

## Chemie Klasse 8 (Donnerstag 21.01.2021)

Liebe Klasse 8,

nachdem ihr das Kapitel der letzten Woche bearbeitet habt, hier kurz die Antworten zu den Aufgaben:

**S.95/A1** Bei der Reaktion von Kupfer mit Schwefel werden neue Atomanordnungen gebildet. Die Bindungen der Kupfer- und Schwefelatome untereinander(im elementaren Zustand) werden gelöst und dafür eine Bindung zwischen Kupfer- und Schwefelatomen gebildet. Es entsteht ein neuer Stoff. In einem Kupfer- Schwefelgemisch bestehen nur Bindungen zwischen den Kupferatomen untereinander (analog schwefel).

**S.95/A2** Die Reaktion von Eisen mit Schwefel ist exotherm. Folglich hat Eisensulfid eine geringere Energie als elementares Eisen bzw. Schwefel. Das bedeutet der Zusammenhalt der Atome in Eisensulfid ist größer.

**S.95/A3** Eine chemische Reaktion ist nur eine Umgruppierung von Atomen. Folglich ist die Anzahl und Masse der Atome auf der linken Seite einer Reaktionsgleichung gleich der Masse und Anzahl auf der rechten Seite.

Als Einstieg in das nächste Kapitel schaut Euch bitte die Seiten 104 und 105 im Buch sowie die Aufgaben A1 bis A4 an.