

Mængdeberegning - Hvordan gør man ?

De fem trin:

1. Opskriv det afstemte reaktionsskema for reaktionen.
2. Find værdien af den opgivne masse (m_1) og skriv den op. (evt. under formlen for det stof hvis masse kendes i et skema).
3. Udregn stofmængden af det kendte stof (n_1) -herunder den molare masse (M_1)
4. Udregn stofmængden af dannet stof ud fra reaktionsskemaets koefficienter (n_2).
5. Udregn massen (m_2) af dannet stof ud fra stofmængden - herunder den molare masse (M_2).

Rækkefølgen har været :

$$m_1 \rightarrow n_1 \rightarrow n_2 \rightarrow m_2$$

Kan også skrives sådan - altid over stofmængde n:

m_1 (masse 1)		m_2 (masse 2)
↓		↑
n_1 (stofmængde 1)	→	n_2 (stofmængde 2)

6. Gentag metoden, hvis det efterspørges for andre reaktanter og produkter og kontroller at massen er bevaret ved reaktionen.

Ækvivalente mængder:

I en kemisk reaktion er mængderne *ækvivalente*, hvis forholdet mellem de konkrete stofmængder er lig med forholdet mellem koefficienterne i reaktionsskemaet.