

## Definition: Löslichkeit

Unter der Löslichkeit eines Stoffes versteht man die Eigenschaft sich unter \_\_\_\_\_ Verteilung mit einem Lösungsmittel zu vermischen. Die homogene Verteilung kann in Form von \_\_\_\_\_ Molekülen oder Ionen stattfinden.

Das Lösungsmittel ist zumeist eine \_\_\_\_\_. Es gibt aber auch feste Lösungen, wie etwa bei \_\_\_\_\_, Gläsern, keramischen Werkstoffen und Halbleitern.

Die Löslichkeit eines Stoffes ist zudem von der \_\_\_\_\_, vom Druck und bei einigen Verbindungen vom pH-Wert abhängig.

## Qualitative Löslichkeit:

Die qualitative Löslichkeit beschreibt den Vorgang, dass es bei Temperaturen über dem absoluten \_\_\_\_\_ für jeden Stoff in jedem anderen Stoff eine gewisse Löslichkeit gibt. Diese Löslichkeit ist jeweils von den gewählten \_\_\_\_\_ abhängig. Die Einteilung erfolgt über die \_\_\_\_\_

an maximal gelöstem Stoff. Bestimme die Menge, wobei gilt:  $x = \text{gelöster Stoff}$

Löslichkeit:	Menge in mol/l
schwerlöslich	_____
mäßig löslich	_____
leicht löslich	_____

Die \_\_\_\_\_ Eigenschaften des Stoffes und der Flüssigkeit bestimmen, inwieweit ein Feststoff in einer Flüssigkeit löslich ist. Ein Beispiel für die Löslichkeit eines Reinstoffs in einer Flüssigkeit ist \_\_\_\_\_.