

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_____	m(Aluminium) m(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_____	m(Eisen) m(Schwefel)	1,74 1,00			
Chromoxid	m(Chrom) m(Sauerstoff)	1,08 1,00			
	m(Calcium) m(Sauerstoff)	2,51 1,00			
Natrium_____	m(Natrium) m(Sauerstoff)	2,88 1,00			
_____chlorid	m(Magnesium) m(Chlor)	0,34 1,00		1 : 2	
Natriumchlorid	m(Natrium) m(Chlor)	0,65 1,00			
Kalium_____	m(Kalium) m(Schwefel)	2,44 1,00			
Ethan	m(Kohlenstoff) m(Wasserstoff)	4,00 1,00			
Ethen	m(Kohlenstoff) m(Wasserstoff)	6,00 1,00			
Ethin	m(Kohlenstoff) m(Wasserstoff)	12,00 1,00			
Kohlenstoff_____	m(Kohlenstoff) m(Schwefel)	0,19 1,00			
	m(Eisen) m(Sauerstoff)	2,61 1,00			
Blei_____	m (Blei) m(Sauerstoff)	6,48 1			
Stick_____	m(Stickstoff) m(Sauerstoff)	0,88 1			
_____Stick_____	m(Stickstoff) m(Sauerstoff)	0,35 1			
Kohlenstoff_____oxid	m(Kohlenstoff) m(Sauerstoff)	0,75 1			
Schwefel_____	m(Schwefel) m(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!!!