)2

Na2O + H2O = 2NaOH

4.Својства на хидроксидите

Хидроксидите кои се раствораат во вода се викаат **бази**.

Растворите на базите ја обојуваат лакмусовата хартија со сина боја.

Меѓусебната реакција меѓу киселините и базите се вика **неутрализација**.

Ученици

 ваша задача е да научите за хидроксиди и да одговорите на следните прашања

1.Што се тоа хидроксиди,а што бази?

2.Напиши ги формулите на следните хидроксиди

 Цинк хидроксид

 Натриум хидроксид

3.Со каква боја базите ја бојат лакмусовата хартија?