



SOLE

MUSISZ TO JUŻ WIEDZIEĆ 😊

Wzór sumaryczny	Nazwa systematyczna	Wartościowość R	Wartościowość H
HCl	kwask chlorowodorowy	I	I
H ₂ S	kwask siarkowodorowy	II	I
HNO ₃	kwask azotowy(V)	I	I
H ₂ SO ₃	kwask siarkowy(IV)	II	I
H ₂ SO ₄	kwask siarkowy(VI)	II	I
H ₂ CO ₃	kwask węglowy	II	I
H ₃ PO ₄	kwask fosforowy(V)	III	I

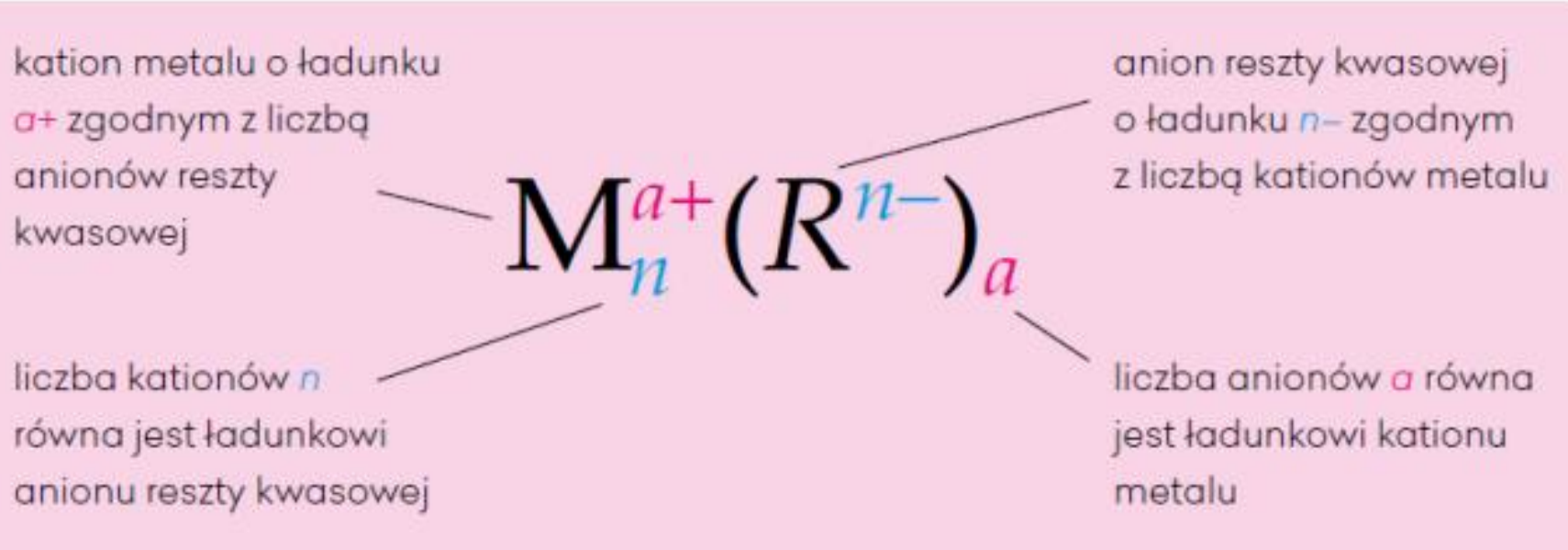
SOLE

związki chemiczne o budowie jonowej (w większości przypadków), w których skład wchodzi kationy metalu
i aniony reszty kwasowej.

*W dalszej edukacji poznasz również sole, które zawierają jony inne niż kationy metalu.



WZÓR UOGÓLNIONY SOLI



NAZEWNICTWO

Jeśli reszta kwasowa soli pochodzi od:

- kwasu **beztlenowego**, w pierwszym członie nazwy soli należy użyć końcówki **-ek**,
- a jeśli od kwasu **tlenowego**, zastosować końcówkę **-an**.

