

1 Podkreśl poprawne uzupełnienia zdań.

Sole to związki chemiczne zbudowane z **kationów / anionów** metali lub **anionów / kationów** amonu oraz **kationów / anionów** reszt kwasowych. Nazwę soli tworzy się od nazwy **kwasu / zasady**, do której dodaje się nazwę **metal** / **niemetalu** oraz jego wartościowość, jeśli metal w związkach chemicznych przyjmuje różne wartościowości.



Jodek potasu

Modele:

- anionu jodkowego I^-
- kationu potasu K^+

2 Uzupełnij tabelę.

Wzór sumaryczny kwasu	Nazwa systematyczna kwasu	Wartościowość reszty kwasowej	Nazwa systematyczna soli kwasu
H_2SO_4			
	kwas azotowy(V)		
			chlorki
			siarczki
	kwas fosforowy(V)		
			siarczany(IV)
H_2CO_3		II	

3 Dopasuj do nazw systematycznych soli (I–V) ich wzory sumaryczne (A–F).

A. $CuSO_4$ B. $SrCl_2$ C. K_2SO_4 D. KBr E. K_2SO_3 F. $Fe(NO_3)_3$

- | | |
|-----------------------------|-----------------------|
| I. chlorek strontu | A / B / C / D / E / F |
| II. bromek potasu | A / B / C / D / E / F |
| III. azotan(V) żelaza(III) | A / B / C / D / E / F |
| IV. siarczan(VI) miedzi(II) | A / B / C / D / E / F |
| V. siarczan(VI) potasu | A / B / C / D / E / F |

- 4 Uzupełnij tabelę, wpisując w odpowiednie kolumny nazwy systematyczne soli.



Zobacz zdjęcia
docwiczenia.pl
Kod: C8CLJU

*chlerek glinu • siarczan(VI) sodu • bromek wapnia • azotan(V) baru •
siarczan(VI) żelaza(III) • azotan(V) ołowiu(II) • fluorek potasu*

Sól kwasu	
tlenowego	beztlenowego

- 5 Napisz wzory sumaryczne soli o podanych nazwach systematycznych.

chlerek baru _____ węglan sodu _____ siarczan(VI) potasu _____
azotan(V) cynku _____ fosforan(V) wapnia _____ siarczan(IV) sodu _____

- 6 Napisz nazwy systematyczne soli o podanych wzorach sumarycznych.

NaCl _____ CaSO_3 _____
 CaCl_2 _____ AlPO_4 _____
 K_2S _____ $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ _____