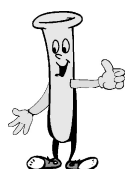


Schriftliche Übung III: Noch mehr Beispiele für die Berechnung von Verhältnisformeln

Arbeitsauftrag: Bestimme aus den angegebenen Daten das **Anzahlverhältnis** und die **Formel** und **benenne** die Verbindung! Achte dabei auf die korrekte Verwendung der Zahlwörter! Löse die Aufgaben **zeilenweise**, sonst hast du keinen Gewinn von dieser Übung!

Verbindung	Element-Verhältnis	Massenverhältnis	Atommassen	Anzahl-Verhältnis	Formel
		$\frac{m(X)}{m(Y)}$	$\frac{M(X)}{M(Y)}$	$\frac{N(X)}{N(Y)}$	
1.	$\frac{m(\text{Titan})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{1,50}{1,00}$	$\frac{47,88}{16,00}$		
2.	$\frac{m(\text{Aluminium})}{m(\text{Schwefel})}$	$\frac{0,56}{1,00}$	$\frac{27,00}{32,00}$		
3.	$\frac{m(\text{Bor})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{0,23}{1,00}$	$\frac{10,81}{16,00}$		
4.	$\frac{m(\text{Kupfer})}{m(\text{Schwefel})}$	$\frac{1,99}{1,00}$	$\frac{63,54}{32,00}$		
5.	$\frac{m(\text{Quecksilber})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{12,54}{1,00}$	$\frac{200,59}{16,00}$		
6.	$\frac{m(\text{Kohlenstoff})}{m(\text{Schwefel})}$	$\frac{0,19}{1,00}$	$\frac{12,00}{32,00}$		
7.	$\frac{m(\text{Arsen})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{1,87}{1,00}$	$\frac{74,92}{16,00}$		
8.	_____ nitrid $\frac{m(\text{Natrium})}{m(\text{Stickstoff})}$	$\frac{0,55}{1,00}$	$\frac{23,00}{14,00}$		
9.	_____ phosphid $\frac{m(\text{Magnesium})}{m(\text{Phosphor})}$	$\frac{1,18}{1,00}$	$\frac{24,30}{30,97}$		
10.	$\frac{m(\text{Beryllium})}{m(\text{Fluor})}$	$\frac{0,24}{1,00}$	$\frac{9,00}{19,00}$		
11.	$\frac{m(\text{Kalium})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{4,89}{1,00}$	$\frac{39,09}{16,00}$		
12.	$\frac{m(\text{Kohlenstoff})}{m(\text{Chlor})}$	$\frac{0,08}{1,00}$	$\frac{12,00}{35,45}$		
13.	$\frac{m(\text{Silicium})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{0,88}{1,00}$	$\frac{28,08}{16,00}$		
14.	$\frac{m(\text{Kupfer})}{m(\text{Chlor})}$	$\frac{0,90}{1,00}$	$\frac{63,54}{35,45}$		
15.	$\frac{m(\text{Silber})}{m(\text{Schwefel})}$	$\frac{6,74}{1,00}$	$\frac{107,86}{32,00}$		



Viel Glück!

