



**4<sup>a</sup> - 4<sup>a</sup>** - Escriba el nombre de los compuestos cuyas fórmulas son:

- 1-  $H_2CO_3$  ----- Tetraoxocarbonato(IV) de H.----- Ac. Tetraoxocarbónico(IV) ---- Ácido carbónico
- 2-  $FeCl_3$  ----- Tricloruro de hierro----- Cloruro de hierro(III)
- 3-  $HIO_2$  ----- Dioxoyodato(III) de Hidrógeno----- Ac. Dioxoyódico(III) ----- Ácido yodoso
- 4-  $MnO_2$  ----- Dióxido de manganeso----- Óxido de manganeso(IV)
- 5-  $O_2$  ----- Dioxígeno

**5<sup>a</sup>** - Calcule el peso molecular del ÓXIDO DE HIERRO(III). ¿Cuántas moles y cuántas moléculas habrá en 80 gramos de dicho compuesto?

RESOLUCIÓN

Masa molecular: $Fe_2 : 2 \cdot 56 = 112$ $O_3 : 3 \cdot 16 = 48$ <b>Total: 160</b>	$\left. \begin{array}{l} 1 \text{ mol} - - 6,023 \cdot 10^{23} \text{ moléculas} - - 160 \text{ g} \\ x - - - - - y - - - - - 80 \text{ g} \end{array} \right\}$ $X = \frac{80,1}{160} = \mathbf{0,5 \text{ moles de } Fe_2O_3}$ $Y = \frac{80,6,023 \cdot 10^{23}}{160} = \mathbf{3,011 \cdot 10^{23} \text{ moléculas de } Fe_2O_3}$
--	--

**6<sup>a</sup>** - -Ordene los siguientes móviles según un orden creciente de velocidad:

<p>a) <math>36 \frac{Km}{h} = 36 \cdot \frac{1000m}{3600s} = 36 \cdot \frac{1000}{3600} \cdot \frac{m}{s} = \frac{36000}{3600} \frac{m}{s} = 10 \frac{m}{s}</math></p> <p>b) <math>12 \frac{m}{s}</math></p> <p>c) <math>12000 \frac{cm}{min} = 12000 \cdot \frac{0,01m}{60s} = 12000 \cdot \frac{0,01}{60} \cdot \frac{m}{s} = \frac{120}{60} \frac{m}{s} = 2 \frac{m}{s}</math></p> <p>d) <math>36000 \frac{mm}{h} = 36000 \cdot \frac{0,001m}{3600s} = 36000 \cdot \frac{0,001}{3600} \cdot \frac{m}{s} = 0,01 \frac{m}{s}</math></p>	<p><b>d &lt; c &lt; a &lt; b</b></p>
--	--------------------------------------