

Reinstoffe und Stoffgemische



Reinstoffe

= Stoffe, die nicht mit anderen Stoffen vermischt sind, sie sind durch ihre **einheitlichen messbaren Eigenschaften** eindeutig gekennzeichnet.

- Wasser (destilliert)
- Schwefel
- Eisen
- Kupferblech
- Kochsalz

Stoffgemische

= bestehen aus **verschiedenen Reinstoffen**, sie sind durch **geeignete Trennverfahren** in ihre Bestandteile trennbar.

- Granit
- Mehl in Wasser
- Mineralwasser
- Speiseöl in Wasser
- Messing
- Zuckerlösung
- Atemluft im Luftballon

Stoffgemische

```
graph TD; A[Stoffgemische] --> B[Heterogene Gemische]; A --> C[Homogene Gemische];
```

Heterogene Gemische

Die einzelnen Bestandteile sind zumindest mit dem Mikroskop unterscheidbar.
Flüssigkeiten und Gase sind trüb.

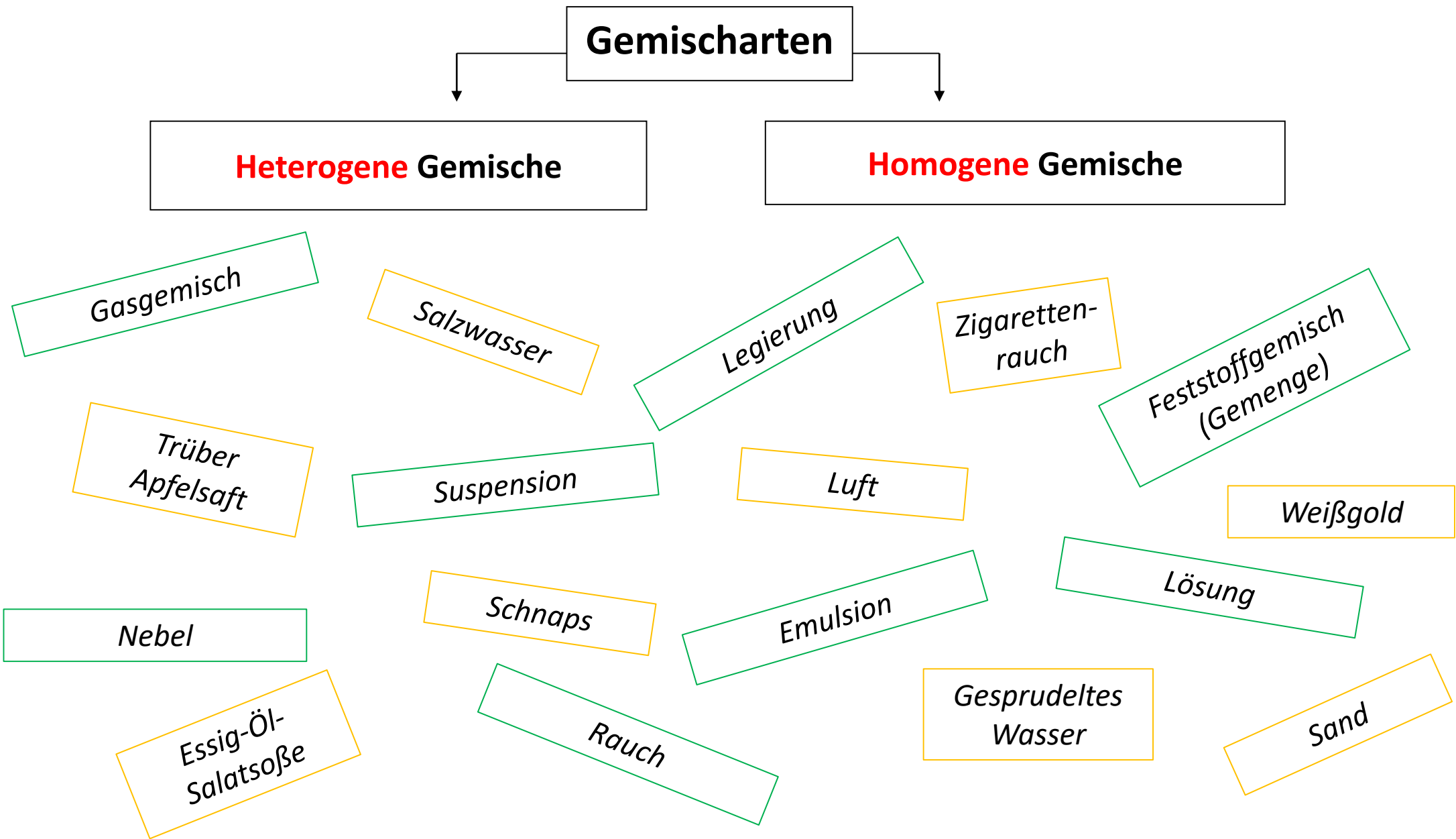
Beispiele:

