



Institut La Segarra

Cervera

1.- Calcula les quantitats de les següents substàncies, fent servir els factors de conversió necessaris en cada cas. Cal que reviseu la taula periòdica per a trobar les masses de cada substància.

a) $37,5\text{g CO}_2 \rightarrow \text{mol CO}_2$

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

b) $127\text{g I}_2 \rightarrow \text{mol I}_2$

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

c) $3,5 \text{ mol H}_2\text{O} \rightarrow \text{g H}_2\text{O}$

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

d) $350\text{g NaCl} \rightarrow \text{mol NaCl}$

$$350\text{g NaCl} \cdot \text{-----} = \text{mol NaCl}$$

e) $1,25\text{kg Fe} \rightarrow \text{mol Fe}$

$$1,25\text{kg Fe} \cdot \text{-----} \cdot \text{-----} = \text{mol Fe}$$

f) $0,025 \text{ hg de Hg} \rightarrow \text{mol Hg}$

$$0,025 \text{ hg de Hg} \cdot \text{-----} \cdot \text{-----} = \text{mol Hg}$$

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



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

$$12,3 \text{ mol H}_2 \cdot \underline{\hspace{2cm}} \cdot \underline{\hspace{2cm}} = \text{mg H}_2$$

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

$$120 \text{dag C} \cdot \underline{\hspace{2cm}} \cdot \underline{\hspace{2cm}} = \text{mol C}$$

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

$$1,5 \text{kg de Al} \cdot \underline{\hspace{2cm}} \cdot \underline{\hspace{2cm}} = \text{mol Al}$$

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

$$6,7 \text{ mol CH}_4 \cdot \underline{\hspace{2cm}} = \text{g CH}_4$$