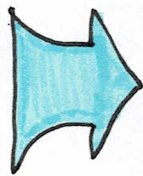


# Równania reakcji chemicznych

## RÓWNANIE REAKCJI CHEMICZNEJ

to przedstawienie jej przebiegu za pomocą symboli pierwiastków chemicznych i wzorów związków chemicznych



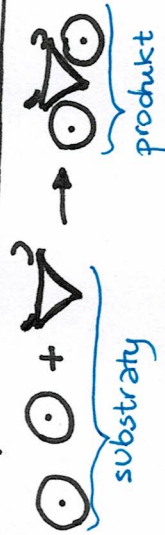
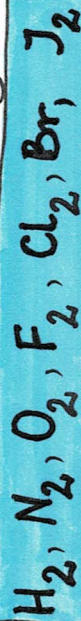
w równaniach reakcji chem.

Liczba atomów po lewej stronie równania (substraty)

liczbie atomów po prawej stronie równania (produkty)

= musi być równa

pierwiastki chemiczne, które w przyrodzie występują w postaci cząsteczek diatomowych:



## WSŁCZYNNIK STECHIOMETRYCZNY

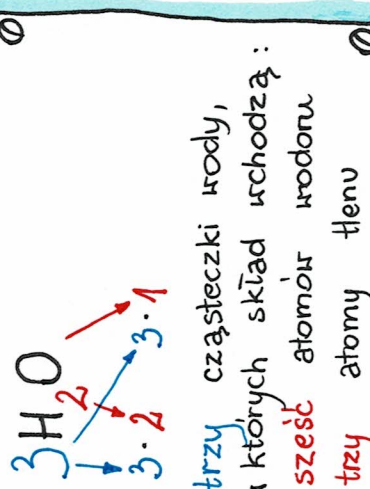
to liczba atomów pierwiastka chemicznego (mała cyfra) lub



Muszą być dobrane tak, aby liczba atomów poszczególnych pierwiastków chemicznych po obu stronach równania była taka sama.

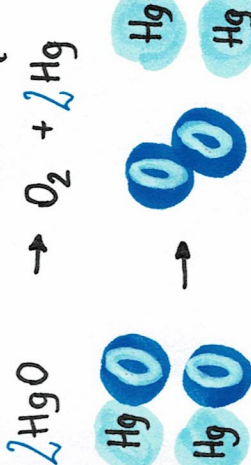
## INDEKS STECHIOMETRYCZNY

to liczba wskazująca na liczbę atomów pierwiastka chemicznego w cząsteczce.



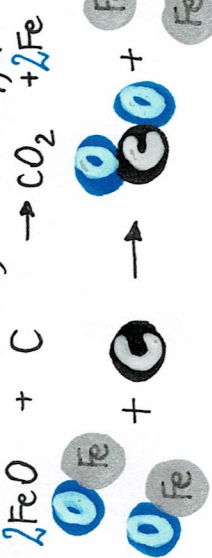
## REAKCJA ANALIZY (ROZKŁADU)

tlenek rtęci(II) → tlen + rtęć

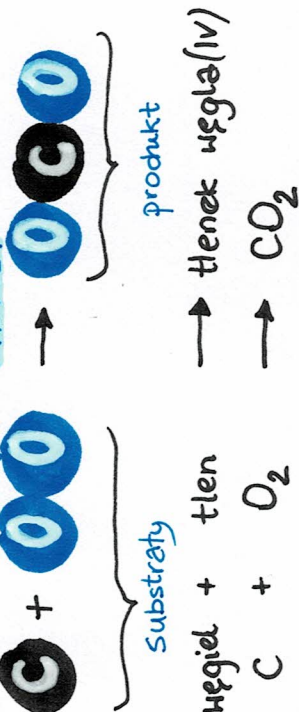


## REAKCJA WYMIANY

tlenek żelaza(II) + węgiel → tlenek węgla(IV) + żelazo



## REAKCJA SYNTEZY



## REAKCJA SYNTEZY

