Ejercicios sobre CAMBIOS DE UNIDADES

USO DE LOS FACTORES DE CONVERSIÓN

- 1.-/ Usa factores de conversión y realiza los siguientes cambios de unidades de volumen:
 - a) $65 \text{ dm}^3 \rightarrow L$
 - **b)** $50 \text{ m}^3 \rightarrow \text{dm}^3$
 - c) $250 L \rightarrow m^3$
 - **d**) $0.3 \text{ dm}^3 \rightarrow \text{mL}$
 - e) $870 \text{ cL} \rightarrow \text{m}^3$

- **f**) $2546 \text{ mL} \to \text{m}^3$
- g) $80 \text{ kL} \rightarrow \text{dm}^3$
- \mathbf{h}) 6,25 cm³ \rightarrow mL
- i) $0.85 \text{ hL} \rightarrow \text{cm}^3$
- \mathbf{j}) 7,5 mL \rightarrow mm³
- 2.-/ Utiliza factores de conversión y realiza los siguientes cambios de unidades:
 - a) $32 \text{ cg} \rightarrow \text{kg}$
 - **b)** $265 \text{ cm}^2 \rightarrow \text{m}^2$
 - c) $570 \text{ mm} \rightarrow \text{dam}$
 - **d)** 2,9 ha \rightarrow m² (1 ha = 1 hm²)
 - e) 13 h y 18 min \rightarrow s

- f) 12 meses y 7 días \rightarrow h
- g) $65 \text{ cL} \rightarrow \text{cm}^3$
- \mathbf{h}) 980 mm² \rightarrow dm²
- i) $275 L \rightarrow m^3$
- **j**) Tu edad \rightarrow s
- **3.-/** Efectúa los siguientes cambios de unidades de **temperatura**:
 - a) $30 \, ^{\circ}\text{C} \rightarrow \text{K}$
 - **b**) $143 \text{ K} \rightarrow {}^{\circ}\text{C}$
 - c) -45 °C \rightarrow K
 - **d)** Tu temperatura corporal \rightarrow K
 - e) -40 °C \rightarrow °F

- f) Punto de fusión del agua → °F
- g) $-13 \, {}^{\circ}F \rightarrow K$
- h) $298 \text{ K} \rightarrow {}^{\circ}\text{C}$
- i) $140 \, ^{\circ}\text{F} \rightarrow ^{\circ}\text{C}$
- i) $300 \text{ K} \rightarrow {}^{\circ}\text{F}$
- **4.-/** Usa factores de conversión y efectúa los siguientes cambios de unidades de **velocidad**:
 - a) $90 \text{ m/s} \rightarrow \text{km/h}$
 - **b)** $540 \text{ km/h} \rightarrow \text{m/s}$
 - c) $4.2 \text{ km/min} \rightarrow \text{m/h}$
 - **d)** $108 \text{ km/h} \rightarrow \text{m/s}$
 - e) $200 \text{ cm/s} \rightarrow \text{m/min}$

- **f)** $2540 \text{ mm/s} \rightarrow \text{dm/min}$
- g) $4 \text{ km/s} \rightarrow \text{m/h}$
- **h)** $17.2 \text{ hm/min} \rightarrow \text{km/h}$
- i) $240 \text{ cm/min} \rightarrow \text{m/s}$
- \mathbf{j}) 658 mm/s \rightarrow m/min
- **5.-/** Usa factores de conversión para los siguientes cambios de unidades de **densidad**:
 - a) $13.6 \text{ g/cm}^3 \rightarrow \text{kg/L}$
 - **b)** $1000 \text{ kg/m}^3 \rightarrow \text{g/mL}$
 - c) $4.5 \text{ g/mL} \rightarrow \text{mg/L}$
 - d) $2.75 \text{ cg/cL} \rightarrow \text{hg/m}^3$
 - e) $80 \text{ mg/cm}^3 \rightarrow \text{g/L}$

- **f)** $40 \text{ kg/L} \rightarrow \text{g/cm}^3$
- g) $12 \text{ mg/mm}^3 \rightarrow \text{dg/cL}$
- **h)** 0.9 g/mL \rightarrow kg/dm³
- i) 930,5 mg/L \rightarrow kg/m³
- $\mathbf{j)} \ 14500 \ \text{kg/m}^3 \rightarrow \text{g/cm}^3$

SOLUCIONES

- 1.-/ a) 65 L
 - **b)** $50000 \text{ dm}^3 = 5.10^4 \text{ dm}^3$
 - \mathbf{c}) 0.25 m³
 - **d)** 300 mL
 - **e)** $0.0087 \text{ m}^3 = 8.7 \cdot 10^{-3} \text{ m}^3$
- 2.-/
 - **a)** $3.2 \cdot 10^{-4}$ kg **b)** 0.0265 m² = $2.65 \cdot 10^{2}$ m²
 - **c)** $0.057 \text{ dam} = 5.7 \cdot 10^{-2} \text{ dam}$
 - **d**) $29000 \text{ m}^2 = 2.9 \cdot 10^4 \text{ m}^2$
 - **e)** 47880 s
- **3.-**/ a) 303 K
 - **b**) -130 °C
 - c) 228 K
 - d) Variable; aprox.= 309,5 K
 - $e) -40 \, {}^{\circ}F$
- 4.-/ a) 324 km/h
 - **b)** 150 m/s
 - c) $252000 \text{ m/h} = 2,52 \cdot 10^5 \text{ m/h}$
 - **d)** 30 m/s
 - e) 120 m/min
- 5.-/ a) 13.6 kg/L
 - **b**) 1 g/mL
 - **c)** $4.5 \cdot 10^6$ mg/L
 - **d)** 27.5 hg/m^3
 - **e)** 80 g/L

- **f)** $0.002546 \text{ m}^3 = 2.546 \cdot 10^{-3} \text{ m}^3$
- **g)** $80000 \text{ dm}^3 = 8.10^4 \text{ dm}^3$
- **h**) 6,25 mL
- i) $85000 \text{ cm}^3 = 8.5 \cdot 10^4 \text{ cm}^3$
- **j**) 7500 mm³
- **f**) 8808 h
- **g**) 650 cm^3
- $\mathbf{\hat{h}}$) 0,098 dm² = 9,8·10⁻² dm²
- i) 0.275 m^3
- j) Variable en función de la edad
- **f**) 32 °F
- **g)** 248 K
- h) 25 °C
- i) 60 °C
- j) 80,6 °F
- **f)** 1524 dm/min
- **g)** $1,44 \cdot 10^7$ m/h
- **h**) 103,2 km/h
- i) 0.04 m/s
- **j**) 39,48 m/min
- **f)** 40 g/cm^3
- **g)** 1200 dg/cL
- **h**) 0.9 kg/m^3
- i) 0.9305 kg/m^3
- $j) 14,5 \text{ g/cm}^3$