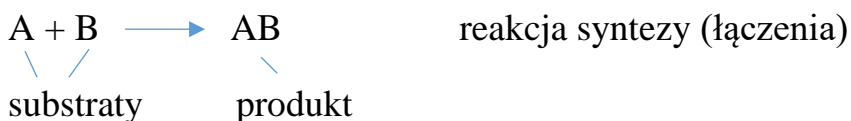
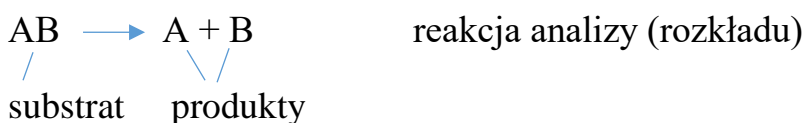


Temat: Równania reakcji chemicznych.

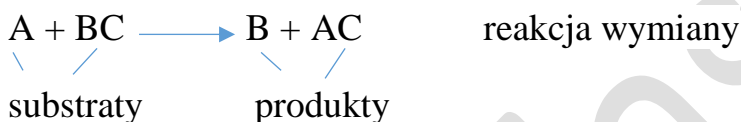
Przypomnijmy sobie najpierw jakie mogą być typy reakcji. *Zanotujcie je do zeszytu.*



W reakcji syntezy kilka substratów łączy się i w wyniku tej reakcji otrzymujemy jeden produkt.



W reakcji analizy jeden substrat rozkłada się na kilka produktów.



W reakcji wymiany kilka substratów reaguje ze sobą i w wyniku tej reakcji otrzymujemy kilka produktów.

Ćwiczenie 1

Wskaż zapisy słowne reakcji: syntezy, analizy, wymiany.

- a) wodór + azot \longrightarrow amoniak
- b) cynk + tlen \longrightarrow tlenek cynku
- c) tlenek rtęci \longrightarrow tlen + rtęć
- d) tlenek srebra + wodór \longrightarrow tlenek wodoru + srebro
- e) magnez + siarka \longrightarrow siarczek magnezu
- f) tlenek miedzi (II) + wodór \longrightarrow tlenek wodoru + miedź
- g) tlenek wapnia \longrightarrow tlen + wapń

Ćwiczenie 2

Uzupełnij zapisy słowne reakcji chemicznych. Określ typy reakcji chemicznych.

tlen + \longrightarrow tlenek węgla (IV)

żelazo + tlen \longrightarrow

..... + tlenek rtęci (II) \longrightarrow rtęć +

tlenek wodoru +

magnez + \longrightarrow węgiel +

Ćwiczenie 3

Rozwiąż chemograf. Napisz nazwy substancji oznaczonych literami. Podaj zapisy słowne reakcji chemicznych oznaczonych cyframi i określ ich typy.

żelazo + A $\xrightarrow{1}$ tlenek żelaza (II)

+	+
C	wodór
3	2
\downarrow	\downarrow
siarczek żelaza	B
	+
	żelazo

Ćwiczenie 4

Ułóż równania reakcji następujących przemian chemicznych:

- spalania węgla w tlenie;
- łączenia się potasu z chlorem;
- syntezy wody z wodoru i tlenu;
- powstawania tlenku sodu;
- analizy tlenku magnezu.

Rozwiązania proszę przesyłać do 21 maja 2020 r.

Pozdrawiam.

p. Ewa Gnilka

S.P. Mastowice