

1. Lies das Blatt → *Basiswissen*: „Das Mol/Molare Masse/Konzentrationen“ genau durch.
2. Welche Bedeutung und welche Einheit kennst du für folgende Buchstaben in der Naturwissenschaft:  
**m, l, n, c, M, V, λ, ρ, ν, t, I, T ?**  
Zum Beispiel: m = Masse; Grundeinheit : kg
3. Zwei Löffel Zucker werden in einer Tasse heißem Wasser gelöst. In einem Löffel sind 2 g Zucker. Die Zuckerlösung hat nach dem Auflösen ein Volumen von 250 ml. Die molare Masse von Zucker ist 342 g/mol.  
Wie viel Mol Zucker befinden sich in der Tasse?  
Wie groß ist die Konzentration in mol/l ?  
Wie viel Moleküle Zucker befinden sich in der Tasse?
4. Zum Herstellen obiger Zuckerlösung wurden 252 g Wasser verbraucht (es gibt beim Mischen von Lösungen immer eine sogenannte „Volumskontraktion“, d.h. das entstandene Volumen ist kleiner als die Summe der gemischten Volumina)  
Wie groß ist der Gehalt an Zucker in Massenprozent?
5. Lösungsblatt in die Mappe einheften.