

Gehaltsgrößen zur Beschreibung der Zusammensetzung einer Lösung

Größe	Größensymbol	Definitionsgleichung	übliche Einheit(en)
Massenanteil	w	$w(X) = \frac{m(X)}{m(Ls)}$	1, %, ‰
Massenkonzentration	β	$\beta(X) = \frac{m(X)}{V(Ls)}$	$\frac{g}{l}$
Stoffmengenkonzentration	c		

M: Masse, V: Volumen, n: Stoffmenge, Ls: Lösung, X: gelöster Stoff bzw. Teilchen des gelösten Stoffes

Beispiel:

In 200 ml Natronlauge sind 10 g Natriumhydroxid gelöst.

Massenanteil w	$w(X) = \frac{m(X)}{m(Ls)}$	w(NaOH) =
Massenkonzentration β	$\beta(X) = \frac{m(X)}{V(Ls)}$	$\beta(NaOH) =$
Stoffmengenkonzentration c		