

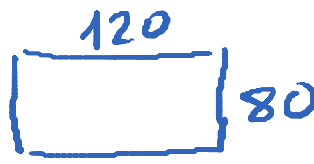
## LA ACTIVIDAD CIENTÍFICA

**NOMBRE:**

|                                                                                                                                                                                         |  |
|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--|
| <b>Escribir en notación decimal la cantidad de sustancia siguiente: <math>3.65 \times 10^{-2}</math> mol.</b>                                                                           |  |
| <b>Transformar la siguiente cantidad en su unidad correspondiente del S.I.: <math>1.5 \times 10^3</math> cg.</b>                                                                        |  |
| <b>Un arquitecto proyecta construir un centro comercial en un solar rectangular de 120 m x 80 m. ¿Qué superficie ocupará, en ha? (1 ha = 1 hectárea = <math>1 \text{ hm}^2</math>).</b> |  |
| <b>Una casa consume <math>9 \text{ m}^3</math> de agua al mes (30 días), por término medio. ¿Cuántos litros se consumen cada día?</b>                                                   |  |
| <b>Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: 6.785 A.</b>                                                                                                            |  |
| <b>Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: 99.8567 g.</b>                                                                                                          |  |
| <b>Escribir en notación decimal la cantidad de intensidad luminosa siguiente: <math>6.2 \times 10^3</math> cd.</b>                                                                      |  |
| <b>Transformar la siguiente cantidad en su unidad correspondiente del S.I.: <math>0.89 \text{ g/cm}^3</math>.</b>                                                                       |  |
| <b>Un hogar consume alrededor de 650 kWh al mes. ¿Cuántos kJ consume diariamente? <u>Dato:</u> 1 kWh = 3600 kJ.</b>                                                                     |  |
| <b>Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: 0.2335 mol.</b>                                                                                                         |  |

LA ACTIVIDAD CIENTÍFICA

NOMBRE:

|                                                                                                                                                                        |                                                                                                                                                                                                                                                                                                        |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Escribir en notación decimal la cantidad de sustancia siguiente: $3.65 \times 10^{-2}$ mol.                                                                            | $3'65 \cdot 10^{-2} = 0'0365 \text{ mol}$                                                                                                                                                                                                                                                              |
| Transformar la siguiente cantidad en su unidad correspondiente del S.I.: $1.5 \times 10^3$ cg.                                                                         | $\text{cg} \rightarrow \text{g (gramos)} \quad 1\text{g} = 100\text{cg}$<br>$1'5 \cdot 10^3 \text{ cg} \cdot \frac{1\text{g}}{10^2\text{cg}} = 1'5 \cdot 10^1 = \underline{15\text{g}}$                                                                                                                |
| Un arquitecto proyecta construir un centro comercial en un solar rectangular de 120 m x 80 m. ¿Qué superficie ocupará, en ha? (1 ha = 1 hectárea = $1 \text{ hm}^2$ ). |  $S = 120 \cdot 80 = 9600 \text{ m}^2$<br>$1 \text{ Ha} = 10.000 \text{ m}^2 = 10^4 \text{ m}^2$<br>$9600 \text{ m}^2 \cdot \frac{1 \text{ Ha}}{10^4 \text{ m}^2} = \frac{9600}{10^4} \text{ Ha} = 0'96 \text{ Ha}$ |
| Una casa consume $9 \text{ m}^3$ de agua al mes (30 días), por término medio. ¿Cuántos litros se consumen cada día?                                                    | $30 \text{ días} \text{ --- } 9 \text{ m}^3$<br>$1 \text{ día} \text{ --- } x$<br>$x = \frac{9 \cdot 1}{30} = 0'3 \text{ m}^3$<br>$0'3 \text{ m}^3 \cdot \frac{10^3 \text{ l}}{1 \text{ m}^3} = \underline{300 \text{ litros diarios}}$                                                                |
| Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: 6.785 A.                                                                                                  | $6,785 \text{ A} = \underline{6'79 \text{ A}}$                                                                                                                                                                                                                                                         |
| Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: 99.8567 g.                                                                                                | $99,8567 \text{ g} = \underline{99'9 \text{ g}}$                                                                                                                                                                                                                                                       |
| Escribir en notación decimal la cantidad de intensidad luminosa siguiente: $6.2 \times 10^3$ cd.                                                                       | $6,2 \cdot 10^3 \text{ cd} = \underline{6200 \text{ cd}}$<br>$\xrightarrow{3 \text{ saltos}}$                                                                                                                                                                                                          |
| Transformar la siguiente cantidad en su unidad correspondiente del S.I.: $0.89 \text{ g/cm}^3$ .                                                                       | $0'89 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \cdot \frac{1 \text{ Kg}}{10^3 \text{ g}} \cdot \frac{10^6 \text{ cm}^3}{1 \text{ m}^3} = 890 \frac{\text{Kg}}{\text{m}^3}$                                                                                                                                         |
| Un hogar consume alrededor de 650 kWh al mes. ¿Cuántos kJ consume diariamente? <u>Dato:</u> 1 kWh = 3600 kJ.                                                           | $30 \text{ días} \text{ --- } 650 \text{ kWh}$<br>$1 \text{ día} \text{ --- } x$<br>$x = \frac{650}{30} = 21'67 \text{ kWh}$<br>$21'67 \text{ kWh} \cdot \frac{3600 \text{ kJ}}{1 \text{ kWh}} = \underline{78012 \text{ kJ}}$                                                                         |
| Redondear la siguiente medida hasta 3 cifras significativas: 0.2335 mol.                                                                                               | $0'2335 = \underline{0'234 \text{ mol}}$                                                                                                                                                                                                                                                               |