

Seznam nejběžnějších anorganických chemických látek

Halogenidy: dvouprvkové sloučeniny halogenu (Cl, F, Br, I) a jiného prvku. Halogeny v halogenech mají vždy oxidační číslo -I.		
NaCl	Chlorid sodný	kuchyňská sůl, nerost halit, používá se pro konzervaci masa, jako koření a je nezbytný pro správnou funkci nervové soustavy
CaF ₂	Fluorid vápenatý	Nerost fluorit (kazivec), využívá se v hutnictví a k výrobě HF
AgBr	Bromid stříbrný	Využívá se v černobílé analogové fotografii

Sulfidy: dvouprvkové sloučeniny síry a jiného prvku. Síra má v sulfidech vždy oxidační číslo -II.		
PbS	Sulfid olovnatý	Nerost galenit, výchozí surovina pro výrobu olova
ZnS	Sulfid zinečnatý	Nerost sfalerit, výchozí surovina pro výrobu zinku
FeS ₂	Sulfid železnatý	(respektive disulfid železnatý) Nerost pyrit, výchozí surovinou pro výrobu železa

Peroxydy: dvouprvkové sloučeniny, ve kterých má kyslík výjimečně oxidační číslo -I. (V takovém případě nekráčíme!)		
H ₂ O ₂	Peroxid vodíku	Známa desinfekce vhodná i do otevřených ran, skladuje se v tmavých lahvích.

Bezokyslíkaté kyseliny: zpravidla dvouprvkové kyseliny, nejčastěji halogen kyseliny, obsahující vodík a další prvek.		
HCl	Kyselina chlorovodíková	Jedna z nejsilnějších kyselin, ve slabém roztoku ji nalezneme i v žaludečních šťávách.
HF	Kyselina fluorovodíková	Kyselina schopná leptat sklo, velmi silná a nebezpečná.
H ₂ S	Sirovodík (sulfan)	Prudce jedovatý plyn, který smrdí po zkažených vajíčkách a je přítomný v sopečných plynech.
HCN	kyanovodík	Jedovatá kapalina se zápachem po hořkých mandlích. Je prudce jedovatý.

Oxidy: dvouprvkové sloučeniny kyslíku a jiného prvku. Kyslík v oxidech má vždy oxidační číslo -II.		
CO	Oxid uhelnatý	Vzniká nedokonalým spalováním fosilních paliv, je prudce jedovatý.
CO ₂	Oxid uhličitý	Vzniká jako odpadní produkt při dýchání. Je nezbytnou výchozí látkou pro fotosyntézu. Jeho nadbytek v atmosféře = SKLENÍKOVÝ EFEKT.
NO, NO ₂	Oxid dusnatý, dusičitý	Obsaženy ve výfukových plynech, způsobují kyselou dešť.
N ₂ O	Oxid dusný	Dříve "rajský plyn" k narkózám, také raketové palivo a tzv. NITRO v automobilových závodech. Patří mezi významné skleníkové plyny.
CaO	Oxid vápenatý	Tzv. "pálené vápno" má využití ve stavebnictví
SO ₂	Oxid siřičitý	Používá se jako konzervant a prostředek proti hnědnutí do mnoha potravin, také k síření sudů od vína.
Al ₂ O ₃	Oxid hlinitý	Nerost korund, tvrdost 9, odrůdy: safír, rubín
SiO ₂	Oxid křemičitý	Surovina pro výrobu skla, barevné odrůdy: ametyst, křišťál, achát, opál. Uměle připravený se využívá jako SILIKAGEL
Fe ₂ O ₃	Oxid železitý	A další oxidy železa se využívají pro výrobu železa, respektive oceli.

Kyslíkaté kyseliny: Trojprvkové sloučeniny vodíku, kyslíku a dalšího prvku.		
H_2SO_4	Kyselina sírová	Nejvýznamnější průmyslová kyselina. Olejovitá kapalina.
HNO_3	Kyselina dusičná	Další velmi významná průmyslová kyselina, reagující prakticky se všemi kovy (mimo Au a Pt). Velmi nebezpečná.
H_3PO_4	Kyselina fosforečná	Respektive trihydrogen fosforečná. Kyselina obsažená v coca colových nápojích a dalších potravinách.
H_2CO_3	Kyselina uhličitá	Málo stálá kyselina, která je obsažena v sycených nápojích, ale i ve vodě běžné v přírodě. Má vliv na tvrdost vody.

Hydroxidy: Neboli louhy, neboli zásady. Trojprvkové sloučeniny jiného prvku a hydroxidové skupiny OH.		
NaOH	Hydroxid sodný	Významný průmyslový hydroxid, využíváný v řadě chemických výrob a jako louh do odpadů.
$Ca(OH)_2$	Hydroxid vápenatý	Využití nachází ve stavebnictví k výrobě malty a jako zásaditý hnojící přípravek.

Soli kyselin: Trojprvkové sloučeniny vzniklé nahrazením vodíku v kyselinách jiným prvkem.		
$CaSO_4$	Síran vápenatý	Nerost sádrovec - k výrobě sádry.
$NaNO_3$	Dusičnan sodný	Respektive chilský ledek, kl výrobě průmyslových hnojiv.
KNO_3	Dusičnan draselný	Draselný ledek, k výrobě výbušnin, dýmovnic, střelného prachu, ale i hnojiv.
$AgNO_3$	Dusičnan stříbrný	K výrobě fotografických filmů a papírů.
$CaCO_3$	Uhličitan vápenatý	Nerost kalcit. Mramor.
Na_2CO_3	Uhličitan sodný	Tzv. "soda". K výrobě mýdla, pracích prostředků a ke změkčení vody.
$NaHCO_3$	Hydrogenuhlíčan sodný	Tzv. "jedlá soda", proti pálení žáhy a součást prášků do pečiva.