

Opakovanie učiva

1. Doplň tabuľku:

Názov fyzikálnej veličiny	Značka fyzikálnej veličiny	Jednotka	Značka jednotky	Meradlo
Objem				
		kilogram		

2. Premeň:

$$10 \text{ kg} = \dots\dots\dots \text{ g}$$

$$37\,000 \text{ g} = \dots\dots\dots \text{ kg}$$

$$5\,000 \text{ kg} = \dots\dots\dots \text{ t}$$

$$209 \text{ t} = \dots\dots\dots \text{ kg}$$

$$7 \text{ t} = \dots\dots\dots \text{ kg}$$

$$1\,420 \text{ kg} = \dots\dots\dots \text{ g}$$

Meranie hmotnosti kvapalín

Najprv si odmeriame hmotnosť prázdneho odmerného valca a zapíšeme ju ($m_1 = 75,6 \text{ g}$). Potom to odmerného valca nalejeme kvapalinu a znova odmeriame hmotnosť a zapíšeme ju ($m_2 = 95,2 \text{ g}$). Nakoniec vyrátame hmotnosť samotnej kvapaliny (m) a to tak, že tieto 2 hmotnosti od seba odčítame.

Fyzikálny zápis:

$$m_1 = 75,6 \text{ g}$$

$$m_2 = 95,2 \text{ g}$$

$$m = ?$$

$$m = m_2 - m_1$$

$$m = 95,2 - 75,6$$

$$m = 19,6 \text{ g}$$

Hmotnosť kvapaliny je 19,6 gramu.

Meranie hmotnosti plynov

Najprv si odmeriame hmotnosť prázdneho nenaľúkaného balóna a zapíšeme ju ($m_1 = 1,7 \text{ g}$). Potom balón naľúkame a znova odmeriame jeho hmotnosť a zapíšeme ju ($m_2 = 1,9 \text{ g}$). Nakoniec vyrátame hmotnosť samotného plynu (m) a to tak, že tieto 2 hmotnosti od seba odčítame. Balón by sme mohli naľúknuť aj iným plynom, či už héliom alebo vodíkom.

Fyzikálny zápis:

$$m_1 = 1,7 \text{ g}$$

$$m_2 = 1,9 \text{ g}$$

$$m = ?$$

$$m = m_2 - m_1$$

$$m = 1,9 - 1,7$$

$$m = 0,2 \text{ g}$$

Hmotnosť plynu je 0,2 gramu.