

## Solution de la série 02

Exo 1

$$T(K) = t(^{\circ}C) + 273,15$$

$^{\circ}C \rightarrow K$

alors :

$$T_1(K) = -269 + 273,15 = \boxed{4,15 K}$$
$$T_2(K) = 100 + 273,15 = \boxed{373,15 K}$$
$$T_3(K) = 0 + 273,15 = \boxed{273,15 K}$$

donc :

$$\begin{array}{l} -269^{\circ}C \longleftrightarrow 4,15 K \\ +100^{\circ}C \longleftrightarrow 373,15 K \\ 0^{\circ}C \longleftrightarrow 273,15 K \end{array}$$

$K \rightarrow ^{\circ}C$

$$t(^{\circ}C) = T(K) - 273,15$$

alors :

$$t_1(^{\circ}C) = 1230 - 273,15 = 956,85^{\circ}C$$
$$t_2(^{\circ}C) = 298 - 273,15 = 24,85^{\circ}C \approx 25^{\circ}C$$
$$t_3(^{\circ}C) = 0 - 273,15 = -273,15^{\circ}C$$

donc :

$$\begin{array}{l} 1230 K \longleftrightarrow 956,85^{\circ}C \\ 298 K \longleftrightarrow 24,85^{\circ}C \\ 0 K \longleftrightarrow -273,15^{\circ}C \end{array}$$

### Exo2

$$T(K) = t(^{\circ}C) + 273,15 \Rightarrow dT = dt$$

alors  $\Delta T = \Delta t \Rightarrow \boxed{1K = 1^{\circ}C}$

e.à.d l'unité et la m<sup>1</sup> dans les 2 échelles. Pour distinguer les 2 échelles l'unité sur l'échelle Celsius est appelée °C et celle de l'échelle absolue le kelvin.

### Exo3

1- La relation entre  $\theta$  la température en ° Römer et  $t$  (°C) est linéaire

alors :

$$\theta(^{\circ}\text{Römer}) = At + B$$

et comme les pts fixes sont

$$0^{\circ}\text{Römer} \longrightarrow -17,77^{\circ}\text{C}$$

$$60^{\circ}\text{Römer} \longrightarrow 10^{\circ}\text{C}$$

alors :

$$0 = A \cdot (-17,77) + B$$

$$60 = A \cdot 10 + B$$

d'où :

$$A = 0,509 \approx 0,51$$

$$B = 9,05$$

alors :

$$\theta(^{\circ}\text{Re}) = 0,51t(^{\circ}\text{C}) + 9,05$$

2- L'échelle de Réaumur fut élaborée en 1702. En 1714 Fahrenheit reprit le travail de Réaumur en remplaçant l'alcool par du mercure

et le zéro fixe ; la température, par le mélange  
Zero

50% sel + 50% de glace

et la graduation 96 pour température du

corps humain (cette

valeur fut portée à 98,6°F)

~

fin.

Exo 4:

L'échelle centésimale est déf par:

$$\theta = \frac{R(t) - R(0)}{R(100) - R(0)} \cdot 100$$

$$\Rightarrow \theta(t) = \frac{t(a + bt)}{a + 100b}$$

pour  $t = 50^\circ$  on trouve:

$$\theta = \frac{50(393 \cdot 10^{-3} + 6 \cdot 10^{-7} \cdot 50)}{(393 \cdot 10^{-3} + 6 \cdot 10^{-7} \cdot 100)} = \boxed{49,62}$$

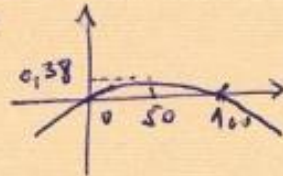
l'écart est:

$$t - \theta = 50 - 49,62 = \boxed{0,38}$$

pour  $t$  quelconque on a:

$$\Delta = t - \theta = t - \frac{t(a + bt)}{a + 100b}$$

$$= \frac{b}{a + 100b} t (100 - t)$$



$$\frac{d\Delta}{dt} = \frac{b}{a + 100b} (100 - 2t) \Rightarrow \frac{d\Delta}{dt} = 0 \Rightarrow t = 50^\circ$$

$$\frac{d\Delta}{dt} = \frac{b}{a + 100b} (100 - 2t) \Rightarrow \frac{d\Delta}{dt} = 0 \Rightarrow t = 50^\circ$$

donc l'écart est max pour  $0 < t < 100$

est en pt  $t = 50^\circ$ . c-à-d  $\Delta = 0,38$

### Exos

on note la température mesurée par le thermomètre à mercure par  $\theta$ .  
étant donné que  $\theta$  est une échelle affine

alors:

$$\theta = at + b \quad t(^{\circ}\text{C})$$

donc au pt de congélation ( $0^{\circ}\text{C}$ )

$$-2 = a \times 0 + b \Rightarrow b = -2$$

au pt d'ébullition.

$$103 = a \times 100 + b \Rightarrow a = 1,05$$

$$\text{alors: } \theta = 1,05t - 2$$

pour  $\theta = 70$  on trouve :  $t = 68,57^{\circ}\text{C}$