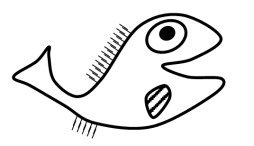
**LernJob: Eine unbekannte Flüssigkeit**

C | L

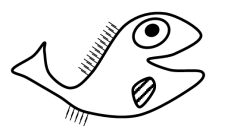
**Mit der Dichte kann man rechnen!**

**Level: Leicht**

Quecksilber ist das einzige Metall, das bei Zimmertemperatur (25°C) flüssig ist.

Die Masse von 100 ml Quecksilber beträgt bei 25°C sage und schreibe 1355 g!

Berechnet damit die Dichte von Quecksilber.

**LernJob: Eine unbekannte Flüssigkeit**

Lösung C | L

**Mit der Dichte kann man rechnen!**

**Level: Leicht**

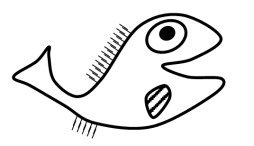
Quecksilber ist das einzige Metall, das bei Zimmertemperatur (25°C) flüssig ist.

Die Masse von 100 ml Quecksilber beträgt bei 25°C sage und schreibe 1355 g!

Berechnet damit die Dichte von Quecksilber bei Zimmertemperatur.

Die Dichte von Quecksilber beträgt:

1355 g / 100 ml = 1,355 g/ml

**LernJob: Eine unbekannte Flüssigkeit**

C | M

**Mit der Dichte kann man rechnen**

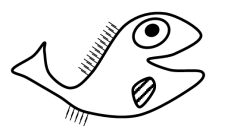
**Level: Mittel**

Quecksilber ist das einzige Metall, das bei Zimmertemperatur (25°C) flüssig ist.

Die Dichte von Quecksilber beträgt 13,55 g/ml bei Zimmertemperatur.

Berechnet die Masse von 200 ml (50 ml) Quecksilber bei Zimmertemperatur.



**LernJob: Eine unbekannte Flüssigkeit**

Lösung C | M

**Mit der Dichte kann man rechnen**

**Level: Mittel**

Quecksilber ist das einzige Metall, das bei Zimmertemperatur (25°C) flüssig ist.

Die Dichte von Quecksilber beträgt 13,55 g/ml bei Zimmertemperatur.

Berechnet die Masse von 200 ml (50 ml) Quecksilber bei Zimmertemperatur.

Aus der Angabe der Dichte von Quecksilber kann man ablesen:

1 ml Quecksilber hat eine Masse

von 1,355 g



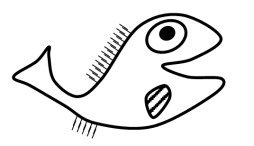
200 ml Quecksilber haben also eine Masse von

1,355 g · 200 = 271 g

Klammeraufgabe:

50 ml Quecksilber haben also eine Masse von

1,355 g · 50 = 67,75 g

**LernJob: Eine unbekannte Flüssigkeit**

C | S

**Mit der Dichte kann man rechnen**

**Level: Schwer**

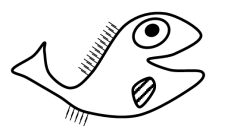
Quecksilber ist das einzige Metall, das bei Zimmertemperatur (25°C) flüssig ist.

Die Dichte von Quecksilber beträgt 13,55 g/ml bei Zimmertemperatur.

Berechnet das Volumen von 54,2 g (216,8 g) Quecksilber bei Zimmertemperatur.





**LernJob: Eine unbekannte Flüssigkeit**

Lösung C | S

**Mit der Dichte kann man rechnen**

**Level: Schwer**

Quecksilber ist das einzige Metall, das bei Zimmertemperatur (25°C) flüssig ist.

Die Dichte von Quecksilber beträgt 13,55 g/ml bei Zimmertemperatur.

Berechnet das Volumen von 54,2 g (216,8 g) Quecksilber bei Zimmertemperatur.



Aus der Angabe der Dichte von Quecksilber kann man ablesen:

1,355 g Quecksilber haben ein Volumen von

1 ml



54,2 g Quecksilber haben also ein Volumen von

1 ml · 40 = 40 ml

(NR: 54,2 : 1,355 = 40)

Klammeraufgabe

216,8 g Quecksilber haben also ein Volumen von

1 ml · 160 = 160 ml

(NR: 216,8 : 1,355 = 160)