

Einteilung von Stoffgemischen

Komponenten-Zustandsform	Beispiele	Stoffe	Gemischtyp
fest/fest	_____	Granit, Erde	h e t e r o g e n
fest/flüssig	_____	Schmutzwasser, Schlamm	
fest/gasförmig	_____ _____	Ruß, Staub oder Schmutz in Luft, Bimsstein, Aktivkohle	
flüssig/flüssig	_____	Milch, Hautcreme	
flüssig/gasförmig	_____	Wassertropfen in Luft Schlagsahne, Seifenschaum	
fest/fest	_____	Schokolade, Bronze, verschiedene Glassorten	h o m o g e n
fest/flüssig	_____	Zuckerwasser, Salzwasser	
fest/gasförmig	_____	Wasserstoff in Platin	
flüssig/flüssig	_____	Alkohol in Wasser	
flüssig/gasförmig	_____	Mineralwasser, Brauselimonade	
gasförmig/gasförmig	_____	Luft	

Beantworte schriftlich folgende Fragen:

1. Nenne fünf Gemische aus dem Alltag, gebe die Komponenten an und teile sie nach den Gemischtypen ein.
2. Erkläre die Begriffe „Suspension“ und „Emulsion“ und nenne jeweils ein neues Beispiel.
3. Was unterscheidet einen Reinstoff von einem Stoffgemisch?
4. Was unterscheidet eine Lösung von einer Suspension?
5. Was für Stoffgemische erhältst du, wenn man
 - a) Zucker in Wasser
 - b) Gartenerde in Wasser gibt?
6. Was versteht man unter einem homogenen bzw. heterogenen Stoffgemisch?
7. Welche der folgenden Gemische sind homogen, welche heterogen: Mayonaise, Hautcreme, Zahnpasta, Scheuermilch, staubige Luft, Qualm, Wasserfarben, Tinte, Schlamm, Brausepulver, Waschpulver, Orangensaft, Apfelsaft naturtrüb, Essig, Wein, Mineralwasser, Milch, Haarspray, Wolken?