



Csütörtöki tananyag:



Házi feladat :

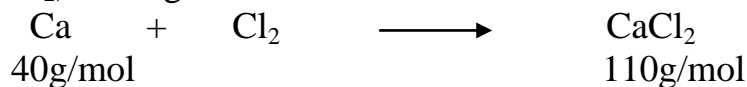
1. Számítsd ki 23 mol NaCl tömegét! $M(\text{NaCl}) = 58 \text{ g/mol}$
2. Számítsd ki 150 g Fe anyagmennyiségét és ez mennyi részecskét tartalmaz? $M(\text{Fe}) = 55,8 \text{ g/mol}$.

Számítás reakcióegyenlet alapján (mindig egyenes arányossággal dolgozunk)



1. példa

150 g Ca klórral való reakciója során hány g CaCl_2 keletkezik? $M(\text{Ca}) = 40 \text{ g/mol}$, $M(\text{CaCl}_2) = 110 \text{ g/mol}$



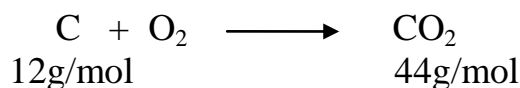
(az arányosság első sorát a reakcióból határozzuk meg)

arány:

$$\begin{array}{l} \uparrow 40\text{g/mol Ca} \dots\dots\dots 110\text{g/mol CaCl}_2 \uparrow \\ 150\text{g Ca} \dots\dots\dots x \text{ g CaCl}_2 \\ \hline 150 \cdot 110 = 40 \cdot x \\ x = \frac{150 \cdot 110}{40} \\ x = 412,5 \text{ g} \end{array}$$

2. példa:

200 g szén elégetésével hány g CO_2 keletkezik? $M(\text{C}) = 12 \text{ g/mol}$, $M(\text{CO}_2) = 44 \text{ g/mol}$



$$\begin{array}{l} \uparrow 12 \text{ g/mol C} \dots\dots\dots 44\text{g/mol CO}_2 \uparrow \\ 200 \text{ g C} \dots\dots\dots x \text{ g CO}_2 \\ \hline \end{array}$$



$$200 \cdot 44 = 12 \cdot x$$
$$x = \frac{200 \cdot 44}{12}$$
$$x = 733,3$$

A csütörtöki Zoom órán gyakoroljuk



A füzetbe leírt házi feladatot és a tananyagot legyetek szívesek lefényképezni és elküldeni messengeren szerda estig.

Köszönöm