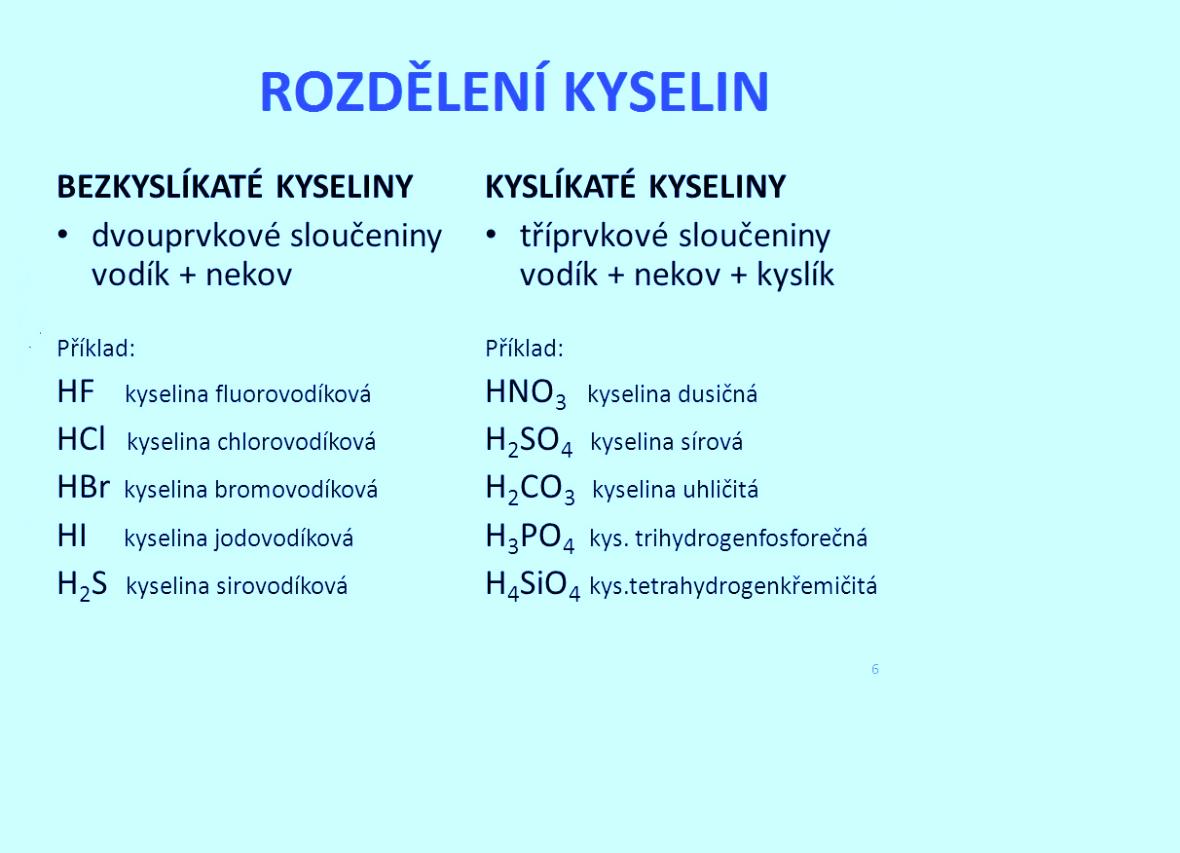
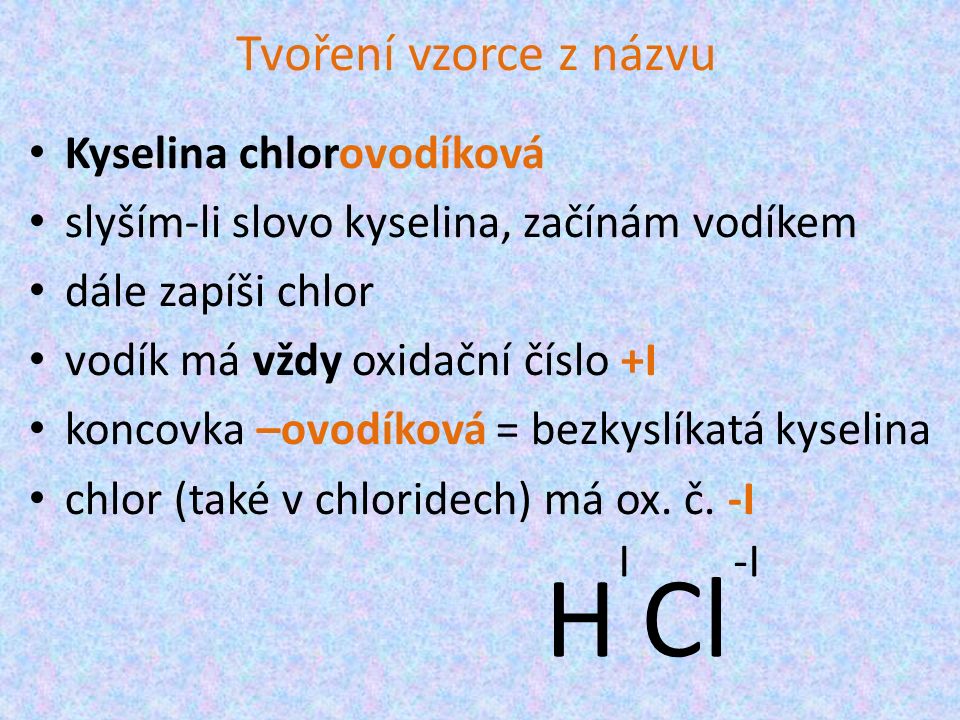
**Kyseliny**

