

Komplexe Übungen zum stöchiometrischen Rechnen

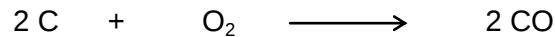
Rechnen mit und ohne Gasen

Markiere GASE Gelb!

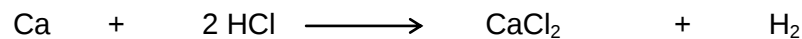
Markiere den gegebenen Stoff GRÜN und den gesuchten Stoff ROT!

Notiere (markiere) ob Massen oder Volumina gefragt oder gegeben sind!

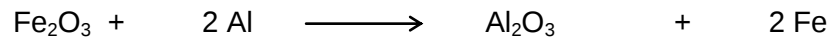
1. Welches Volumen Kohlenstoffmonoxid entsteht, wenn man 15 g Kohlenstoff oxidiert?



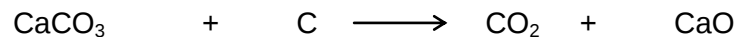
2. Bei der Reaktion von Calcium mit Salzsäure sollen 50 l Wasserstoff erzeugt werden. Welche Masse Calcium muss reagieren?



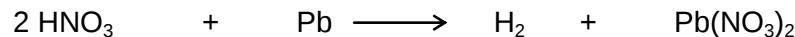
3. Wie viel Aluminium braucht man bei der Reaktion von 3,1 kg Eisen(III)-oxid nach dieser Gleichung?



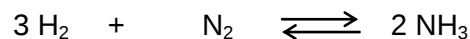
4. Welches Volumen Kohlendioxid entsteht bei der Erzeugung von 1500 kg Branntkalk (CaO) laut diesem Prozess?



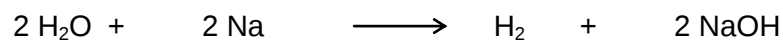
5. Wie viele Liter Wasserstoff erhält man bei der Umsetzung von 4 kg Blei nach dieser Gleichung?



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



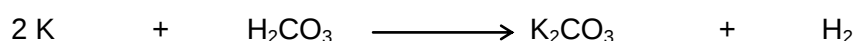
7. Welche Masse Natrium muss reagieren, um so 10 m³ Wasserstoff zu erzeugen?



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



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



10. Welche Masse Magnesium benötigt man zu Herstellung von 100ml Wasserstoff nach dieser Gleichung?



Lösungen:	28 Liter; 89,2g; 1046g; 600Liter; 432,9Liter; 1000Liter; 20536 Liter, 37333333Liter; 10,7g; 0,1g
-----------	---

www.chemieseiten.de