

## Chemie Klasse 8 (Donnerstag 11.02.2021)

Liebe Klasse 8,

wie gewohnt zuerst einmal die Aufgaben von letzter Woche:

- 1) Bei Nichtmetalloxiden steht eine Zahlangebe vor ....oxid,  
z. B. Schwefel**tri**oxid. Diese gibt an, wie viele Sauerstoffatome die Verbindung enthält. In diesem Fall 3!

S.109/A1) Kohlenstoff + Sauerstoff  $\longrightarrow$  Kohlenstoffdioxid

S. 109/A2) Schwefel verbrennt mit Sauerstoff zu Schwefeldioxid, das mit weiterem Sauerstoff zu Schwefeltrioxid weiterreagiert.  
Mit Wasser (Feuchtigkeit in der Luft) bildet sich dann schweflige Säure und Schwefelsäure:

Schwefel + Sauerstoff  $\longrightarrow$  Schwefeldioxid

Schwefeldioxid + Sauerstoff  $\longrightarrow$  Schwefeltrioxid

Schwefeldioxid + Wasser  $\longrightarrow$  schweflige Säure

Schwefeltrioxid + Wasser  $\longrightarrow$  Schwefelsäure

Schweflige Säure und Schwefelsäure verursachen unter anderem den sauren Regen.

S. 109/A3) Kohlenstoffmonoxid ist ein äußerst starkes Atemgift!

In dieser Woche geht es Brände. Schaut euch dazu bitte die Seiten 111 und 112 im Buch an.

Als Aufgaben bearbeitet bitte S. 115/A4 und A10.

Viele Grüße

J. Drescher