

# Spezifische Gewichte, Schmelz- und Siedepunkte

Objektyp: **Group**

Zeitschrift: **Pestalozzi-Kalender**

Band (Jahr): **8 (1915)**

Heft [1]: **Schülerinnen**

PDF erstellt am: **23.07.2024**

## **Nutzungsbedingungen**

Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern.

Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung sowie für die private Nutzung frei zur Verfügung. Einzelne Dateien oder Ausdrucke aus diesem Angebot können zusammen mit diesen Nutzungsbedingungen und den korrekten Herkunftsbezeichnungen weitergegeben werden.

Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

## **Haftungsausschluss**

Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.

## Spezifische Gewichte.

Die Zahlen geben an, wieviel mal schwerer nachfolgende Körper sind als ein gleich grosses Quantum Wasser. Z. B. Platin ist  $21\frac{1}{2}$  mal schwerer als Wasser.

### Feste Körper.

#### *Metalle.*

Aluminium 2,58	Kupfer	Platin . 21,36	Stahl 7,6—7,8
Blei . 11,35	8,75—8,94	Quecksilber	Zink
Eisen 7,2—7,9	Messing . 8,39	13,55	7,10—7,30
Gold . 19,30	Nickel . 8,80	Silber . 10,50	Zinn . 7,48

#### *Holzarten. \**

Apfelbaum 0,73	Buche 0,77-1,00	Kork . 0,24	Nussb. 0,66-0,88
Birnbaum 0,68	Eiche 0,76-0,95	Mahagoni 0,75	Tanne 0,56-0,90

\* Vordere Zahl gilt für lufttrockenes, hintere für frisches Holz.

### Flüssige Körper.

Reiner Alkohol	Meerwasser 1,02	Olivenöl 0,918	Quecksilber 13,6
0,76	Milch 1,02-1,04	Petroleum 0,80	Wein 1,02—1,04

## Schmelzpunkte einiger Substanzen.

Schmelzen ist der Übergang eines Körpers aus den festen in den flüssigen Zustand durch die Wirkung der Wärme. Der Temperaturgrad, bei dem ein Körper schmilzt, heisst der Schmelzpunkt.

Schmiedeeisen . . . . . 1300—1500 <sup>0</sup>	Kupfer . . . . . 1065 <sup>0</sup>
Stahl . . . . . 1700—1900 <sup>0</sup>	Silber . . . . . 955 <sup>0</sup>
Graues Gusseisen . . . . . 1200 <sup>0</sup>	Zink . . . . . 419 <sup>0</sup>
Weisses Gusseisen . . . . . 1050 <sup>0</sup>	Weisses Wachs . . . . . 68 <sup>0</sup>
Blei . . . . . 322 <sup>0</sup>	Gelbes Wachs . . . . . 61 <sup>0</sup>
Zinn . . . . . 241 <sup>0</sup>	Eis . . . . . 0 <sup>0</sup>
Schwefel . . . . . 114,5 <sup>0</sup>	Quecksilber . . . . . -39 <sup>0</sup>
Gold . . . . . 1064 <sup>0</sup>	

## Siedepunkte einiger Flüssigkeiten.

Die Temperatur, bei welcher flüssige Körper unter der Erscheinung des Siedens gas- oder luftförmig werden, nennt man den Siedepunkt.

Quecksilber . . . . . 357 <sup>0</sup>	Wasser . . . . . 100 <sup>0</sup>
Leinöl . . . . . 315 <sup>0</sup>	Benzin . . . . . 80 <sup>0</sup>
Schwefelsäure . . . . . 338 <sup>0</sup>	Alkohol . . . . . 78,4 <sup>0</sup>
Phosphor . . . . . 290 <sup>0</sup>	Salpetersäure . . . . . 86 <sup>0</sup>
Terpentinöl . . . . . 157 <sup>0</sup>	Äther . . . . . 34,9 <sup>0</sup>
Meerwasser . . . . . 104 <sup>0</sup>	