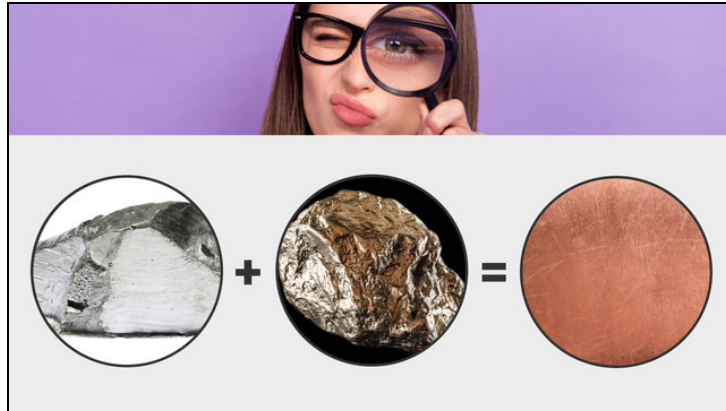




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Erkennen von Stoffgemischen in deiner Umwelt



- 1 Bestimme homogene und heterogene Stoffgemische.**
- 2 Beschreibe, was homogene und was heterogene Stoffgemische sind.
- 3 Benenne die Aggregatzustände der Bestandteile der Stoffgemische.
- 4 Gib Beispiele für die verschiedenen Bezeichnungen der Stoffgemische an.
- 5 Ermittle typische Beispiele für Lösungen, Suspensionen und Emulsionen aus dem Alltag.
- 6 Zeige die Besonderheiten einer Emulsion auf.
- + 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)



Bestimme homogene und heterogene Stoffgemische.

Verbinde jedes Stoffgemisch mit seiner Beschreibung.

Bronze ist ...	A		1	... ein heterogenes Stoffgemisch aus Sand und Wasser.
Luft ist ...	B		2	... ein homogenes Stoffgemisch aus Kohlenstoffdioxid und Wasser.
Sprudelwasser ist ...	C		3	... ein homogenes Stoffgemisch aus Stickstoff, Sauerstoff und anderen Gasen.
Schlamm ist ...	D		4	... ein homogenes Stoffgemisch aus Metallen.



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme homogene und heterogene Stoffgemische.

1. Tipp

Ein homogenes Stoffgemisch besteht aus nur einer Phase.

2. Tipp

Bei heterogenen Stoffgemischen sind verschiedene Phasen erkennbar.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme homogene und heterogene Stoffgemische.

Lösungsschlüssel: A—4 // B—3 // C—2 // D—1

Für homogene Stoffgemische und heterogene Stoffgemische gibt es zahlreiche Beispiele aus dem Alltag.

Bei **homogenen Stoffgemischen** ist nur **eine Phase** erkennbar.

- Dazu gehören **Legierungen**, also Stoffgemische aus mindestens zwei Elementen, von denen mindestens eines ein Metall ist. **Bronze** besteht aus den **Metallen** Zinn und Kupfer.
- Genauso zählen dazu **Lösungen** aus einer Flüssigkeit und einem darin gelösten Stoff, welcher gasförmig, flüssig oder fest sein kann. Beispiele sind Limonade und **Sprudelwasser**. Letzteres ist **Wasser** und das darin gelöste **Kohlenstoffdioxid**.
- Außerdem zählen Gasgemische aus mehreren Gasen zu den homogenen Stoffgemischen, unter anderem **Luft**. Diese ist zusammengesetzt aus **Stickstoff**, **Sauerstoff** und weiteren Gasen.

Bei **heterogenen Stoffgemischen** sind in der Regel **mindestens zwei Phasen** erkennbar.

- Ein Beispiel für ein heterogenes Stoffgemisch ist **Schlamm**, ein Gemisch aus einem Feststoff und einer Flüssigkeit, auch **Suspension** genannt. Schlamm besteht aus **Sand** und **Wasser**.