

**Temat: Prawo zachowania masy – ćwiczenia utrwalające.**

Obejrzyj filmiki prezentujące na czym polega prawo zachowania masy:

<https://vod.tvp.pl/video/szkola-z-tvp-klasa-7,chemia-lekcja-1-18052020,48033689>

<https://epodreczniki.pl/a/prawo-zachowania-masy-i-stalosci-skladu/D14yrsg4f>

**Prawo zachowania masy:**

**Masa substratów jest równa masie produktów reakcji chemicznej.**

**Przykład 1**

Przeprowadzono reakcję 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 chemicznej.



$$12 \text{ g} \quad x \quad \quad 20 \text{ g} \quad 1 \text{ g}$$

$$12 \text{ g} + x = 20 \text{ g} + 1 \text{ g}$$

$$12 \text{ g} + x = 21 \text{ g}$$

$$x = 21 \text{ g} - 12 \text{ g}$$

$$x = 9 \text{ g}$$

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

**Przykład 2**

Przeprowadzono reakcję rozkładu 6,51 g tlenku rtęci (II) w wyniku której powstało 6,03 g rtęci. Oblicz masę tlenu, który powstał w tej reakcji chemicznej.



$$6,51 \text{ g} \quad \quad 6,03 \text{ g} \quad x$$

$$6,51 \text{ g} = 6,03 \text{ g} + x$$

$$x = 6,51 \text{ g} - 6,03 \text{ g}$$

$$x = 0,48 \text{ g}$$

Odp. W reakcji chemicznej powstało 0,48 g tlenu.

Rozwiąż zadania 1 i 2 str. 150 w podręczniku.

Rozwiązań nie musisz wysłać.

**p. Ewa Gnilka**

S.P. Mastowice