

## Übungsaufgabe

In einem Experiment erhält man aus 2,33g Eisen und 1g Sauerstoff 3,33g Eisenoxid. Berechne Massenverhältnis, Anzahlverhältnis und die Verhältnisformel von Eisenoxid. (S. 101 Nr. 7)

Reaktions- schema	→		
Masse der Stoffportionen in <b>g</b>			Massenverhältnis: $\frac{m(\text{Fe} - \text{Portion})}{m(\text{O} - \text{Portion})}$
<b><u>Berechnung Massenverhältnis:</u></b>			
Masse <b>m</b> eines Atoms in <b>u</b> :			Im Periodensystem nachschauen!
Masse <b>m</b> eines Atoms in <b>g</b> :			Umrechnen von Unit in Gramm
Anzahl <b>N</b> aller Atome in der Stoffportion			Anzahlverhältnis: $\frac{N(\text{O} - \text{Atome})}{N(\text{Fe} - \text{Atome})}$
<b><u>Berechnung Anzahlverhältnis:</u></b>			
<b><u>Verhältnisformel:</u></b>			