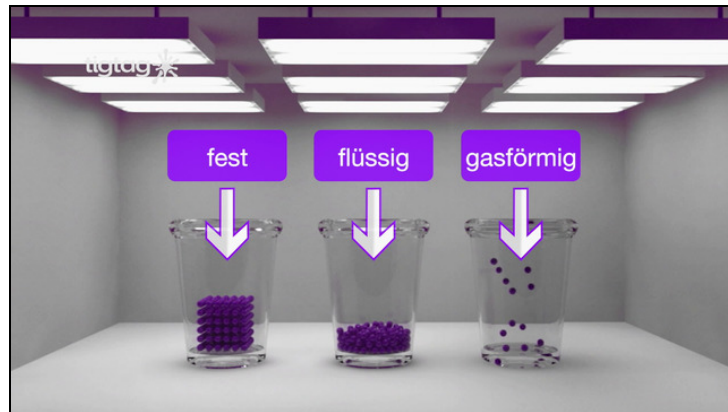




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Änderung des Aggregatzustandes



- 1 **Benenne die dargestellten Aggregatzustandsänderungen.**
- 2 Vervollständige den Lückentext über Aggregatzustände und den Übergängen zwischen ihnen.
- 3 Gib an, woraus die Gasblasen im kochenden Wasser bestehen.
- 4 Entscheide, ob es sich bei den folgenden Beispielen um das Verdunsten von Wasser handelt.
- 5 Prüfe die Aussagen über die Temperatur beim Schmelzen und schnellen Verdampfen.
- 6 Beschreibe die Zustände der Teilchen für die drei klassischen Aggregatzustände.
- + 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)



Benenne die dargestellten Aggregatzustandsänderungen.

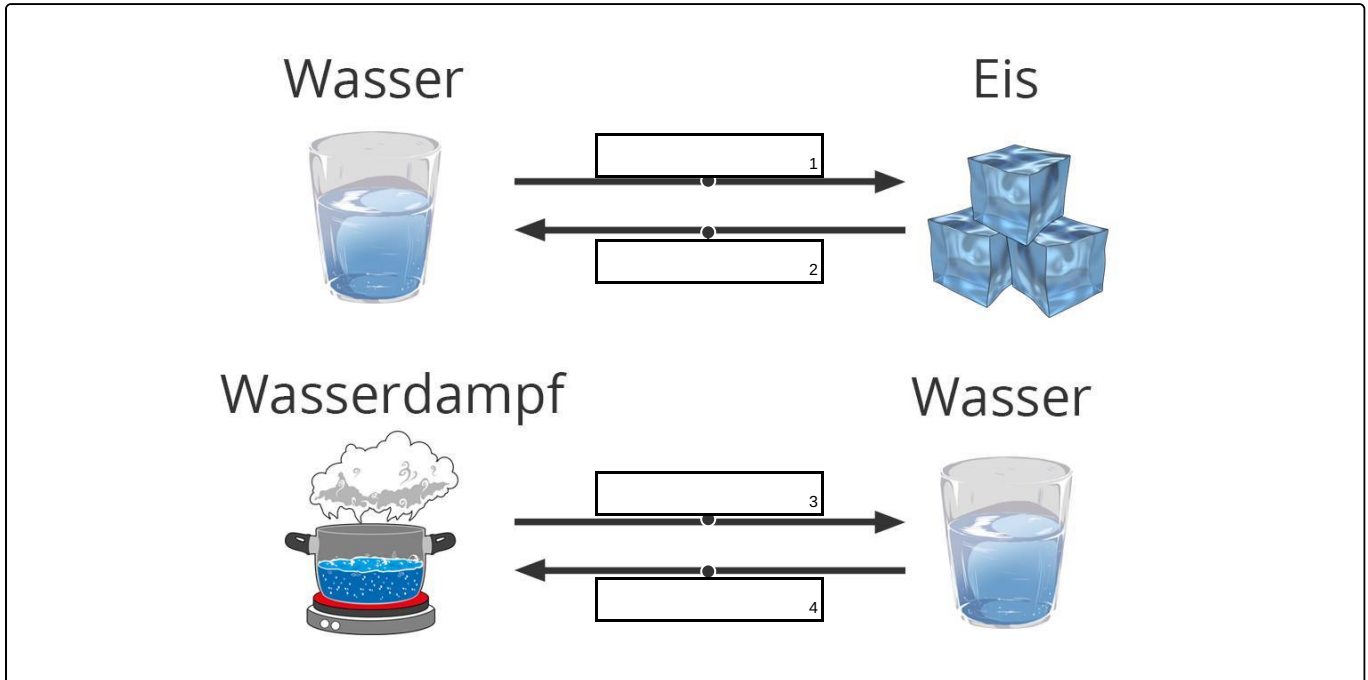
Setze die Begriffe in die passenden Lücken ein.

Schmelzen

Verdampfen

Erstarren

Kondensieren





Arbeitsblatt: Änderung des Aggregatzustandes

Chemie / Physikalische Eigenschaften, Energie und Geschwindigkeit bei Reaktionen/ Physikalische Eigenschaften von Stoffen/
Aggregatzustände / Änderung des Aggregatzustandes

Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Benenne die dargestellten Aggregatzustandsänderungen.

1. Tipp

Sobald es im Winter wieder warm wird, schmilzt der Schnee.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Benenne die dargestellten Aggregatzustandsänderungen.

Lösungsschlüssel: 1: Erstarren // 2: Schmelzen // 3: Kondensieren // 4: Verdampfen

Wenn du Eiswürfel herstellen möchtest, um dein Getränk damit zu kühlen, stellst du Wasser in das Gefrierfach. Dabei **erstarrt** das flüssige Wasser zu festem Eis. Wirfst du darauf die Eiswürfel in dein Getränk, so **schmelzen** die Eiswürfel und dein Getränk bleibt kühl.

Beim Kochen wird das Wasser so heiß, dass es **verdampft** und als Wasserdampf aus dem Topf austritt. Trifft es auf eine kalte Oberfläche, so kühlt es schlagartig ab und **kondensiert** wieder zu flüssigem Wasser.