* Jsou dvouprvkové nebo víceprvkové sloučeniny – mají ve své molekule vázaný vodík H
* Ve vodě se vodík H odštěpuje jako vodíkový kation H+ , ze zbytku molekuly se stane anion kyseliny např. Cl-, F-, SO42-
* Vodíkový kationt H+ je příčinou kyselosti kyselin
* Některé kyseliny jsou silné žíraviny – musíme používat ochranné pomůcky, jako např. brýle nebo rukavice





Bezkyslíkaté kyseliny

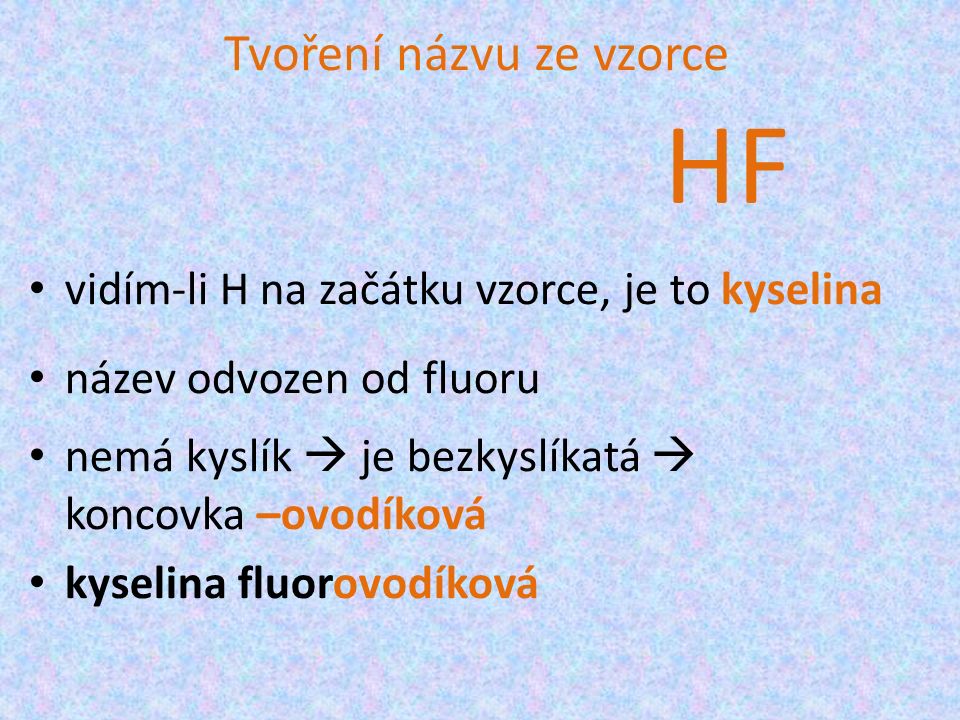


* **POZOR – molekula kyseliny musí být elektroneutrální – to znamená, že součet oxidačních čísel musí být vždy roven nule !!**

Příklady:

Kyselina fluorovodíková …………..

Kyselina bromovodíková ………….



Příklady:

HI ……………………………

HBr ………………………….