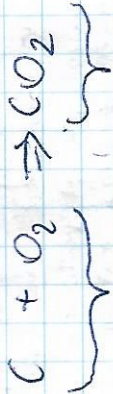


3. W równaniu reakcji identyfikacje

lewa strona równania cyfr & substraty

i prawa strona równania cyfr & produkty

np.



substraty ; produkt

cyfr

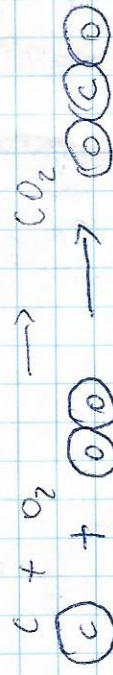
1 atom tlenu i 1 cząsteczka

+ jedna cząsteczka tlenu węgla (IV)
cząsteczka tlenu

4. Równanie reakcji chemicznej

można przedstawić w różny sposób

a) za pomocą schematu modelowego



b) za pomocą zapisu słownego

węgiel + tlen \rightarrow tlenek węgla

c) za pomocą zapisu słownego i ilości atomów i cząsteczek reakcji



jeden atom węgla reaguje z 1 cząsteczką

cząsteczki tlenu tworząc jedną cząsteczkę tlenku węgla IV

d) za pomocą zapisu reakcji chemicznej za pomocą symboli chemicznych



5. Pierwiastki gazowe (oprócz gazów szlachetnych) takie jak O₂, H₂, N₂, Cl₂, F₂, I₂, Br₂ występują w postaci cząsteczek dwuatomowych cyfr



6. Rodzaje reakcji:

- reakcja syntezy $A + B \rightarrow AB$ - z dwóch substratów powstaje jeden produkt np



- reakcja analizy - z jednego substratu powstaje dwa produkty np



(tlenek rtęci II) rtęć + tlen