

26. Prawo zachowania masy

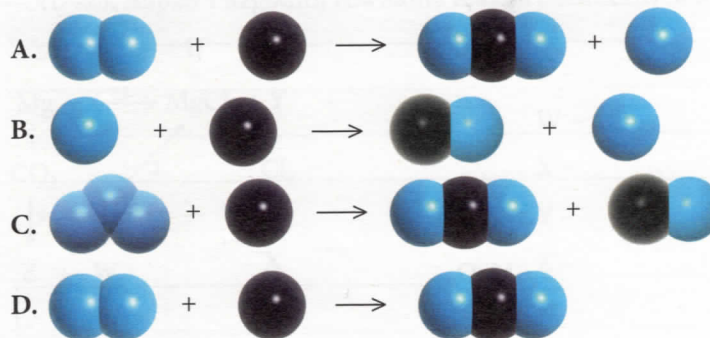
Cele lekcji: Poznanie prawa zachowania masy i doświadczalne wykazanie jego słuszności. Wykonywanie prostych obliczeń z zastosowaniem prawa zachowania masy.

Na dobry początek

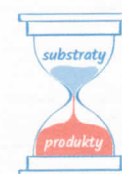
- 40** a) Oceń prawdziwość podanych zdań. Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.

1.	Masa produktów uzyskanych w wyniku reakcji chemicznej może być większa niż masa substratów tej reakcji.	P	F
2.	W wyniku reakcji chemicznej zawsze powstaje związek chemiczny, którego masa cząsteczkowa jest sumą mas cząsteczkowych substratów.	P	F
3.	Sumaryczna masa związków chemicznych otrzymanych w wyniku reakcji chemicznej jest równa łącznej masie substratów, które przereagowały.	P	F

- b) Zaznacz model reakcji chemicznej zgodny z prawem zachowania masy.



Skojarz i zapamiętaj!



masa substratów = masa produktów
przed reakcją po reakcji

- 41** Przygotowano porcelanowy tygiel, którego masa wynosiła 15,5 g. Umieszczono w nim 5,6 g sproszkowanego żelaza i 3,2 g sproszkowanej siarki. Następnie tygiel ogrzewano w płomieniu palnika przez 10 min, po czym schłodzono go do temperatury pokojowej i zważono. Zaobserwowano, że w tyglu po schłodzeniu znajduje się wyłącznie substancja stała o czarnej barwie. Podaj masę tygla z zawartością po przeprowadzeniu reakcji chemicznej.

żelazo, 5,6 g
+ siarka, 3,2 g

$m = 15,5 \text{ g}$



Tygiel porcelanowy
