

## SPECIFIČNA TEŽA

### Ponovimo

**Gostota nam pove kolikšna je masa 1 m<sup>3</sup> snovi.**

**Oznaka za gostoto:  $\rho$  (grška črka ro)**

$$\rho = \frac{m}{V} \quad \text{pri čemer je } m \text{ – masa in } V \text{ – prostornina}$$

Enote za gostoto:  $\frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ ,  $\frac{\text{kg}}{\text{dm}^3}$ ,  $\frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$

## SPECIFIČNA TEŽA

**Oznaka za specifično težo:  $\sigma$  (grška črka sigma)**

$$\sigma = \frac{F_g}{V} \quad \text{pri čemer je } F_g \text{ – teža in } V \text{ – prostornina}$$

**Specifična teža nam pove kolikšna je teža 1 m<sup>3</sup> snovi.**

Enote za specifično težo:  $\frac{\text{N}}{\text{cm}^3}$ ,  $\frac{\text{N}}{\text{dm}^3}$ ,  $\frac{\text{N}}{\text{m}^3}$

Specifično težo dobimo tudi iz gostote, če upoštevamo, da je teža telesa z maso 1kg enaka 10 N. Gostota vode je 1000  $\frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$  torej je specifična teža vode 10 000  $\frac{\text{N}}{\text{m}^3}$ .

### Naloga

Dopolni preglednico

Snov	Gostota ( $\frac{\text{N}}{\text{m}^3}$ )	Specifična teža ( $\frac{\text{N}}{\text{m}^3}$ )
zrak	1,3	13
smrekov les	500	
olja		9 000
voda	1 000	
Aluminij, apnenec		27 000
železo	7 900	
zlato		192 000