

## Schriftliche Übung II: Weitere 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	Massen- verhältnis $\frac{m(X)}{m(Y)}$	Atom- massen $\frac{M(X)}{M(Y)}$	Anzahl- Verhältnis $\frac{N(X)}{N(Y)}$	Formel
1.	$\frac{m(\text{Lithium})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{0,87}{1,00}$	$\frac{6,94}{16,00}$		
2.	$\frac{m(\text{Aluminium})}{m(\text{Fluor})}$	$\frac{0,47}{1,00}$	$\frac{27,00}{19,00}$		
3.	$\frac{m(\text{Gold})}{m(\text{Chlor})}$	$\frac{1,85}{1,00}$	$\frac{197,00}{35,45}$		
4.	$\frac{m(\text{Kupfer})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{7,94}{1,00}$	$\frac{63,54}{16,00}$		
5.	$\frac{m(\text{Phosphor})}{m(\text{Chlor})}$	$\frac{0,17}{1,00}$	$\frac{30,97}{35,45}$		
6.	$\frac{m(\text{Eisen})}{m(\text{Chlor})}$	$\frac{0,79}{1,00}$	$\frac{55,84}{35,45}$		
7.	$\frac{m(\text{Silber})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{13,48}{1,00}$	$\frac{107,87}{16,00}$		
8.	$\frac{m(\text{Calcium})}{m(\text{Schwefel})}$	$\frac{1,25}{1,00}$	$\frac{40,00}{32,00}$		
9.	$\frac{m(\text{Lithium})}{m(\text{Schwefel})}$	$\frac{0,43}{1,00}$	$\frac{6,94}{32,00}$		
10. nitrid	$\frac{m(\text{Magnesium})}{m(\text{Stickstoff})}$	$\frac{2,60}{1,00}$	$\frac{24,30}{14,00}$		
11.	$\frac{m(\text{Antimon})}{m(\text{Chlor})}$	$\frac{1,14}{1,00}$	$\frac{121,75}{35,45}$		
12.	$\frac{m(\text{Indium})}{m(\text{Iod})}$	$\frac{0,30}{1,00}$	$\frac{114,82}{126,90}$		
13.	$\frac{m(\text{Calcium})}{m(\text{Chlor})}$	$\frac{0,56}{1,00}$	$\frac{40,00}{35,45}$		
14.	$\frac{m(\text{Beryllium})}{m(\text{Sauerstoff})}$	$\frac{0,56}{1,00}$	$\frac{9,00}{16,00}$		
15.	$\frac{m(\text{Gallium})}{m(\text{Schwefel})}$	$\frac{1,45}{1,00}$	$\frac{69,72}{32,00}$		

Viel Glück!

