

CHEMICKÉ SLOUČENINY – OPAKOVÁNÍ

Chemická látka tvořená z atomů se stejným protonovým číslem se nazývá

Chemická látka tvořená z dvou a více sloučených prvků se nazývá

Halogenidy jsou dvouprvkové sloučeniny. Základem jsou atomy chloru, značka , fluoru, značka , bromu, značka a jodu, značka .

Halogenidy mají vždy oxidační číslo

Oxidy jsou dvouprvkové sloučeniny. Základem je atom s oxidačním číslem .

Hydroxidy jsou tří a více prvkové sloučeniny. Základem je skupina s oxidačním číslem .

Základním prvkem pro kyseliny je . Kyseliny dělíme na a .

H_2SO_4 je kyselina

HNO_3 je kyselina

H_2CO_3 je kyselina

H_3PO_4 je kyselina

Podle hodnoty pH rozlišujeme roztoky kyselé, zásadité a neutrální.

Je – li pH menší než 7, je roztok .

Je – li pH větší než 7, je roztok .

Je – li pH rovno 7, je roztok .

