

PESO SPECIFICO

Supponiamo di avere tre cubi, aventi tutti lo spigolo di 1 cm, costituiti rispettivamente di vetro, ferro ed argento.



$$V = 1 \text{ cm}^3$$

$$P = 2,5 \text{ g}$$



$$V = 1 \text{ cm}^3$$

$$P = 7,8 \text{ g}$$



$$V = 1 \text{ cm}^3$$

$$P = 10,5 \text{ g}$$

I tre cubi hanno lo stesso volume di 1 cm^3 , ma non hanno lo stesso peso P.

Si dice **peso specifico di una sostanza** il peso dell'unità di volume di quella sostanza e precisamente:

il peso in **g** di 1 cm^3

il peso in **kg** di 1 dm^3

il peso in **t** di 1 m^3

Il peso specifico del vetro, del ferro e dell'argento è rispettivamente: 2,5 7,8 10,5

Il peso specifico dipende, quindi, dalla particolare natura della sostanza che costituisce un corpo.

Nelle questioni relative al peso specifico intervengono tre grandezze:

P = peso del corpo **V** = volume del corpo **ps** = peso specifico del corpo

$$P = ps \times V$$

$$V = P/ps$$

$$ps = P/V$$

Di seguito è riportato il ps fra le più comuni sostanze:

Metalli e leghe		Liquidi		Altre sostanze	
Acciaio	7,86	Acetone	0,79	Avorio	1,92
Alluminio	2,7	Acido solforico	1,84	Burro	0,94
Argento	10,5	Acqua dis 4°C	1	Cemento (polv)	1,4
Bronzo	8,95	Acqua marina	1,02	Diamante	3,5
Ferro	7,8	Alcol	0,8	Frumento	0,78
Ghisa	7,5	Benzina	0,75	Gesso	1,4
Mercurio	13,59	Etere	0,74	Ghiaccio	0,93
Oro	19,36	Glicerina	1,28	Marmo	2,7
Ottone	8,5	Latte	1,03	Quarzo	2,65
Piombo	11,35	Nafta	0,76	Sabbia	1,5
Platino	21,5	Olio d'oliva	0,91	Vetro	2,5
Rame	8,8	Petrolio	0,8	Zolfo	2,03
Stagno	7,25	Vino	0,95		
Legni secchi					
Abete	0,5	Faggio	0,7	Pioppo	0,48
Bosso	1,01	Noce	0,9	Quercia	0,75
Castagno	0,8	Pino	0,6	Sughero	0,25