

2. Stoffeigenschaften: 2.4. Löslichkeit und Konzentration



- Lösungsmittel:

Unter einem **Lösungsmittel** versteht man einen Stoff (meistens eine Flüssigkeit), der Gase, andere Flüssigkeiten oder Feststoffe lösen kann.

- Löslichkeit

-Die Löslichkeit eines Stoffes in einem bestimmten Lösungsmittel gibt *den Gehalt* dieses Stoffes in einer gesättigten Lösung bei einer gegebenen Temperatur an.

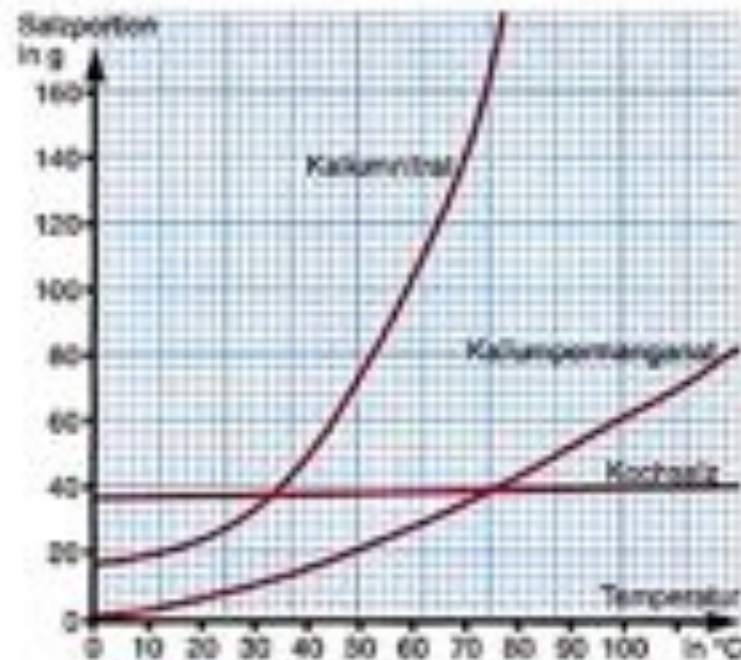
Eine Lösung wird als gesättigt bezeichnet, wenn sie keine anderen Stoffe mehr lösen kann.

-Jeder Stoff hat in jedem Lösungsmittel eine andere Löslichkeit.

2. Stoffeigenschaften: 2.4. Löslichkeit und Konzentration

- Löslichkeit: **Die Löslichkeit ist von der Temperatur abhängig.**

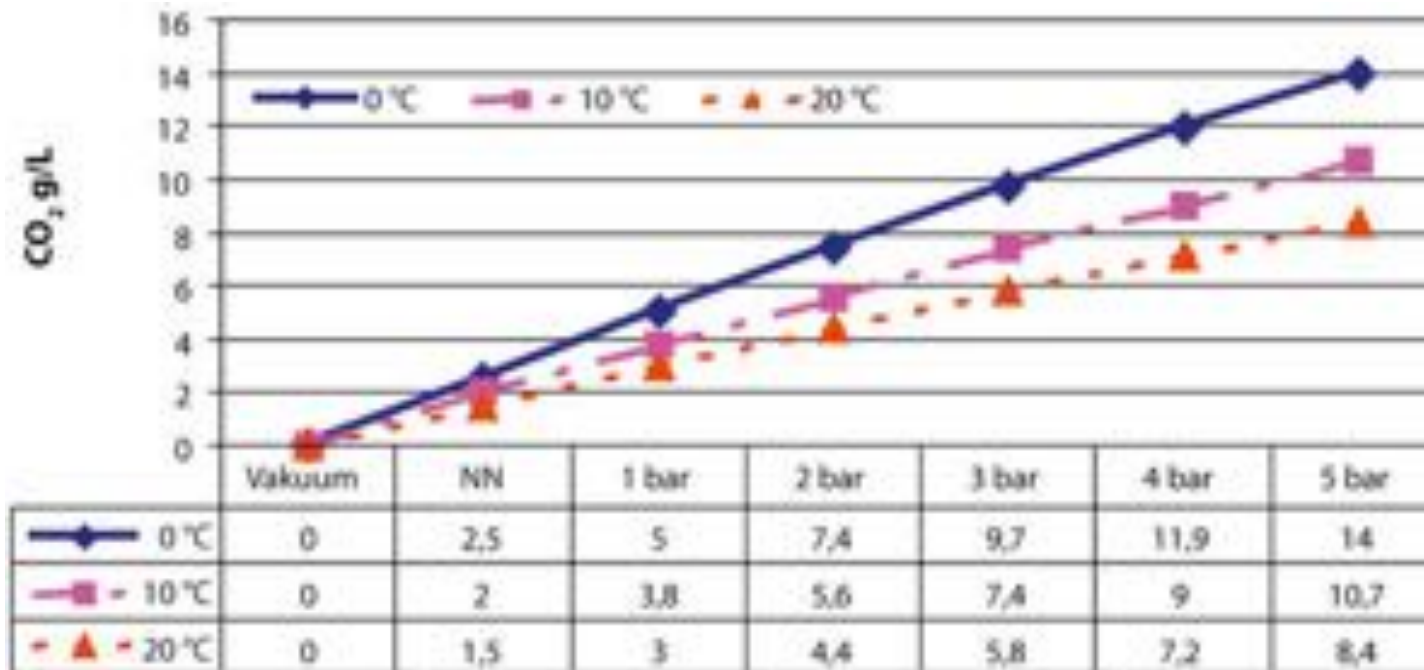
Mit zunehmender Temperatur steigt im Allgemeinen die Löslichkeit von festen Stoffen in flüssigen Lösungsmitteln.



2. Stoffeigenschaften: 2.4. Löslichkeit und Konzentration

- Löslichkeit: **Die Löslichkeit von Gasen**

In flüssigen Lösungsmitteln nimmt die Löslichkeit von Gasen mit steigender Temperatur ab.



2. Stoffeigenschaften: 2.4. Löslichkeit und Konzentration



- Konzentration:

Als „**Konzentration**“ einer Lösung bezeichnet man den Gehalt an einer Substanz in einer bestimmten Menge einer Lösung

2. Stoffeigenschaften: 2.4. Löslichkeit und Konzentration



- Für die Angabe einer Konzentration werden verschiedene Masse benutzt.
1. **Gramm pro Liter, g/L**
 2. Der **Massenanteil** wird in Prozent angegeben:
Eine 1%ige NaCl-Lösung enthält 1 g NaCl in 100 g Lösung.
 3. Der **Volumenanteil** wird in Prozent angegeben (zur Unterscheidung wird "vol" vorangestellt):
10 vol% Ethanol wird z.B. aus 100 ml Ethanol und 900 ml Wasser hergestellt.
Bier: 4% ; Wein 12%