8 Wzory i nazwy soli

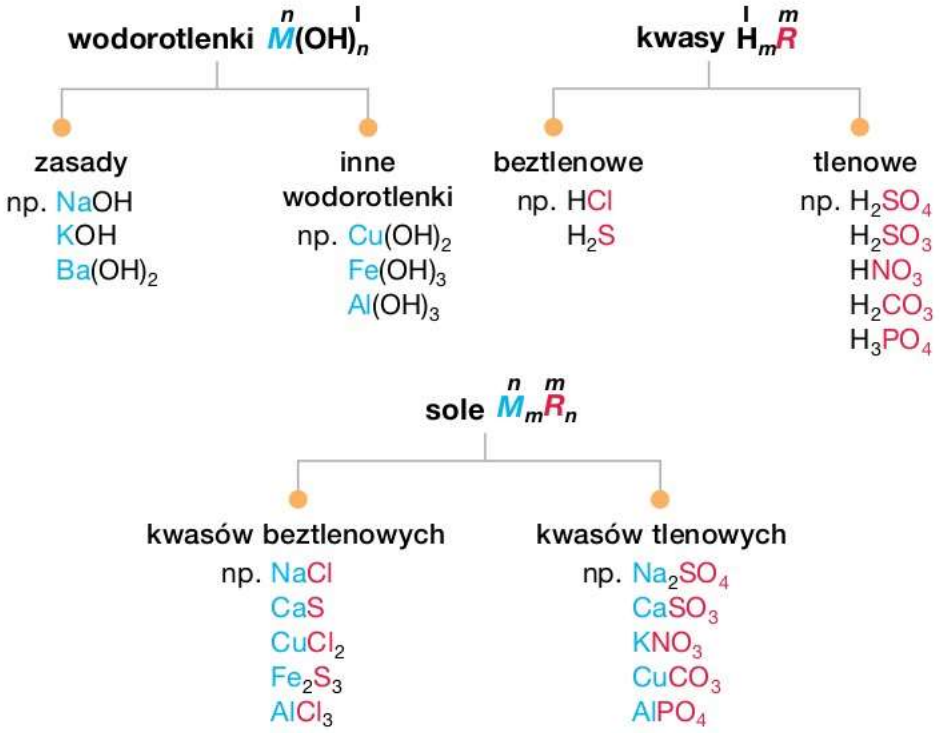
Fot. 31. W kryształach NaCl występują wiązania jonowe.

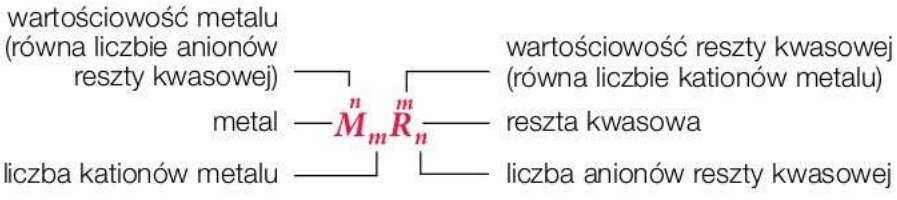
„Sól" to nazwa, którą posługujemy się na co dzień. Określa się nią substancję używaną do przyprawiania potraw – bezbarwną, stałą, o budowie krystalicznej, słonym smaku, dobrze rozpuszczalną w wodzie. Jest to związek chemiczny o nazwie systematycznej chlorek sodu i wzorze NaCl (fot. 31.).

W chemii nazwy „sól" używa się nie tylko do nazywania tego jednego związku chemicznego. Sole to grupa związków chemicznych o charakterystycznym składzie i budowie.

Jak są zbudowane sole?

Sole są **zbudowane z kationów metalu** lub kationów amonu NH_4^+ (podobnie jak wodorotlenki) **oraz anionów reszty kwasowej** (podobnie jak kwasy). Sole są więc związkami chemicznymi pochodzącymi od wodorotlenków i kwasów.



Jak zapisać wzór ogólny soli?

Wzór ogólny soli ma postać: