



Še zadnji pozdrav (vsaj upam) v taki obliki.

Veselim se snidenja z vami.

Pregledali bomo ocene, se dogovorili o možnosti popravljanja in še malo poračunali.

S seboj prinesite zvezek, periodni sistem, pisala in kalkulator.

Magda Kosič

Cilj: reševati besedilne naloge

Naloga: Najprej preveri rešitve nalog prejšnje ure.

V zvezek nadaljuj z zapisom. Reši naloge iz učbenika.

Naloge:

Primer 1 :

Izračunaj molsko maso snovi, če 5 mol te snovi tehta 220g.

Izpis podatkov:

$$n = 5 \text{ mol}$$

$$m = 220 \text{ g}$$

$$M = ?$$

Račun:

$$M = \frac{m}{n}$$

$$M = 220 \text{ g} : 5 \text{ mol}$$

$$M = 44 \text{ g/mol}$$

Odgovor:

Molska masa je

$$44 \text{ g/mol.}$$

Naloge:

- Primer 2:

Izračunaj maso 12 mol H₂O!

Izpis podatkov:

$$n = 12 \text{ mol}$$

- $M = 2 \times H + 1 \times O = 18 \text{ g/mol}$

$$m = ?$$

Račun:

$$m = n \times M$$

$$m = 12 \text{ mol} \times 18 \text{ g/mol}$$

$$m = 216 \text{ g}$$

Odgovor:

Masa je 216 g.

Naloge:

- Primer 3:

Izračunaj množino snovi v 88g CO₂!

Izpis podatkov:

$$m = 88 \text{ g}$$

$$M = 1 \times C + 2 \times O = 44 \text{ g/mol}$$

$$n = ?$$

Račun:

$$n = \frac{m}{M}$$

$$n = 88 \text{ g} : 44 \text{ g/mol}$$

$$n = 2 \text{ mol}$$

Odgovor:

Množina snovi je

2 mola.

Reši naloge:

- Ne pozabi: izpis podatkov, račun, odgovor. Molske mase lahko izračunaš posebej (zapišeš po korakih) ali pa ustrezne številke vneseš v kalkulator in napišeš samo rezultat.
- Učbenik
stran 144, naloga 1a, 2c
stran 145, naloga 4a, 5b