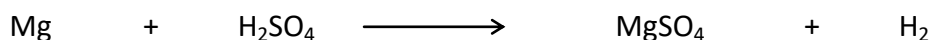
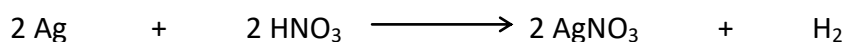


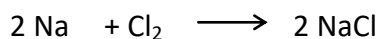
1. Welche Masse Magnesium benötigt man zu Herstellung von 100g Magnesiumsulfat nach dieser Gleichung?



2. Für die Herstellung von 2400 kg Silbernitrat muss entsprechend Salpetersäure bereit gestellt werden. Welche Masse Silber braucht man ?

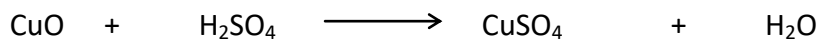


3. Zur Herstellung von 150kg Kochsalz werden 70 kg Natrium bereitgestellt, die in Elementsynthese mit Chlor zu Natriumchlorid reagieren sollen. Welche Masse bleibt nach stöchiometrischem Einsatz übrig?

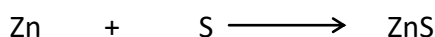


SCHWER!!!

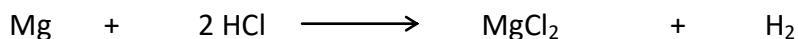
4. Welche Masse Kupfer(II)-oxid muss reagieren, um 1,5 t Kupfersulfat zu ergeben?



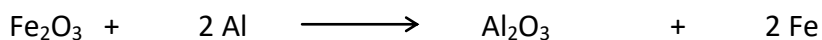
5. Welche Masse Zinksulfid entsteht beim Einsatz von 5 g Schwefel nach der folgenden Gleichung? ( $M_{\text{ZnS}} = 97 \text{ g/mol}$ )



6. Bei der Reaktion von Magnesium mit Salzsäure werden 25g Magnesiumchlorid erzeugt. Welche Masse Magnesium wurde eingesetzt?



7. Wie viel Eisen entsteht bei der Reaktion von 1,5 kg Aluminium nach dieser Gleichung?



Die Lösungen ...

11kg 6,3g 748kg 1,524 t 3,11kg 40g 15,2g