

## Übung: „Chemisches Rechnen“

1. Ermittle die Massen folgender Stoffproben!

3 mol Ammoniumsulfat	m = .....
2,5 mol Helium	m = .....
15 mol Eisen(III)-sulfat	m = .....
12,7 mol Mangan(IV)-oxid	m = .....

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



3. a) Bei der Reaktion von Kupfer(I)-oxid mit Wasserstoff entsteht reines Kupfer und Wasser. Berechne die Masse an Kupfer(I)-oxid, die benötigt wird, um 2,5 Kg Kupfer herzustellen!

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

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

