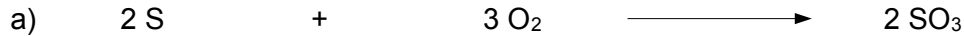


Übung: Massenberechnungen bei chemischen Reaktionen

1. Berechne die Massen folgender Stoffproben!

3 mol Ammoniumsulfat	m =
2,3 mol Helium	m =
15 mol Eisen(III)-sulfat	m =
12,7 mol Ethansäuremethylester	m =

2. Beweise das Gesetz der Erhaltung der Masse!



b) Bei der Reaktion von Kupfer(I)-oxid mit Wasserstoff entsteht elementares Kupfer und Wasser.

Kennzeichne bei dieser Redoxreaktion außerdem die Teilreaktionen, sowie OM und RM!

3. Berechne die Masse an Aluminiumhydroxid, die entsteht, wenn 45g Aluminiumoxid mit Wasser reagieren!



4. Beim Osterschießen reagiert Calciumcarbid mit Wasser zu Ethin und Calciumhydroxid. Berechne die Masse an Calciumcarbid, die benötigt wird, um 400g Ethin herzustellen!

