

Chemické sloučeniny v praxi

- Všechny sloučeniny odvozené od kyselin se nazývají soli.

HCl – **kyselina** chlorovodíková

NaCl – chlorid sodný (**sůl**)

H₂CO₃ – **kyselina** uhličitá

CaCO₃ – uhličitan sodný (**sůl**)

1. NaCl – chlorid sodný

- kuchyňská sůl (G)



- sůl do myčky nádobí (Q)



- posypová sůl (L)



2. H₂SO₄ – kyselina sírová

- silná žíravina
- elektrolyt do olověných akumulátorů (B)



- výroba nápojů typu „cola“ (S)



- výroba průmyslových hnojiv (V)



3. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ – modrá skalice

- dráždivá a toxická látka

- moření osiva (I)



- hubení řas v bazénech (D)
(modrá skalice)



- odstraňování mechu (K)



- součást poměďovacích lázní (O)



4. CaCO_3 – uhličitán vápenatý

- v přírodě se vyskytuje ve formě vápence
- výroba vápna (W)
- pálené vápno – k neutralizaci půdy (C)



- hašené vápno – ve stavebnictví (malta, sádra)



5. Na_2CO_3 - uhličitan sodný

- soda na praní (ke změkčení vody) (M)



- ve starém Egyptě se využíval k mumifikaci (J)



6. NaHCO₃ – hydrogenuhličitan sodný

- jedlá soda – např. na pálení žáhy (F)



- kypřicí prášek do pečiva (H)



- součást krmných směsí skotu (udržuje pH bachoru) (N)



7. NaOH – hydroxid sodný

- SILNĚ žíravý louh
- čištění odpadu (A)



- výroba mýdel (U)

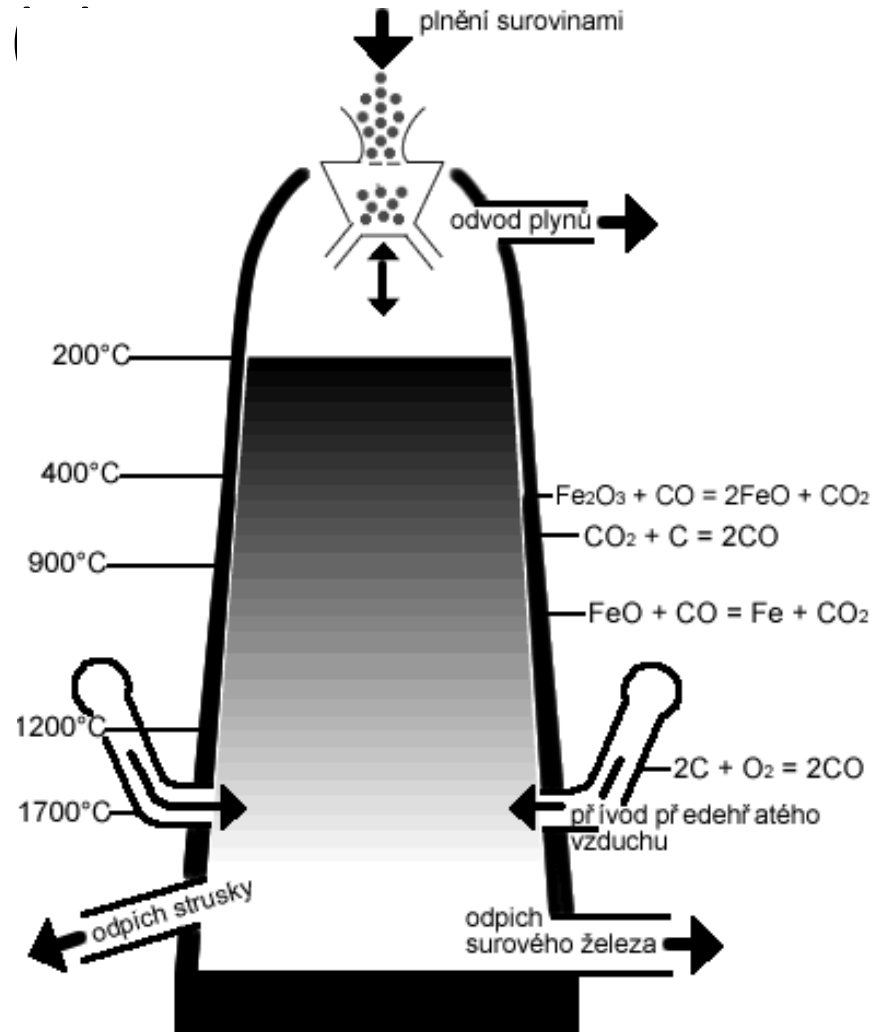


- výroba papíru (R)



8. Fe₂O₃ – oxid železitý

- je součástí železné rudy
- výroba železa (X)



9. Al_2O_3 – oxid hlinitý

- součástí rudy bauxitu (P), která se využívá k výrobě hliníku (T)

