

Übung Stoffchemie Kapitel 6

„Chalkogene“

Aufg. 1:

In welchen Formen tritt Sauerstoff auf? Wie lassen sich diese herstellen und wozu werden sie verwendet?

Aufg. 2:

Was versteht man unter H_2S , wie lässt sich dieses Gas im Labor herstellen? Worauf beruht die hohe Giftigkeit von H_2S ?

Aufg. 3:

Wie wird das für die Umwelt problematische SO_2 aus Verbrennungsgasen entfernt? Welches Nebenprodukt fällt hierbei an?

Aufg. 4:

Nennen Sie je eine Verwendung für die Elemente der VI. Hauptgruppe!

Aufg. 5:

Die Umsetzung von Schwefel mit Fluor ergibt eine gasförmige Substanz mit besonderen Eigenschaften. Welche Substanz ist das und wodurch zeichnet sie sich aus?

Aufg. 6:

Vervollständigen Sie die folgenden Reaktionsgleichungen:



Aufg. 7:

Welche biologische Bedeutung haben die Elemente S und Se aus der Gruppe der Chalkogene?