

## Die Dichte

Bestimmen der Dichte.

Wie schwer ist Holz, wie schwer ist Eisen?

<b>Versuch:</b>	Wiege Holz und Eisen gleichen Volumens. Wiege desgleichen ungleichen Volumens.
-----------------	---

<b>Versuch:</b>	Bestimme Gewicht und Volumen von drei unterschiedlichen Kieselsteinen.
-----------------	--

Stein	$m/g$	$V/cm^3$	$m/V = \text{Dichte}$
1			
2			
3			

Dichte =  $\frac{\text{Masse}}{\text{Volumen}}$  als Formel:  $\rho = \frac{m}{V}$

Einheit der Dichte:  $1\frac{kg}{m^3}$

Umrechnungen:  $1000\frac{kg}{m^3} = 1\frac{kg}{dm^3} = 1\frac{g}{cm^3}$

<b>Zusammenfassung:</b>	Jeder Stoff hat eine bestimmte Dichte. Man berechnet sie mit der Formel $\rho = \frac{m}{V}$ Kennt man zwei Größen, die in der obigen Formel miteinander verknüpft sind, so kann man die fehlende dritte berechnen.
-------------------------	---

Formel mit Umstellungen.

$$\text{Dichte: } \rho = \frac{m}{V}$$

$$\text{Masse: } m = \rho \cdot V$$

$$\text{Volumen: } V = \frac{m}{\rho}$$

Beispielberechnungen zur Dichte.

1.	Berechnung der Dichte gegeben: $m = 445 \text{ g}$ $V = 50 \text{ cm}^3$ gesucht: $\rho$ $\rho = \frac{m}{V} = \frac{445 \text{ g}}{50 \text{ cm}^3} = \underline{\underline{8,9 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}}}$
2.	Wir wollen 1 kg Quecksilber kaufen. Wie groß muss die Flasche sein? Berechnung des Volumens gegeben: $m = 1 \text{ kg}$ $\rho_{\text{Quecksilber}} = 13,6 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ gesucht: $V$ $V = \frac{m}{\rho} = \frac{1000 \text{ g}}{13,6 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}} = \underline{\underline{73,5 \text{ cm}^3}}$ Die Flasche muss ein Volumen von mindestens $73,5 \text{ cm}^3$ besitzen.
3.	Eine Eisenkugel hat ein Volumen von $3 \text{ dm}^3$ . Welche Masse hat sie? Berechnung der Masse gegeben: $V = 3 \text{ dm}^3$ $\rho_{\text{Eisen}} = 7,9 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ gesucht: $m$ $m = \rho \cdot V = 7,9 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \cdot 3000 \text{ cm}^3 = 7,9 \cdot 3000 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} = \underline{\underline{23700 \text{ g} = 23,7 \text{ kg}}}$ Die Masse der Eisenkugel beträgt 23,7 kg.

## Aufgaben zur Dichte und zum Volumen.

1.	Berechnung der Masse
	Welche Masse hat $1\text{m}^3$ Bausand? $\rho = 1,7 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$
2.	Berechnung des Volumens Die Ladefläche eines Lastwagens hat die Maße: $l = 4\text{ m}$ $b = 2,5\text{ m}$ $h = 0,5\text{ m}$ Mit ihm soll Bausand transportiert werden. Wie viel $\text{m}^3$ Sand kann er transportieren?
3.	Berechnung der Masse Die Ladefläche eines Lastwagens hat ein Volumen von $10\text{ m}^3$ . Mit ihm soll Sand transportiert werden. Der Lastwagen darf $15\text{ t}$ laden. Darf er mit Bausand voll geladen werden, wenn die Dichte von Bausand $1700\text{ kg/m}^3$ beträgt?
4.	Berechnung der Masse Welche Masse hat eine $0,8\text{ cm}$ dicke Schaufensterscheibe, die $4\text{ m}$ lang und $2\text{ m}$ hoch ist? (Dichte = $2,5\text{ g / cm}^3$ )
5.	Berechnung der Masse In einem Tank lagern $25.000$ Liter Heizöl. Welche Masse hat die Tankfüllung? (Dichte = $0,92\text{ g / cm}^3$ )
6.	Berechnung der Dichte Berechne die mittlere Dichte der Erde. gegeben: Erdvolumen $V = 1,073 \cdot 10^{27}\text{ cm}^3$ Erdmasse $m = 6,304 \cdot 10^{27}\text{ g}$
7.	Berechnung der Dichte Berechne die mittlere Dichte des Mondes. gegeben: Mondvolumen $V = 2,0 \cdot 10^{25}\text{ cm}^3$ Mondmasse $m = 7,0 \cdot 10^{25}\text{ g}$
8.	Berechnung der Dichte Berechne die mittlere Dichte der Sonne. gegeben: Sonnenvolumen $V = 1,4 \cdot 10^{33}\text{ cm}^3$ Sonnenmasse $m = 2,0 \cdot 10^{30}\text{ kg}$
9.	Berechnung der Masse Kannst du einen Korkwürfel von $70\text{ cm}$ Kantenlänge tragen? Schätze erst, dann rechne (Dichte = $0,15\text{ g / cm}^3$ ).
10.	Berechnung der Masse Es gibt Sterne mit sehr hoher Dichte, man nennt sie „Weiße Zwerge“. Welche Masse in $\text{kg}$ hat $1\text{ cm}^3$ dieser Materie bei einer Dichte von $10^6\text{ g / cm}^3$ ?