

## Chloridy :)

**Dvojprvkové zlúčeniny chlóru. Vznikajú priamym zlučovaním alebo rozpúšťaním kovu, oxidu alebo hydroxidu v kyseline chlorovodíkovej.**

Najvýznamnejšie sú: chlorid sodný NaCl (kamenná soľ), používa sa v chemickom priemysle, ako kuchynská soľ, je dôležitý pre látkovú výmenu a nervovú činnosť organizmov; chlorid draselný KCl, používa sa ako hnojivo a surovina na výrobu draslíka; chlorid vápenatý CaCl<sub>2</sub>, používa sa na impregnáciu dreva a do chladiacich zmesí; chlorid uhličitý CCl<sub>4</sub>, tetrachlórmetán, je náplňou hasiacich prístrojov.