

W jaki sposób można otrzymać sole?

Sole kwasów tlenowych i beztlenowych można otrzymać w reakcjach:

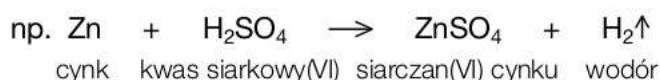
sposób 1 ▶

reakcja zobojętniania



sposób 2 ▶

$\text{metal} + \text{kwas} \rightarrow \text{sól} + \text{wodór}\uparrow$ (reakcja wymiany)
(bardziej aktywny od wodoru)



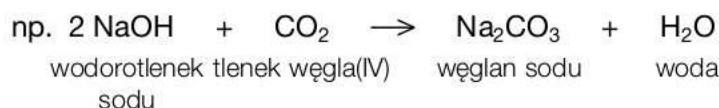
sposób 3 ▶

$\text{tlenek metalu} + \text{kwas} \rightarrow \text{sól} + \text{woda}$ (reakcja wymiany)



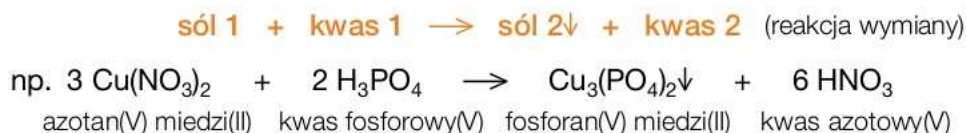
sposób 4 ▶

$\text{zasada} + \text{tlenek kwasowy} \rightarrow \text{sól} + \text{woda}$ (reakcja wymiany)



sposób 5 ▶

reakcja strąceniowa



sposób 6 ▶

reakcja strąceniowa



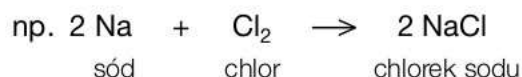
sposób 7 ▶

reakcja strąceniowa



sposób 8 ▶

$\text{metal} + \text{niemetal} \rightarrow \text{sól kwasu beztlenowego}$ (reakcja syntezy)



sposób 9 ▶

$\text{tlenek zasadowy} + \text{tlenek kwasowy} \rightarrow \text{sól kwasu tlenowego}$ (reakcja syntezy)

