

Bitte verwenden Sie bei Berechnungen folgende Werte:

Naturkonstanten:

Elementarladung	$e = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$
Faraday-Konstante	$F = 96\,500 \text{ C mol}^{-1}$
Erdbeschleunigung	$g = 9,8 \text{ m/s}^2$
Avogadrokonstante	$N_A = 6,0 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
Universelle Gaskonstante	$R = 8,3 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$
Absoluter Nullpunkt der Temperatur	$T = -273,15^\circ\text{C}$
Lichtgeschwindigkeit in Luft oder Vakuum	$c = 300\,000 \text{ km/s}$
Schallgeschwindigkeit in Luft bei 101.000 Pa und 0°C	$v = 340 \text{ m/s}$
Molvolumen eines idealen Gases bei 101.000 Pa und 0°C	$V = 22,4 \text{ l}$

Werte für sin und cos

$\sin 30^\circ = 0,5$	$\cos 30^\circ = \frac{\sqrt{3}}{2}$
$\sin 45^\circ = \frac{1}{\sqrt{2}}$	$\cos 45^\circ = \frac{1}{\sqrt{2}}$
$\sin 60^\circ = \frac{\sqrt{3}}{2}$	$\cos 60^\circ = 0,5$

Relative Atommassen:

Wasserstoff	1 U
Kohlenstoff	12 U
Stickstoff	14 U
Sauerstoff	16 U
Fluor	19 U
Natrium	23 U
Schwefel	32 U
Chlor	35 U
Kalium	39 U
Calcium	40 U
Kupfer	64 U
Silber	108 U

Mathematische Konstanten:

Kreiszahl	$\pi = 3,14$
Vollwinkel im Kreis	$360^\circ = 2 \pi \text{ rad}$