**Významné kyseliny str. 60 - 62**

**Práca s kyselinami a bezpečnosť:**

* Kyseliny (hl. koncentrované roztoky) sú ŽIERAVINY, pôsobia leptajúco na pokožku a sliznice
* Ochranné pomôcky – rukavice, plášť, okuliare
* 1. pomoc pri poleptaní kyselinou (aby napr. na pokožke nevznikli pľuzgiere až vredy) – oplachovať zasiahnuté miesto pod prúdom studenej vody (aj 5 min)
* Riedenie kyselín – VŽDY LEJEME KYSELINU DO VODY A OPATRNE MIEŠAME (zvyšuje sa teplota roztoku) + ochranné pomôcky na sebe (Keby opačne vodu do kyseliny = rozstrekovanie kyseliny, vykypenie, roztrhnutie nádoby)

**1. Kyselina sírová H2SO4** POUŽITIE KYSELINY SÍROVEJ:

* koncentrovaná max. 96 %
* nie je prchavá, ale naopak je

HYDROSKOPICKÁ (pokus str. 61)=

odoberá látkam vodu,

aj zo živých tkanív =

leptá pokožku, sliznicu a

vznikajú popáleniny

* najrozšírenejšie použitie

v chemickom priemysle

„krv chemického priemyslu“

Pozn. akumulátory – napr. autobatérie (baterka v aute)

**2. Kyselina chlorovodíková HCl** Použitie:

Prchavá, žieravina

Obchodný názov kyselina soľná

čistá bezfarebná kvapalina, ale v priemysle ako technická môže mať žltakasté sfarbenie z výroby od zlúčenín Fe)

žalúdočná kyselina – obsahujú ju tráviace šťavy

**3. Kyselina dusičná HNO3**

Prchavá, žieravina

Bezfarebná, pôsobením na vzduchu môže sfarbovať nažlto až červenohnedo, vznik jedov. oxidov NOx

Použitie:

**Pasivácia kovov:**

Niketoré kovy sa pasivujú – t.j. ponárajú sa do roztoku kyselín, na ich povrchu sa utvorí ochranná vrstvička oxidov a kov je tak chránený pred koróziou.