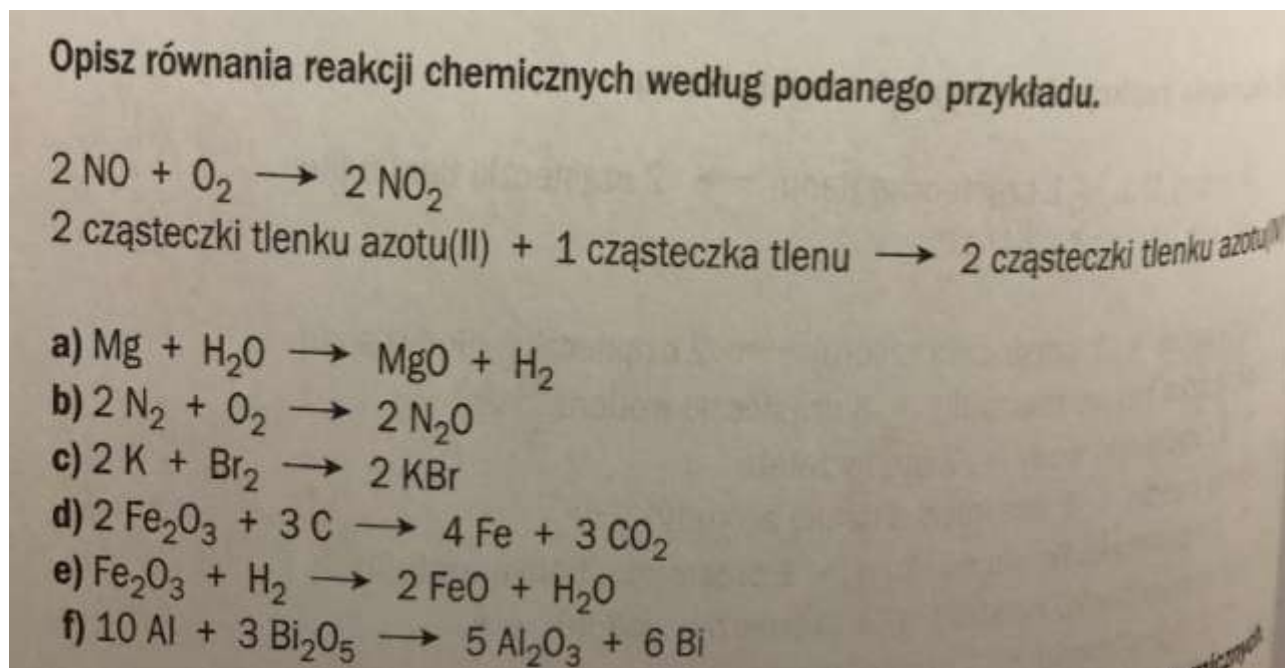


Dzień dobry! :)

Moi drodzy bardzo proszę o wykonanie następujących ćwiczeń:

- karta pracy (która otrzymaliście ode mnie) zadanie 2 oraz 5 od podpunktu f do j,
- dodatkowo zadanie zamieszczone na zdjęciu:



Zadania są utrwaleniem materiału z tematu „równania reakcji chemicznych”, podręcznik od strony 142 do 147.

Proponuje również zapoznanie się z nowym tematem, o którym wam wspominałam „prawo zachowania masy”. Poniżej zamieściłam zdjęcie treści prawa, przykładowe rozwiązanie zadania oraz ćwiczenia do rozwiązania od 1 do 8. Temat znajduje się również w naszym podręczniku od 148 strony do 150.

Wszystkie ćwiczenia będziemy wspólnie sprawdzać kiedy wrócimy do szkoły.

5. 2. Prawo zachowania masy

Teoria do rozdziału

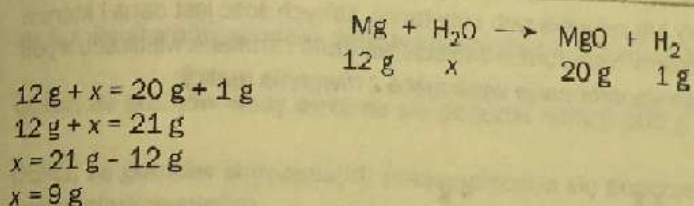
T

Łączna masa substratów biorących udział w danej reakcji chemicznej jest równa łącznej masie produktów otrzymywanych w tej reakcji. Jest to treść **prawa zachowania masy**.

Przykład 1

P

Przeprowadzono reakcję utleniania i redukcji 12 g magnezu z parą wodną. W wyniku tej reakcji chemicznej powstało 20 g tlenku magnezu i 1 g wodoru. Oblicz masę pary wodnej, która wzięła udział w tej reakcji.



Odp. W reakcji chemicznej wzięło udział 9 g pary wodnej.

- 1 Oblicz, ile gramów siarki przereagowało z 63,5 g miedzi, jeśli otrzymano 79,5 g siarczku miedzi(I).
- 2 Podczas prażenia wapienia otrzymano 112 g wapna palonego i 88 g tlenku węgla(IV). Oblicz, ile gramów wapienia poddano prażeniu.
- 3 Oblicz, ile gramów magnezu uległo spaleniu w reakcji z 64 g tlenu, jeżeli produktem spalania jest 160 g tlenku magnezu.
- 4 W wyniku spalania 4 g wodoru w chlorze otrzymano 146 g chlorowodoru. Oblicz, ile gramów chloru zużyto do reakcji chemicznej.
- 5 Oblicz masę wody otrzymanej z 8 g wodoru i 64 g tlenu.
- 6 Podczas syntezy siarczku żelaza(II) z żelaza i siarki otrzymano 176 g tego związku chemicznego. Podaj, ile gramów siarki wzięło udział w reakcji chemicznej, jeśli użyto 112 g żelaza.
- 7 Oblicz, ile gramów chloru przereagowało z 2,3 g sodu, jeśli powstało 5,85 g chlorku sodu.
- 8 Oblicz, ile gramów siarczku glinu powstanie w reakcji 5,4 g glinu z 9,6 g siarki.
- 9 W wyniku reakcji miedzi z 50,4 g stężonego roztworu kwasu azotowego(V) otrzymano 37,5 g azotanu(V) miedzi(II), 18,4 g tlenku azotu(IV) i 7,2 g wody. Oblicz, ilu gramów miedzi użyto do tej reakcji chemicznej.

W razie jakichkolwiek wątpliwości proszę o kontakt na maila: jprzedziecka@vp.pl

Dużo zdrowia!!!!!!!!!!!! :))

J. Przedziecka