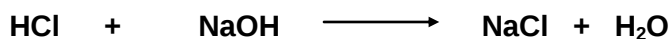
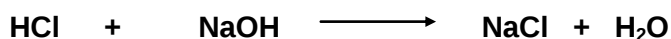


Markiere den Stoff, zu dem eine Größe gegeben ist, grün und den Stoff, zu dem etwas erfragt wird, in ROT!

1. Welche Masse Natriumchlorid (NaCl) entsteht bei der Reaktion, wenn dazu 0,8 kg Natriumhydroxid ( NaOH) benutzt werden?



2. Berechne die Masse Wasser ( \_\_\_\_\_ ), die bei der Reaktion von 520 kg Salzsäure ( HCl ) entsteht ?



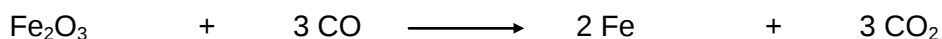
3. Wie viel Tonnen Branntkalk (Calciumoxid) entstehen beim thermischen Zersetzen von 4,75 t Kalkstein (Calciumcarbonat)



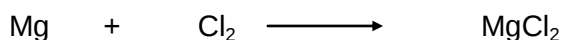
4. Welche Masse Schwefel muss man einsetzen, wenn 16 t Schwefeldioxid durch Oxidation entstehen sollen?

chemische Gleichung...

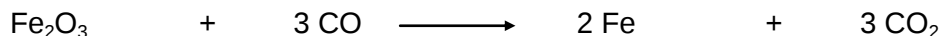
5. Die Befüllung mit 30t Eisenoxid in den Hochofen ergibt flüssiges Roheisen. Berechne die Masse Eisen, die daraus gewonnen werden kann!



6. Bei der Reaktion von Magnesium mit gasförmigem Chlor entstehen 17 kg Magnesiumchlorid . Wie viel Magnesium muss zur Reaktion gebracht werden ?



7. Gib die Masse an Eisenoxid an, aus der 17 t Eisen entstehen !



8. Berechne die Masse Aluminium, die beim „Aluminothermischen Schweißen“ benötigt wird, um 1,4 kg Eisen herzustellen!

Gleichung im Hefter!

9. Durch die Reaktion von Ammoniak mit Salzsäure entsteht weißes Ammoniumchlorid (NH<sub>4</sub>Cl). Berechne welche Masse Salzsäure notwendig ist, um 10,5 kg dieser weißen Substanz herzustellen!

