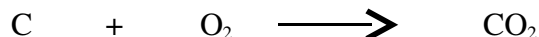


# Komplexe Übungen zum stöchiometrischen Rechnen

Markiere den gegebenen Stoff GRÜN und den gesuchten Stoff ROT!

Notiere und Markiere ob Massen oder Volumina gefragt oder gegeben sind!

1. Welches Volumen Kohlenstoffdioxid entsteht, wenn man 5 g Kohlenstoff oxidiert?



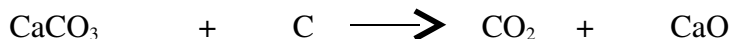
2. Bei der Reaktion von Calcium mit Salzsäure sollen 250 ml Wasserstoff erzeugt werden. Welche Masse Calcium muss reagieren?



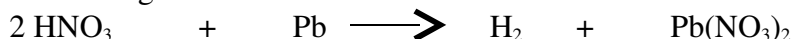
3. Wie viel Aluminium braucht man bei der Reaktion von 3,1 kg Eisen(III)-oxid nach dieser Gleichung?



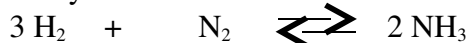
4. Welches Volumen Kohlendioxid entsteht bei der Erzeugung von 2 t Branntkalk (CaO) laut diesem Prozess?



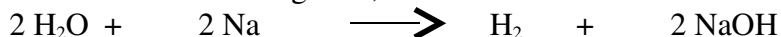
5. Wie viele Liter Wasserstoff erhält man bei der Umsetzung von 1,4 kg Blei nach dieser Gleichung?



6. Welches Volumen Ammoniak entsteht bei der Reaktion von 500 Litern Stickstoff in der Elementsynthese?



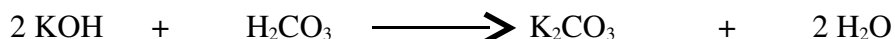
7. Welche Masse Natrium muss reagieren, um so 10 m<sup>3</sup> Wasserstoff zu erzeugen?



8. Welches Volumen Sauerstoff wäre nötig, um 100 Tonnen Siliziumdioxid(Sand) herzustellen?



9. Pottasche entsteht hier durch die Reaktion von Kaliumhydroxid mit Kohlensäure. Welche Masse Kaliumhydroxid muss eingesetzt werden um 19 g Pottasche entstehen zu lassen?



10. Welche Masse Magnesium benötigt man zu Herstellung von 1 ml Wasserstoff nach dieser Gleichung?

