

Hier ein paar Begriffserklärungen zum Thema Chemie:  
*Aggregatzustände*: Zustand (flüssig, solide, gasförmig) eines aggregats (z.B. Wasser).  
I, s, g: das sind die englischen Abkürzungen flüssig (liquid) solide (solid) und gasförmig (gaz)  
Wenn Wasser den Zustand wechselt geht das ja so: Wasser, Eis, Dampf. Mit aufsteigender Temperatur halt. *Sublimieren*: Ihr habt sicher einmal schon von Kohlenstoffdioxid zu hören bekommen, das ist ja ein Gas man

-2-

kann es gefrieren(trockeneis) aber nicht flüssig werden lassen. Wenn das Trockeneis schmilzt dann wird es nicht flüssig sondern gleich wieder gasförmig wird.  
dann noch ein paar Dinge die ihr sicher wissen werden müsst:  
Nichtmetall + Metall = Ionenbindung  
Nichtmetall + Nichtmetall = kovalente Bindung  
Säuren und Basen: Eine Säure ist ein H+-Geber eine base dagegen ein H+-Nehmer wenn ihr weitere Fragen zur Chemie habt fragt einfach

-3-

www.minibooks.ch

-7-

-4-

-9-

-5-