

Masas atómicas: K = 39 ; Cl = 35,5 ; O = 16 ; H = 1

$$\underline{\hspace{1cm}} \text{KClO}_3 \rightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{KCl} + \underline{\hspace{1cm}} \text{O}_2$$

Mm (O₂) = _____ g

SALIDA: $X =$

$$\begin{array}{l} \text{---}^* \text{---} \text{ g de O}_2 \rightarrow \text{---}^* \text{---} \text{ g de KClO}_3 \\ \text{---} \text{ g de O}_2 \rightarrow \text{X} \text{ g de KClO}_3 \end{array} \Rightarrow \text{X} = \text{---}^*$$

Actividad 4. Tenemos la reacción: $\text{Ca} + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2$. Masas atómicas son: $\text{Cl} = 35,5$; $\text{Ca} = 40$; $\text{H} = 1$.

$$\text{Ca} + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2$$
$$Mm(H_2) = \quad g$$

X2 =

$\text{---}^* \text{---} \text{ g de Ca} \rightarrow \text{---}^* \text{---} \text{ g de HCl}$
 $\text{---} \text{ g de Ca} \rightarrow \text{X} \text{ g de HCl}$

$\Rightarrow X1 = \text{---}^*$

$$\begin{array}{l} \text{---}^* \text{---} \text{ g de Ca} \rightarrow \text{---}^* \text{---} \text{ g de CaCl}_2 \\ \text{---} \text{ g de Ca} \rightarrow \text{X} \text{ g de CaCl}_2 \end{array} \Rightarrow \text{X}_2 = \text{---}^*$$

Solución: _____ g de HCl y _____ g de CaCl_2