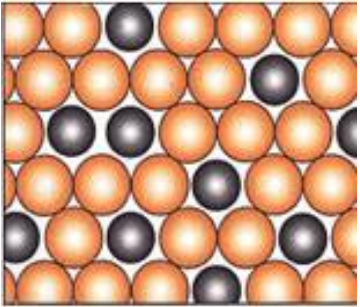
Homogene Gemische

Die einzelnen Stoffe sind bis zu den kleinsten Teilchen miteinander vermischt und nicht mehr unterscheidbar.
Gase und Flüssigkeiten sind klar.

Beispiele:

Aufgabe:
Ordne jeder **Gemischart** ein passendes **Beispiel** zu und sortiere sie nach heterogenen oder homogenen Gemischen:

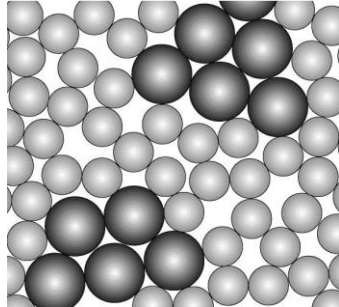




Legierung - homogen

fest in fest

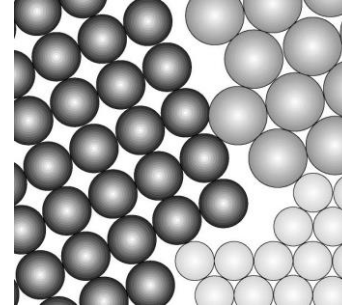
Messing, Bronze



Suspension - heterogen

fest in flüssig

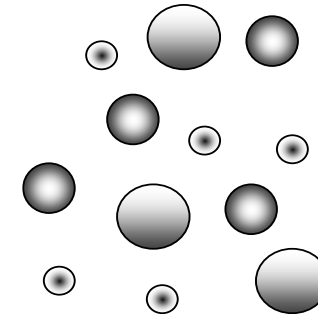
Bsp:



Gemenge - heterogen

fest in fest

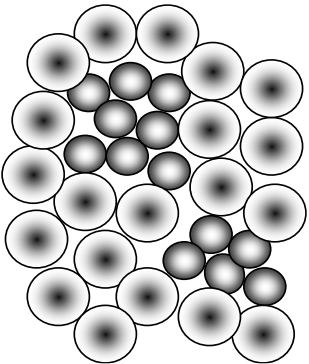
Bsp:



Gasgemisch - homogen

gasförmig in gasförmig

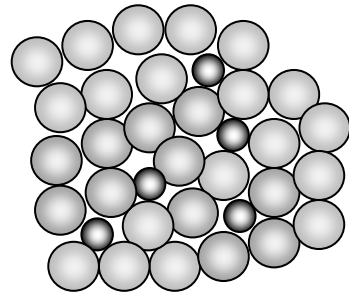
Bsp:



Emulsion - heterogen

flüssig in flüssig

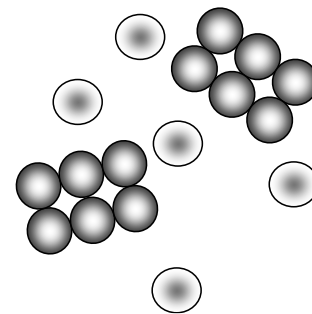
Bsp:



Lösung - homogen

fest, gasf. od. flüssig in
flüssig

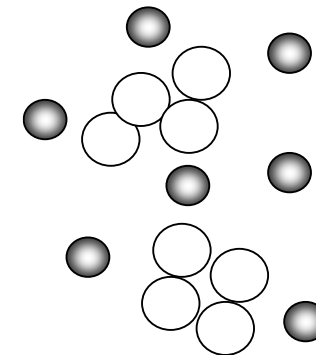
Bsp:



Rauch - heterogen

fest in gasförmig

Bsp:



Nebel - heterogen

flüssig in gasförmig

Bsp: