

Weitere Beispiele für die Berechnung von Verhältnisformeln

Verbindung	Element-Verhältnis	Massen- verhältnis $\frac{m(X)}{m(Y)}$	Atom- massen	Anzahl- Verhältnis $\frac{N(X)}{N(Y)}$	Formel
Aluminium _____	$\frac{m(\text{Aluminium})}{m(\text{Sauerstoff})}$	1,13 1,00			
_____sulfid	$\frac{m(\text{Zink})}{m(\text{Schwefel})}$	2,04 1,00		1 : 1	
	$\frac{m(\text{Zink})}{m(\text{Sauerstoff})}$	4,09 1,00			ZnO
Eisen _____	$\frac{m(\text{Eisen})}{m(\text{Schwefel})}$	1,74 1,00			
Chromoxid	$\frac{m(\text{Chrom})}{m(\text{Sauerstoff})}$	1,08 1,00			
	$\frac{m(\text{Calcium})}{m(\text{Sauerstoff})}$	2,51 1,00			
Natrium _____	$\frac{m(\text{Natrium})}{m(\text{Sauerstoff})}$	2,88 1,00			
_____chlorid	$\frac{m(\text{Magnesium})}{m(\text{Chlor})}$	0,34 1,00		1 : 2	
Natriumchlorid	$\frac{m(\text{Natrium})}{m(\text{Chlor})}$	0,65 1,00			
Kalium _____	$\frac{m(\text{Kalium})}{m(\text{Schwefel})}$	2,44 1,00			
Ethan	$\frac{m(\text{Kohlenstoff})}{m(\text{Wasserstoff})}$	4,00 1,00			
Ethen	$\frac{m(\text{Kohlenstoff})}{m(\text{Wasserstoff})}$	6,00 1,00			
Ethin	$\frac{m(\text{Kohlenstoff})}{m(\text{Wasserstoff})}$	12,00 1,00			
Kohlenstoff _____	$\frac{m(\text{Kohlenstoff})}{m(\text{Schwefel})}$	0,19 1,00			
	$\frac{m(\text{Eisen})}{m(\text{Sauerstoff})}$	2,61 1,00			
Blei _____	$\frac{m(\text{Blei})}{m(\text{Sauerstoff})}$	6,48 1			
Stick _____	$\frac{m(\text{Stickstoff})}{m(\text{Sauerstoff})}$	0,88 1			
_____Stick	$\frac{m(\text{Stickstoff})}{m(\text{Sauerstoff})}$	0,35 1			
Kohlenstoff _____oxid	$\frac{m(\text{Kohlenstoff})}{m(\text{Sauerstoff})}$	0,75 1			
Schwefel _____	$\frac{m(\text{Schwefel})}{m(\text{Sauerstoff})}$	2 1			

Die **Atommassen** in der Einheit u sind dem Chemie-Buch oder dem Periodensystem zu entnehmen!
 Von dieser Übung hast Du nur dann und wirklich nur dann einen Gewinn = Lerneffekt, wenn Du sie **konsequent zeilenweise** durchführst!!!