



Übungsaufgaben – Stöchiometrie – Quantitative Chemie

Bearbeite folgende Aufgaben zur Quantitativen Chemie:

Bei der Reaktion **von 100 g Stickstoff** und der entsprechenden Menge an **Wasserstoff** entsteht beim Haber-Bosch Verfahren **Ammoniak (NH₃)**. Berechne, wie viel **Gramm Ammoniak** entstehen.



 Lösungsvideo

Wenn man Kaliumnitrat (KNO₃) erhitzt, entsteht Kaliumnitrit (KNO₂) und Sauerstoff. Bei der Reaktion entstehen unter Normbedingungen 15 Liter Sauerstoff. Berechne die Masse an Kaliumnitrat, die dafür notwendig ist.



 Lösungsvideo

Wenn man **Eisen** der Umwelt aussetzt, dann entsteht bei der Reaktion mit **Sauerstoff Eisen(III)-oxid**, was auch als Rost bezeichnet wird. Berechne, wie viele Sauerstoffatome zur Bildung von **1 kg Eisen(III)-oxid** notwendig sind.



 Lösungsvideo