

## Conversions

*Répondre à ces exercices en utilisant les puissances de 10.*

### Partie A : Conversions classiques

- **Distances**       $4,5 \times 10^{-2} \text{ m}$     = \_\_\_\_\_  $\text{mm}$
- $8,23 \times 10^{-1} \text{ cm}$     = \_\_\_\_\_  $\text{m}$
- $40 \text{ }\mu\text{m}$             = \_\_\_\_\_  $\text{m}$
  
- **Autre**             $3,42 \text{ mS}$         = \_\_\_\_\_  $\text{S}$

### Partie B : Conversions un peu plus complexes

- **Distances**       $2,5 \times 10^{-4} \text{ cm}$     = \_\_\_\_\_  $\text{mm}$
- $1500 \text{ nm}$             = \_\_\_\_\_  $\text{cm}$
- $65 \text{ }\mu\text{m}$             = \_\_\_\_\_  $\text{cm}$
  
- **Temps**             $1245 \text{ s}$             = \_\_\_\_\_  $\text{h}$
  
- **Surface**           $40 \text{ cm}^2$           = \_\_\_\_\_  $\text{mm}^2$
  
- **Volumes**         $20,0 \text{ L}$             = \_\_\_\_\_  $\text{m}^3$
- $0,20 \text{ dm}^3$         = \_\_\_\_\_  $\text{cm}^3$

### Partie C : Conversions avec des unités composées

- **Concentrations en quantité de matière**     $12 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$     = \_\_\_\_\_  $\text{mol}\cdot\text{mL}^{-1}$
- $3,5 \text{ mol}\cdot\text{m}^{-3}$     = \_\_\_\_\_  $\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$
- $9,34 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$     = \_\_\_\_\_  $\text{mol}\cdot\text{m}^{-3}$
  
- **Concentration en masse**                     $7,2 \text{ g}\cdot\text{L}^{-1}$         = \_\_\_\_\_  $\text{g}\cdot\text{mL}^{-1}$
- $23 \text{ mg}\cdot\text{L}^{-1}$         = \_\_\_\_\_  $\text{g}\cdot\text{L}^{-1}$
  
- **Vitesses**             $32 \text{ km}\cdot\text{h}^{-1}$         = \_\_\_\_\_  $\text{m}\cdot\text{s}^{-1}$
- $10 \text{ m}\cdot\text{s}^{-1}$         = \_\_\_\_\_  $\text{km}\cdot\text{h}^{-1}$
  
- **Conductivité**       $1,25 \text{ mS}\cdot\text{cm}^{-1}$     = \_\_\_\_\_  $\text{S}\cdot\text{m}^{-1}$