

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
Kislinske 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
 $W = m(\text{topljenca}) \cdot \text{osnovna formula}$
 $m(\text{topljenca}) = W \cdot m(\text{raztopine})$
m (razt.)=m (topila) + m (topljenca)
m (topljenca)= W m (raztopine)
elektroliti prevajajo električni tok
HCOOH-mravljična/metanojska kislina
CH₃COOH-etanojska/ocetna kislina

Kislinske:

HCl-klorovodikova kisl.
HBr-bromovodikova kisl.
H₂S-žveplovodikova kisl.
HNO₂-dušikova kisl.
H₂SO₃-žveplova kisl.
H₂CO₃-ogljikova kisl.
H₃PO₃-fosforjeva kisl.

Baze:

NaOH-natrijev hidroksid
KOH-kalijev hidroksid
Mg(OH)₂-magnezijev hidroksid
Ca(OH)₂-kalcijev hidroksid
NH₃-amonjak

Soli:

HCl-klorid
HBr-bromid
H₂S-sulfid
HNO₂-nitrit
H₂SO₄-sulfat
H₂CO₃-karbonat
H₃PO₄-fosfat
CH₃COOH-acetat