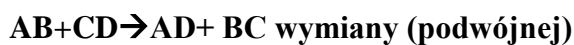


Karta pracy- Prawo zachowania masy.

Zad.1. Przed przystąpieniem do pracy powtórz wiadomości.



Zapisz za pomocą wzorów i symboli następujące równania (*korzystaj z układu okresowego*)

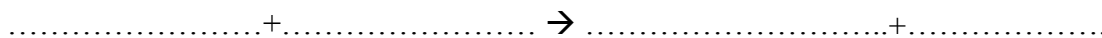
- a) Dwa atomy cynku reagują z cząsteczką tlenu dając dwie cząsteczki tlenku cynku.



- b) Cząsteczka azotu reaguje z trzema cząsteczkami wodoru dając dwie cząsteczki amoniaku.

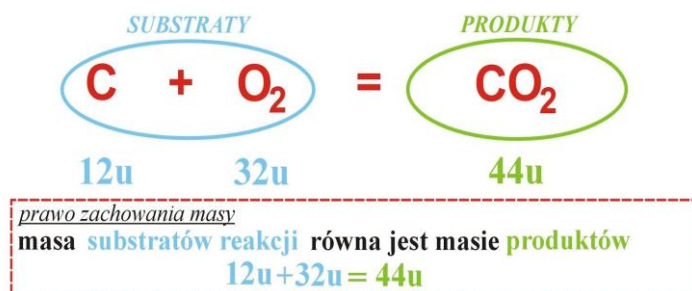


- c) Cząsteczka tlenku ołowiu (II) reaguje z dwoma atomami węgla dając atom ołowiu i dwie cząsteczki tlenku węgla.



DEFINICJA (zapisz w zeszycie przedmiotowym)

Prawo zachowania masy – reguła, która mówi, że w przypadku każdej reakcji chemicznej całkowita masa substratów jest równa łącznej masie produktów.



Na podstawie prawa zachowania masy obliczamy masę wodoru otrzymanego w reakcji wg. wzoru.



$$2,4\text{g} + 7,3\text{g} = x\text{g} + 9,5\text{g}$$

$$x\text{g} = 2,4\text{g} + 7,3\text{g} - 9,5\text{g} = 0,2\text{g}$$

Zad. 2 Na podstawie prawa zachowania masy można policzyć masę jednego z substratów lub produktów, jeśli masy pozostałych są znane. Przeanalizuj schemat i spróbuj wykonać obliczenia, masy otrzymanej w reakcji miedzi.



Zad. 3 Dla chętnych. Pogłębiaj wiedzę na platformie edukacyjnej MEN <https://epodreczniki.pl/a/prawo-zachowania-masy-i-stalosci-skladu/D89jhEM1W>

Wykonaj doświadczenie. Reakcje chemiczne przebiegają z różną szybkością. Szybkość reakcji zależy między innymi od rodzaju reagujących substancji, stężenia substratów, temperatury, czynników mechanicznych (mieszania, rozdrabniania), obecności katalizatora. *Wykonaj proste doświadczenie, które potwierdzi, że szybkość reakcji zależy od czynników mechanicznych (mieszania, rozdrabniania). Narysuj przebieg doświadczenia.*