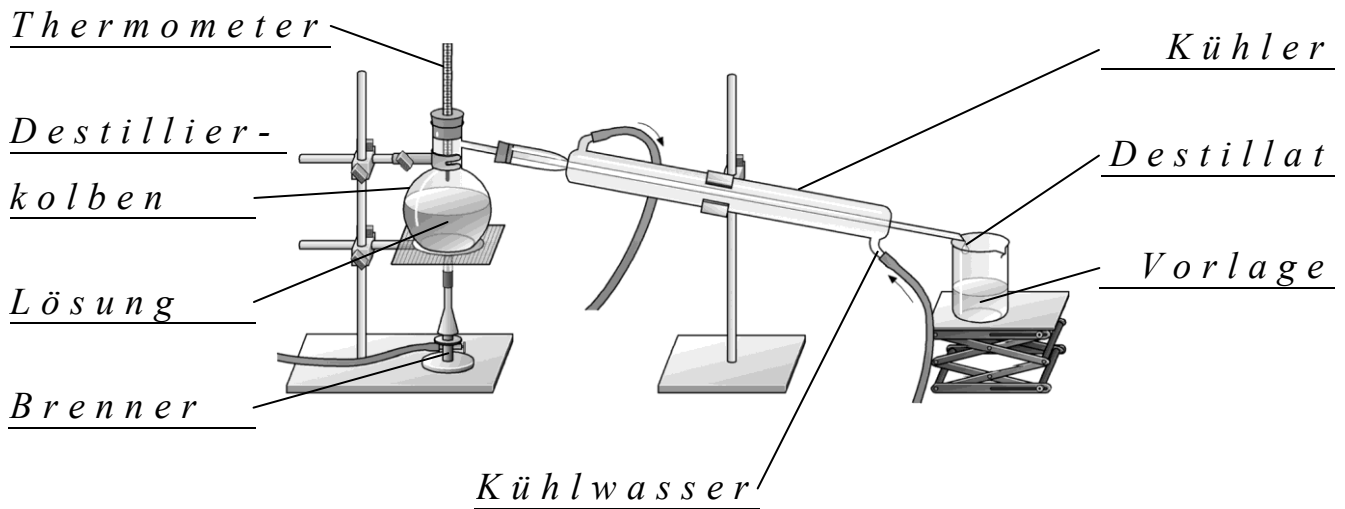


Destillation (1)

A1 Beschrifte die Abbildung mit folgenden Begriffen: *Thermometer, Kühler, Destillat, Kühlwasser, Vorlage, Destillierkolben, Lösung, Brenner*



A2 Bei einer Destillation erhitzt man immer eine Lösung. Was ist eine „Lösung“? Kreuze die vier richtigen Aussagen dazu an.

- Eine Lösung ist ein Gemisch aus mindestens zwei Stoffen.
- Wenn man einen Feststoff in einer Flüssigkeit auflöst, erhält man eine Lösung.
- Bei einer Lösung werden zwei Feststoffe miteinander gemischt.
- Eine Lösung ist ein heterogenes Gemisch.
- Wenn zwei Flüssigkeiten gemischt wurden, nennt man das eine Lösung.
- Löst man ein Gas in einer Flüssigkeit, so erhält man eine Lösung.

A3 Erläutere, welche Stoffeigenschaft man bei der Destillation zur Trennung nutzt.

Bei der Destillation müssen die Bestandteile der Lösung verschiedene Siedepunkte haben, damit man sie voneinander trennen kann.

A4 Die Tabelle zeigt Beispiele für Destillationen. Fülle die Lücken aus.

Destillierte Lösung	Destillat
<i>Erdöl</i>	Diesel, Benzin, Kerosin, Heizöl und vieles mehr
Leitungswasser	<i>destilliertes Wasser</i>
<i>Wein</i>	hochprozentiger Alkohol