

Weitere Beispiele für die Berechnung von Verhältnisformeln

Verbindung	Element-Verhältnis	Massen-verhältnis $\frac{m(X)}{m(Y)}$	Atom-massen [u] $\frac{M(X)}{M(Y)}$	Anzahl-Verhältnis $\frac{N(X)}{N(Y)}$	Formel
Aluminium _____	$\frac{m(\text{Aluminium})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{1,13}{1}$			
_____sulfid	$\frac{m(\text{Zink})}{m(\text{Schwefel})}$	$\frac{2,04}{1}$		1 : 1	
	$\frac{m(\text{Zink})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{4,09}{1}$			ZnO
Eisen _____	$\frac{m(\text{Eisen})}{m(\text{Schwefel})}$	$\frac{1,74}{1}$			
Chrom _____oxid	$\frac{m(\text{Chrom})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{1,08}{1}$			
	$\frac{m(\text{Calcium})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{2,51}{1}$			
Natrium _____	$\frac{m(\text{Natrium})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{2,88}{1}$			
_____chlorid	$\frac{m(\text{Magnesium})}{m(\text{Chlor})}$	$\frac{0,34}{1}$		1 : 2	
Natriumchlorid	$\frac{m(\text{Natrium})}{m(\text{Chlor})}$	$\frac{0,65}{1}$			
Kalium _____	$\frac{m(\text{Kalium})}{m(\text{Schwefel})}$	$\frac{2,44}{1}$			
Ethan	$\frac{m(\text{Kohlenstoff})}{m(\text{Wasserstoff})}$	$\frac{4}{1}$			
Ethen	$\frac{m(\text{Kohlenstoff})}{m(\text{Wasserstoff})}$	$\frac{6}{1}$			
Ethin	$\frac{m(\text{Kohlenstoff})}{m(\text{Wasserstoff})}$	$\frac{12}{1}$			
Kohlenstoff _____	$\frac{m(\text{Kohlenstoff})}{m(\text{Schwefel})}$	$\frac{0,19}{1}$			
	$\frac{m(\text{Eisen})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{2,61}{1}$			
Blei _____	$\frac{m(\text{Blei})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{6,48}{1}$			
Stickstoff _____	$\frac{m(\text{Stickstoff})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{0,88}{1}$			
_____Stickstoff _____	$\frac{m(\text{Stickstoff})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{0,35}{1}$			
Kohlenstoff _____oxid	$\frac{m(\text{Kohlenstoff})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{0,75}{1}$			
Schwefel _____	$\frac{m(\text{Schwefel})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{2}{1}$			

Die Atommassen in u sind dem Chemie-Buch oder dem Periodensystem zu entnehmen!