

Zeitschrift: Pestalozzi-Kalender
Herausgeber: Pro Juventute
Band: 8 (1915)
Heft: [2]: Schüler

Rubrik: Spezifische Gewichte, Schmelz- und Siedepunkte

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. 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. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. [Mehr erfahren](#)

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. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. [En savoir plus](#)

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. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. [Find out more](#)

Download PDF: 05.04.2026

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 | | 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 ⁰ | Kupfer 1065 ⁰ |
| Stahl 1700—1900 ⁰ | Silber 955 ⁰ |
| Graues Gusseisen 1200 ⁰ | Zink 419 ⁰ |
| Weisses Gusseisen 1050 ⁰ | Weisses Wachs 68 ⁰ |
| Blei 322 ⁰ | Gelbes Wachs 61 ⁰ |
| Zinn 241 ⁰ | Eis 0 ⁰ |
| Schwefel 114,5 ⁰ | Quecksilber —39 ⁰ |
| Gold 1064 ⁰ | |

Siedepunkte einiger Flüssigkeiten.

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

| | |
|--|---|
| Quecksilber 357 ⁰ | Wasser 100 ⁰ |
| Leinöl 315 ⁰ | Benzin 80 ⁰ |
| Schwefelsäure 338 ⁰ | Alkohol 78,4 ⁰ |
| Phosphor 290 ⁰ | Salpetersäure 86 ⁰ |
| Terpentinöl 157 ⁰ | Äther 34,9 ⁰ |
| Meerwasser 104 ⁰ | |