

**Zeitschrift:** Pestalozzi-Kalender  
**Herausgeber:** Pro Juventute  
**Band:** 9 (1916)  
**Heft:** [2]: Schüler

**Rubrik:** Spezifische Gewichte, Schmelz- und Siedepunkte

### **Nutzungsbedingungen**

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. [Siehe Rechtliche Hinweise.](#)

### **Conditions d'utilisation**

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. [Voir Informations légales.](#)

### **Terms of use**

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. [See Legal notice.](#)

**Download PDF:** 02.04.2025

**ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>**

## 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	Silber . 13,55	7,10—7,30
Gold . 19,30	Nickel . 8,80	Silber . 10,50	Zinn . 7,48

#### *Holzarten. \**

Aptelbaum 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 dem festen in den flüssigen Zustand durch die Wirkung der Wärme. Der Temperaturgrad, bei dem ein Körper schmilzt, heisst der Schmelzpunkt.

Schmiedeseisen . . . . . 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>	