



Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Kondensation und Erstarrung



- 1 **Beschreibe den Vorgang beim Abkühlen von Wasser**
- 2 Beschreibe die Vorgänge bei der Kondensation und dem Gefrieren.
- 3 Gib jeweils den zutreffenden Gefrierpunkt an.
- 4 Bestimme die jeweilige Siedetemperatur.
- 5 Bestimme die Phasenübergänge.
- 6 Bestimme die Schmelzwärme.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

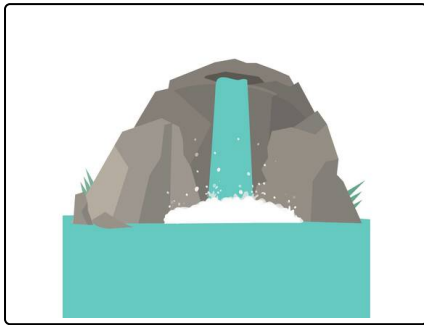


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Beschreibe den Vorgang beim Abkühlen von Wasser

Setze ein.



Was passiert mit Wasser bei $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ und normalem Druck?

verdampft

gefriert

Energie

schneller

flüssige

gasförmige

kondensiert

feste

langsamer

Kühlt Wasser ab, so verlieren seine Moleküle¹ und bewegen sich immer². Die Moleküle bilden dann bei $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ eine³ Struktur. Das Wasser⁴ zu Eis.



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Beschreibe den Vorgang beim Abkühlen von Wasser

1. Tipp

Eis **schmilzt** bei $0\text{ }^{\circ}\text{C}$.

2. Tipp

Bei $100\text{ }^{\circ}\text{C}$ **siedet** flüssiges Wasser.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Beschreibe den Vorgang beim Abkühlen von Wasser

Lösungsschlüssel: 1: Energie // 2: langsamer // 3: feste // 4: gefriert

Kühlt Wasser ab, so verlieren seine Moleküle **Energie**. Dadurch bewegen sie sich immer **langsamer**, bis sie sich nicht mehr frei bewegen, sondern nur noch schwingen können. Die Moleküle bilden dann bei $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ eine **feste** Struktur. Das Wasser **gefriert** zu Eis. Der Gefrierpunkt von Wasser beträgt also $0\text{ }^{\circ}\text{C}$.