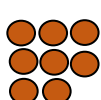


## Berechnung der Anzahl von Atomen in einer Stoffportion und Ermittlung der Verhältnisformel

Reaktions- schema:	Kupfer + Schwefel $\longrightarrow$ Kupfersulfid		
Masse der Stoffportionen in g			Massenverhältnis: $\frac{m(\text{Cu-Portion})}{m(\text{S-Portion})}$
<p><b>Massenverhältnis:</b> ..... und ..... reagieren immer im Massenverhältnis ..... miteinander. Das heißt, die Masse von Kupfer muss immer ..... größer sein als die Masse von ..... (Ergebnis aus dem Experiment)</p>			
Masse <b>m</b> eines Atoms in u:			
Masse <b>m</b> eines Atoms in g:			
Anzahl <b>N</b> aller Atome in der Stoffportion			Anzahlverhältnis: $\frac{N(\text{Cu-Atome})}{N(\text{S-Atome})}$
<p><b>Anzahlverhältnis:</b></p> <p>Das Anzahlverhältnis von Kupfer- und Schwefelatomen beträgt .....</p> <p>Das heißt, dass in der Verbindung Kupfersulfid immer ..... so viele Kupfer- wie Schwefelatome vorhanden sind.</p> <p>Die <b>Verhältnisformel</b> lautet deshalb:</p>			



+

