**Kyseliny**

**Bezkyslíkaté kyseliny**

Dvojprvkové zlúčeniny vodíka a nekovového prvku( najmä halogénu)

**Kyslíkaté kyseliny**

Trojprvkové zlúčeniny zložené z vodíka, kyslíka a kyselinotvorného prvku

**Vlastnosti kyselín**

* Všetky kyseliny obsahujú atóm vodíka
* Vo vode sa rozkladajú pričom sa uvoľňuje **oxóniový katión H3O+** (H+)
* Prítomnosť tohto katiónu spôsobuje, že roztok je **kyslý**
* Kyslosť roztokov zisťujeme pomocou indikátorov- látky, ktorá mení farbu podľa toho, či je roztok kyslý, zásaditý alebo neutrálny
* Hodnotu kyslosti určuje stupnica pH
* Kyslé pH<7
* Neutrálne pH= 7
* Zásadité pH>7
* Všetky kyseliny majú žieravé (leptavé) účinky- leptajú pokožku a sliznice

**1. pomoc pri poliatí kyselinou**

Postihnuté miesto opláchneme prúdom studenej vody a zneutralizujeme roztokom sódy bikarbóny.

**Riedenie kyselín**

Kyselinu lejeme vždy do vody!