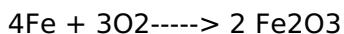


Chemie: Stöchiometrische Berechnungen Klasse 8

Beitrag von „Tesla“ vom 6. Februar 2011 12:24



Da in der Chemie mit molaren Massen (Teilchenzahlen) gerechnet wird:

Molare Massen: Fe - 56 g/mol O₂ - 32 g/mol O - 16 g/mol

Fe₂O₃ - 160 g/mol

Auf die obige Gleichung bezogen heisst das:

224g Eisen und 96g Sauerstoff reagieren zu 320 g Eisen (III)- oxid.

Jetzt noch eine Verhältnisgleichung bilden und für jede Ausgangsmenge ausrechnen.

Beispiel: 2g 2g: 224g= Faktor $8,9286 \times 10^{-3}$

2g Eisen und 0,857g Sauerstoff reagieren zu 2,857g Eisen(III)- oxid

Die Kurve wird eine Gerade, da das Stoffmengenverhältnis immer gleich bleibt.

Viel Spaß beim Rechnen

Tesla

P.S. In Bayern/ Sachsen/ Thüringen sicher 8 Klasse, in NRW im Chemiestudium 😂