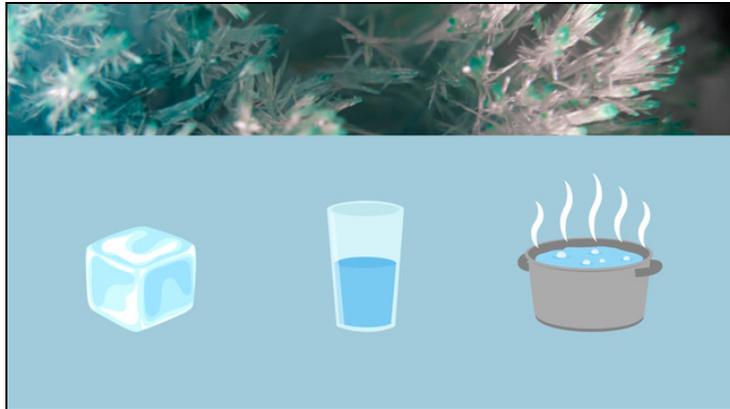




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Die Aggregatzustände von Stoffen



- 1 **Vergleiche die drei Aggregatzustände.**
- 2 **Charakterisiere die Aggregatzustände.**
- 3 **Vervollständige das Schaubild über die Phasenumwandlung.**
- 4 **Beschreibe die drei Aggregatzustände.**
- 5 **Erkläre das Phänomen, dass Wasser auf einem hohen Berg bei niedrigerer Temperatur siedet.**
- 6 **Bestimme die Aggregatzustände der Stoffe bei Raumtemperatur.**
- + **mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben**

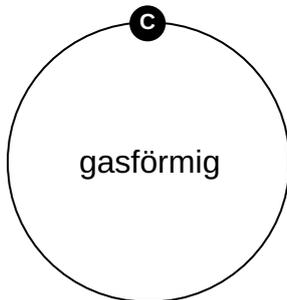
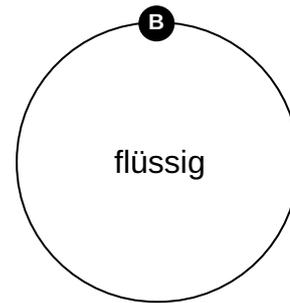
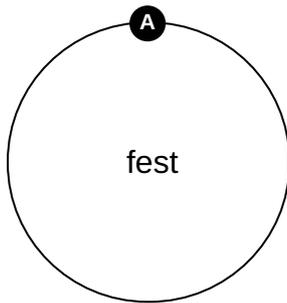
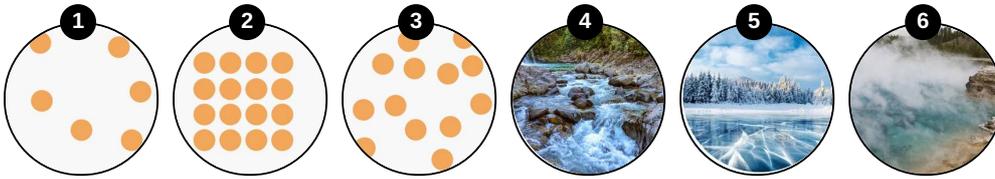


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Vergleiche die drei Aggregatzustände.

Ordne die Bilder den Begriffen zu.





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Vergleiche die drei Aggregatzustände.

1. Tipp

- Eis = festes Wasser
-

2. Tipp

Jedem Begriff müssen je zwei Bilder zugeordnet werden.

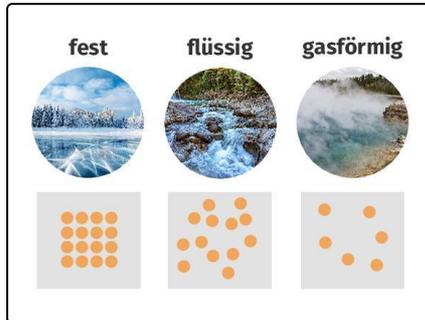


Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Vergleiche die drei Aggregatzustände.

Lösungsschlüssel: A: 2, 5 // B: 3, 4 // C: 1, 6



Im **festen** Zustand liegen die Teilchen eng beieinander. Sie sitzen auf festen Plätzen, die sie nicht verlassen können.
Ein Beispiel dafür ist **Eis**.

Im **flüssigen** Zustand sind die Teilchen hingegen lockerer verbunden. Sie können sich gegeneinander verschieben, weil die Anziehungskräfte weniger stark sind.
Ein Beispiel dafür ist **Wasser**.

Im **gasförmigen** Zustand sind die Teilchen frei beweglich. Es gibt nur noch sehr geringe Anziehungskräfte zwischen ihnen, weshalb sie auseinanderströmen.
Ein Beispiel dafür ist **Wasserdampf**.