

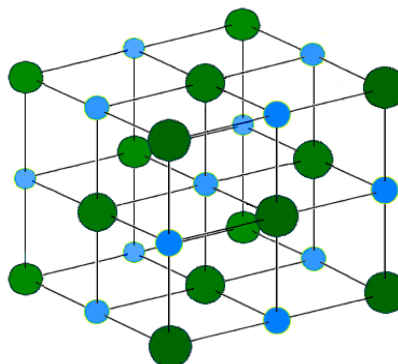
Temat: Sole – wzory i nazewnictwo soli, rodzaje soli.**1. Budowa soli.** $M_n R_m$ /wzór ogólny soli/

Sole to związki chemiczne zbudowane z kationów metalu lub kationów amonowych NH_4^+ i anionów reszt kwasowych.

 $Na^+ Cl^-$ chlorek sodu

kryształy chlorku sodu (sól kuchenna) tworzą kationy sodu i aniony chlorkowe wzajemnie się przyciągające (wiązanie jonowe).

/zdjęcia i modelu kryształu do zeszytu nie kopiować/

**2. Ustalanie wzoru soli w oparciu o nazwę /przypomnienie /****siarczan(VI) sodu**

- a) co nam mówi ta nazwa? /jest to sól kwasu siarkowego(VI) i sodu/
 b) co należy napisać? /symbol sodu i wzór reszty siarczanowej (VI)/
 c) co należy ustalić? /wartościowość sodu i reszty siarczanowej (VI) /

/to wartościowość reszty, nie tlenu/



- d) jaki krok następny? /stosujemy metodę „na krzyż” jeśli nie można skrócić/



wzór sumaryczny siarczanu(VI) sodu, to:

**fosforan(V) wapnia**

wzór sumaryczny fosforanu(V) wapnia, to:



ZADANIE1: Ustal wzory soli o nazwach:

- a) azotan(V) ołowiu (II)
- b) siarczan(IV) amonu
- c) węglan glinu
- d) chlorek żelaza(III)

ZADANIE2: Nazwij sole w oparciu o wzory:

- a) MnS
- b) CuNO₃
- c) K₃PO₄
- d) Fe₂(CO₃)₃
- e) Cu(NO₃)₂

3. Rodzaje soli

a) **obojętne:** zawierają jeden rodzaj kationów i jeden rodzaj anionów
np. KCl, Pb(NO₃)₂ , Na₃PO₄ lub NH₄Cl / wszystkie z zad. 1 i 2/

b) **wodorosole:** zawierają kationy metalu lub kation amonu i atom lub atomy wodoru związane z resztą kwasową np.

NaHCO₃ - **wodoro**węglan sodu (*soda oczyszczona*),

MgHPO₄ - **wodoro**fosforan(V) magnezu

LiH₂PO₄ - **diwodoro**fosforan(V) litu

c) **hydroksosole:** zawierają kationy metalu, aniony reszty kwasowej oraz aniony wodorotlenkowe , np.

BaCl(OH) - chlorek **wodorotlenek** baru

AlCl(OH)₂ - chlorek **diwodorotlenek** glinu

/grupę wodorotlenkową we wzorze zawsze zapisujemy w nawiasie, nawet jeśli jest jedna !/

Zadanie do wykonania w zeszycie: podręcznik str. 112 zad. 1(a-f) i zad.2 i str. 288 zad. 44.