

SOLE - KARTA PRACY

Zadanie 1

Przyporządkuj wzór sumaryczny soli do jej nazwy systematycznej

Wzór sumaryczny	
FeS	
FeSO ₃	
Fe ₂ (SO ₄) ₃	

Nazwa systematyczna
Siarczan(VI) żelaza(III)
Siarczek żelaza(II)
Siarczan(IV) żelaza(II)

Zadanie 2

Uzupełnij zapisy ogólne przebiegu wybranych reakcji otrzymywania soli.

Wybierz brakujące słowo i umieść je w odpowiednim miejscu.

kwas	sól	sól I	metal	sól II	woda	wodór	wodorotlenek
------	-----	-------	-------	--------	------	-------	--------------

1. metal + _____ → sól + _____
2. kwas + zasada → _____ + _____
3. _____ + kwas I → _____ + kwas II
4. _____ + niemetal → sól
5. sól I + zasada I → sól II + _____

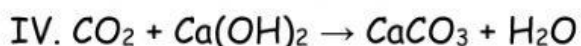
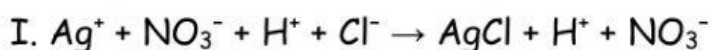
Zadanie 3

Rozważania dotyczą węglanu wapnia, przeczytaj poniższe zdania i zaznacz w prostokącie ☒ przed literą **P** informacje prawdziwe lub przed literą **F** - informacje fałszywe.

CaCO ₃ to sól pochodząca od kwasu tlenowego	P	F
Atom węgla w węglanie wapnia jest czterowartościowy	P	F
Sól ta zbudowana jest z anionu wapnia i kationu węglanowego.	P	F

Zadanie 4

Dopasuj sposoby otrzymywania soli oznaczone literami (A-F) do równań reakcji chemicznych (I-V). Wybierz poprawne oznaczenie



A. tlenek kwasowy + zasada $\rightarrow$ sól + woda

B. tlenek zasadowy + tlenek kwasowy $\rightarrow$ sól

C. sól I + kwas I $\rightarrow$ sól II + kwas II

D. sól I + zasada $\rightarrow$ sól II + wodorotlenek

E. metal + niemetal $\rightarrow$ sól

F. sól I + sól II $\rightarrow$ sól III + sól IV

I. _____ II. _____ III. _____ IV. _____ V. _____