Tworzenie nazw soli w 3 krokach

Przykład:

wartościowości

metal



reszta kwasowa
[od kw. siarkowego(VI)]

Określ, od jakiego kwasu pochodzi reszta kwasowa. Zapisz 1. człon nazwy, zmieniając jego końcówkę na „-an” lub „-ek”.

Drugi człon nazwy soli to nazwa metalu. Dopisz ją.

Jeśli metal ma więcej niż jedną wartościowość, dopisz ją cyfrą rzymską w nawiasie.

Jestem zwycięzcą!

siarczan(VI)
siarczan(VI)
żelaza
siarczan(VI)
żelaza(II)

* „-an” w przypadku kwasów tlenowych,
„-ek” dla beztlenowych

PRZEĆWICZMY

<https://wordwall.net/pl/resource/6473226/chemia/test-sole-wzory-i-nazwy-dopasuj-prawid%c5%82ow%c4%85-nazw%c4%99-do>



Tworzenie wzorów soli w 3 krokach

Przykład:

azotan(V) miedzi(II)



3

Skróć wartościowości, jeśli to możliwe i zapisz je po skosie w indeksach dolnych. Jedynek nie zapisujemy. *

2

Zapisz nad symbolami tych członów ich wartościowości rzymskimi cyframi.



1

Zapisz symbol metalu występującego w nazwie, a za nim wzór reszty kwasowej odpowiedniego kwasu.



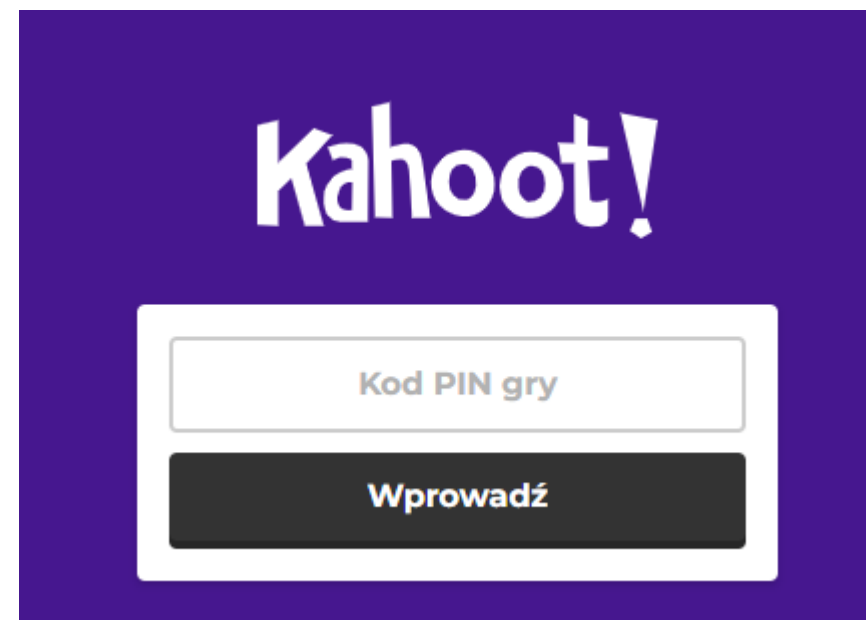
*resztę kwasową od kw. tlenowych zapisujemy w nawiasie, gdy jest ich więcej niż jedna

PRZEĆWICZMY

- a) siarczan(IV) sodu
- b) siarczek cynku
- c) azotan(V) potasu
- d) węglan sodu
- e) chlorek wapnia
- f) fosforan(V) glinu
- g) fosforan(V) żelaza(III)

A TERAZ WYCIĄGAMY TELEFONY I SPRAWDZAMY SWOJĄ WIEDZĘ

<https://create.kahoot.it/details/82e305df-3b5a-4d81-9938-daeff55ba5ba>



BIBLIOGRAFIA

- „Chemia”, MAC, Dawid Łasiński, Łukasz Sporny, Dominika Strutyńska, Piotr Wróblewski, 2021
- Zdjęcia- źródło Google,
- <https://biologiaichemiapoprostu.pl/>
- „Podstawy chemii nieorganicznej”, PWN, Adam Bielański, 2010