

Übung I zu „Vom Massenverhältnis zur Formel“

Verbindung	Element-Verhältnis	Massenverhältnis der Portionen $\frac{m(X) [g]}{m(Y) [g]}$	Atom-massen (1 Atom) [u]	Anzahl-verhältnis $\frac{N(X)}{N(Y)}$	Formel
Wasser	$\frac{m(\text{Wasserstoff})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{0,126}{1}$	$\frac{1}{16}$		
Eisenoxid	$\frac{m(\text{Eisen})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{3,48}{1}$	$\frac{55,85}{16}$		
Eisenoxid	$\frac{m(\text{Eisen})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{2,32}{1}$	$\frac{55,85}{16}$		
Bleioxid	$\frac{m(\text{Blei})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{12,95}{1}$	$\frac{207,2}{16}$		
Bleioxid	$\frac{m(\text{Blei})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{9,71}{1}$	$\frac{207,2}{16}$		
Stickstoff-oxid	$\frac{m(\text{Stickstoff})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{1,75}{1}$	$\frac{14}{16}$		
Stickstoff-oxid	$\frac{m(\text{Stickstoff})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{0,44}{1}$	$\frac{14}{16}$		
Stickstoff-oxid	$\frac{m(\text{Stickstoff})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{0,35}{1}$	$\frac{14}{16}$		
Kohlenstoff-oxid	$\frac{m(\text{Kohlenstoff})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{0,38}{1}$	$\frac{12}{16}$		
Schwefel-oxid	$\frac{m(\text{Schwefel})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{0,67}{1}$	$\frac{32}{16}$		