

Zusammenfassung: Chemisches Rechnen

Stoffmenge n, Einheit: _____

1 mol sind _____

Molare Masse M, Einheit: _____

Sie gibt die Masse an, die _____

Die molare Masse von Verbindungen wird berechnet, indem die Summe aus den beteiligten Atomen der Verbindung gemäß der Verhältnisformel gebildet wird.

Beispiel: H_2SO_4 (Schwefelsäure)

$M(\text{H}_2\text{SO}_4) =$ _____

4 mol H_2SO_4 sind _____ Teilchen.

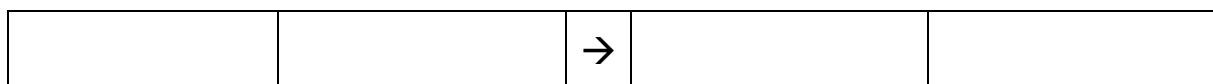
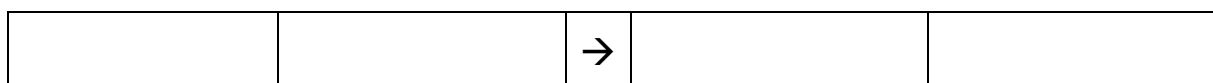
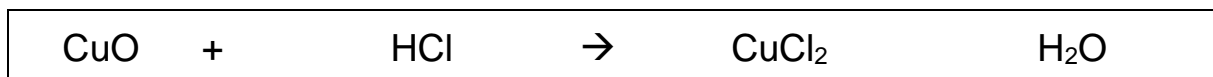
Sie wiegen _____ g.

0,25 mol H_2SO_4 wiegen _____ g.

Reaktionsgleichungen

Kupferoxid (CuO) und Chlorwasserstoff (HCl) reagieren zu Kupferchlorid (CuCl_2) und Wasser

Gleiche die Reaktionsgleichung aus und das Stoffmengenverhältnis und das Massenverhältnis an:



Wie viele mol CuO und HCl werden gebraucht, um 4 mol CuCl_2 herzustellen? Wie viele mol Wasser entstehen dabei?