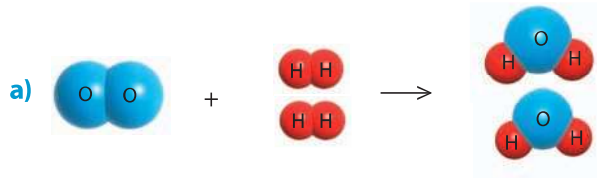


25. Równania reakcji chemicznych

Cele lekcji: Zapisywanie, uzgadnianie i interpretowanie równań reakcji chemicznych.

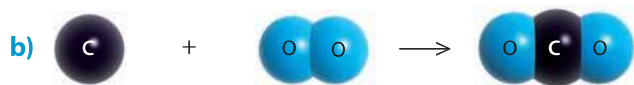
Na dobry początek

- 31** Uzupełnij zapisy słowne oraz napisz równania reakcji chemicznych, których modelowy schemat przedstawiono poniżej.



Zapis słowny: tlen + _____

Równanie reakcji chemicznej: _____



Zapis słowny: węgiel + _____

Równanie reakcji chemicznej: _____

- 32** Zapisz równania reakcji chemicznych opisanych słownie.

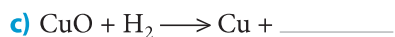
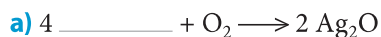
a) Jeden atom siarki reaguje z jedną dwuatomową cząsteczką tlenu, tworząc jedną cząsteczkę tlenku siarki(IV).

b) Dwie cząsteczki wody rozkładają się, tworząc dwie dwuatomowe cząsteczki wodoru i jedną dwuatomową cząsteczkę tlenu.

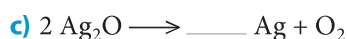
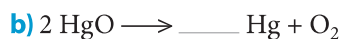
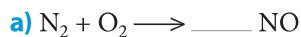
c) Dwa atomy węgla reagują z jedną dwuatomową cząsteczką tlenu, tworząc dwie cząsteczki tlenku węgla(II).

d) Jedna czteroatomowa cząsteczka fosforu reaguje z pięcioma dwuatomowymi cząsteczkami tlenu, tworząc jedną cząsteczkę tlenku fosforu(V) (o wzorze P_4O_{10}).

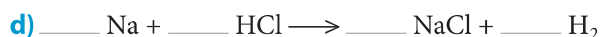
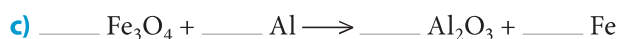
33 Uzupełnij równania reakcji chemicznych, wpisując odpowiedni symbol pierwiastka chemicznego lub wzór cząsteczki. Następnie zaznacz reakcje syntezy.



34 Wpisz brakującą wartość współczynnika stechiometrycznego w każdej reakcji chemicznej. Następnie podkreśl reakcje analizy.



35 Uzgodnij współczynniki stechiometryczne w podanych równaniach reakcji chemicznych. Następnie zaznacz reakcje wymiany.



Obejrzyj
animację
docwiczenia.pl
Kod: C7SSWM

36 Napisz i uzgodnij równania reakcji chemicznych przedstawionych za pomocą zapisu słownego.

