

Chemia

Temat: Wzory i nazwy soli.

Aby lepiej zrozumieć temat obejrzyj film do którego link podaje poniżej. Link należy skopiować i wkleić do przeglądarki internetowej.

<https://www.bing.com/videos/search?q=wzory+i+nazwy+soli&view=detail&mid=60328B5120DF03AA4C1E60328B5120DF03AA4C1E&FORM=VIRE>

Sole to związki zbudowane z kationów metali (lub kationu amonu o wzorze NH_4^+) i anionów reszty kwasowej. Ich wzór ogólny zapisujemy jako:

WZÓR OGÓLNY SOLI



- **M** - atom metalu
- **R** - reszta kwasowa
- **n** - ilość atomów metalu
- **m** - ilość reszt kwasowych

Jak nazywamy sole?

Nazwy soli składają się z dwóch członów: pierwsza odnosi się do rodzaju reszty kwasowej, druga – do metalu. Człon pochodzący od nazwy reszty kwasowej przyjmuje końcówkę -an (w przypadku soli kwasów tlenowych) lub -ek (dla soli kwasów beztlenowych). I tak na przykład sole pochodzące od kwasu

siarkowego(VI) będą miały w nazwie wyraz siarczan(VI), a pochodne kwasu siarkowodorowego – siarczek.

W nazwach soli uwzględnia się wartościowość niemetalu, wchodzącego w skład reszty kwasowej, oraz metalu. Drugi człon nazwy to nazwa metalu w odpowiednim przypadku gramatycznym – dopełniaczu. Jeśli metal może mieć różną wartościowość, to parametr ten należy podać w nawiasie. I tak, chlorek żelaza(III), FeCl_3 , jest innym związkiem niż chlorek żelaza(II), FeCl_2 .