



Institut La Segarra

Cervera

1.- Calcula les quantitats de les següents substàncies, fent servir els factors de conversió necessaris en cada cas, cal que contesteu el lliworsheets posant el nombre amb dos decimals separats per una coma i hi poseu l'unitat sense espai com veureu a l'exemple [3,56mol] Cal que reviseu la taula periòdica per a trobar les masses de cada substància.

a) 37,5g CO₂ → mol CO₂

$$37,5\text{g CO}_2 \cdot \frac{\text{mol CO}_2}{44\text{g CO}_2} = \text{mol CO}_2$$

b) 127g I₂ → mol I₂

$$127\text{g I}_2 \cdot \frac{\text{mol I}_2}{254\text{g I}_2} = \text{mol I}_2$$

c) 3,5 mol H₂O → g H₂O

$$3,5\text{ mol H}_2\text{O} \cdot \frac{18\text{g H}_2\text{O}}{\text{mol H}_2\text{O}} = \text{g H}_2\text{O}$$

d) 350g NaCl → mol NaCl

$$350\text{g NaCl} \cdot \frac{\text{mol NaCl}}{58,5\text{g NaCl}} = \text{mol NaCl}$$

e) 1,25kg Fe → mol Fe

$$1,25\text{kg Fe} \cdot \frac{1000\text{g}}{1\text{kg}} \cdot \frac{\text{mol Fe}}{55,8\text{g Fe}} = \text{mol Fe}$$

f) 0,025 hg de Hg → mol Hg

$$0,025\text{ hg de Hg} \cdot \frac{100\text{g}}{1\text{hg}} \cdot \frac{\text{mol Hg}}{200,6\text{g Hg}} = \text{mol Hg}$$

	Codi PC02_annex01_plantilla_ activitats_aula	PLANTILLA ACTIVITATS D'AULA	Pàgina 1 de 2	
	Versió 1			



g) $12,3 \text{ mol H}_2 \rightarrow \text{mg H}_2$

$$12,3 \text{ mol H}_2 \cdot \text{-----} \cdot \text{-----} = \text{mg H}_2$$

h) $120 \text{dag C} \rightarrow \text{mol C}$

$$120 \text{dag C} \cdot \text{-----} \cdot \text{-----} = \text{mol C}$$

i) $1,5 \text{kg de Al} \rightarrow \text{mol Al}$

$$1,5 \text{kg de Al} \cdot \text{-----} \cdot \text{-----} = \text{mol Al}$$

j) $6,7 \text{ mol CH}_4 \rightarrow \text{g CH}_4$

$$6,7 \text{ mol CH}_4 \cdot \text{-----} = \text{g CH}_4$$