

Łączenie się atomów. Równania reakcji chemicznych

23. Znaczenie wartościowości pierwiastków chemicznych przy ustalaniu wzorów i nazw związków chemicznych

Cele lekcji: Poznają pojęcia: *wartościowość, indeks stechiometryczny, współczynnik stechiometryczny*. Odczytują z układu okresowego wartościowości pierwiastków chemicznych grup 1.–2. i 13.–18. Ćwiczą umiejętności określania wartościowości i pisania wzorów oraz nazw związków chemicznych.

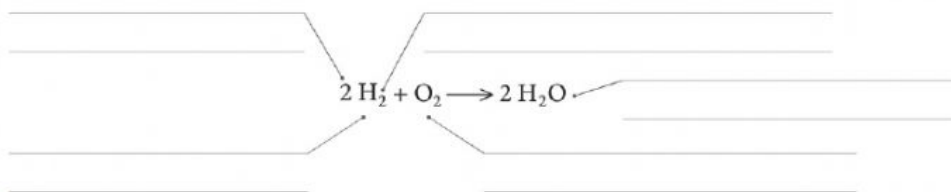
Na dobry początek

- 1** Uzupełnij opis równania reakcji chemicznej, wpisując w odpowiednie miejsca podane określenia.



Obejrzyj
animację
dodatkowa.pl
Kod: C7-IS-IB

współczynnik stechiometryczny • wzór cząsteczki wodoru •
wzór cząsteczki tlenu • wzór cząsteczki wody • indeks stechiometryczny



- 2** Podpisz modele cząsteczek związków chemicznych. Nazwy wybierz spośród podanych.

woda • tlenek węgla(IV) • siarkowodór • tlenek węgla(II) •
tlenek siarki(IV) • tlenek siarki(VI)



Modele atomów: tlenu wodoru siarki węgla

- 3** Dopisz brakujące wartościowości pierwiastków oraz indeksy stechiometryczne, tak aby powstał poprawny wzór sumaryczny związku chemicznego.

I K O	IV Sn Cl	VI S O	I Na S	II Ca Cl
II Fe O	III Al S	I Ag O	II H S	III Fe Cl