kisel:rdeč,rumen,oranž

bazičen:modro,viola = indikatorji

od 0-14 0-6,9=kisel

7 =nevtralen 7,1-14 bazičen

Kovinski oksidi dajejo pri raztapljanju bazične raztopine

Nekovinski oksidi pa kisle raztopine

Kisline snovi,ki oddajajo protone=oksonijev ion

Baze snovi,ki sprejemajo protone=hidroksidni ion

Reakcija med bazo in kislino-nevtralizacija=sol+voda

Nasičena raztopina-kadar se ne more raztopiti več nič

W= m (topljenca) osnovna formula

m (raztopine)

m (razt.)=m (topila) + m (topljenca)

m (topljenca)= W m (raztopine)

elektroliti prevajajo električni tok

HCOOH-mravljična/metanojska kislina

CH COOH-etanojska/ocetna kislina

Kisline:

Hcl-klorovodikova kisl.  
Hbr-bromovodikova kisl.

H s-žveplovodikova kisl.

Hno-dušikova kisl.

H so-žveplova kisl.

H co-ogljikova kisl.

H po-fosforjeva kisl.

Baze:

NaOH-natrijev hidroksid

KOH-kalijev hidroksid

Mg OH- magnezijev hidroksid

Ca OH -kalcijev hidroksid

Nh -amonjak

Soli:

Hcl-klorid

Hbr-bromid

H s-sulfid

Hno –nitrit

H so –sulfat

H co –karbonat

H po –fosfat

Ch cooh-acetat