

Arten von Stoffgemischen (2)

A1 Erkläre den Begriff „Reinstoff“.

Reinstoffe bestehen aus nur einer Art kleinster Teilchen, sie sind untereinander alle gleich.

A2 Jemand behauptet: „Mit einer starken Lupe wird jedes homogene Stoffgemisch zu einem heterogenen Stoffgemisch.“ Was hältst du von dieser Aussage? Begründe.

Bei einem heterogenen Stoffgemisch lassen sich die Bestandteile optisch unterscheiden. Bei einem homogenen Stoffgemisch (z.B. einer Lösung) ist es auch mit der stärksten Lupe nicht möglich, die Bestandteile zu unterscheiden. Die kleinsten Teilchen sind zu klein, um sie mit einem optischen Instrument zu sehen.

A3 Ergänze die Tabelle. Finde dazu mithilfe deines Schulbuches die Benennung des Stoffgemisches und nenne jeweils ein Beispiel.

Aggregatzustand vor dem Mischen	Bezeichnung des Gemischs	Beispiel
fest – fest	<i>Feststoffgemisch</i>	<i>Müsli</i>
fest – flüssig	<i>Suspension</i>	<i>Schmutzwasser</i>
	<i>Lösung</i>	<i>Zuckerlösung</i>
flüssig – flüssig	<i>Emulsion</i>	<i>Milch</i>
	<i>Lösung</i>	<i>Brennspiritus</i>
flüssig – gasförmig	<i>Nebel</i>	<i>Nebelschwaden</i>
	<i>Lösung</i>	<i>Sprudelwasser</i>
fest – gasförmig	<i>Rauch</i>	<i>Rauchwolke</i>
gasförmig – gasförmig	<i>Gasgemisch</i>	<i>Luft</i>