

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 CaCl₂, používa sa na impregnáciu dreva a do chladiacich zmesí; chlorid uhličitý CCl₄, tetrachlórmetán, je náplňou hasiacich prístrojov.