

## Errata Technische Natuurkunde 040821

### Blz. 7

#### voorbeeld 6

$12,3 \times 10^7$  (notatie met macht van '10') =  $1,23 \times 10^8$  (wetenschappelijke notatie)

$1,23 \cdot 10^8$  wordt ook gebruikt !

### Blz. 8

#### Voorbeeld 8

$$2,3 \text{ mm}^2 = 2,3 \times 0,001 \times 0,001 = 1,3 \times 10^{-6} \text{ m}^2$$

### Blz. 20

- H<sub>2</sub>O als vaste stof (ijs) :  $\rho_{ijs} = 920 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$  bij 0 °C.

- H<sub>2</sub>O als vloeistof (water) :  $\rho_{water} = 1000 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$  bij 4 °C.

- H<sub>2</sub>O als damp (waterdamp en stoom) :  $\rho_{waterdamp} = 0,60 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$  bij 100 °C en 1 bar

### Blz. 35

Voor het omzetten van Celsius naar Kelvin geldt:

$$T(\text{in K}) = T(\text{in } ^\circ\text{C}) + 273 \quad \text{of} \quad T(\text{in } ^\circ\text{C}) = T(\text{in K}) - 273$$

$$0 \text{ K} = -273 \text{ } ^\circ\text{C} \quad \text{of} \quad -273 \text{ } ^\circ\text{C} = 0 \text{ K}$$

$$273 \text{ K} = 0 \text{ } ^\circ\text{C} \quad \text{of} \quad 0 \text{ } ^\circ\text{C} = 273 \text{ K}$$

### Blz. 41

Krachten tussen dezelfde moleculen noemt men cohesiekrachten .....

### Blz. 55

#### voorbeeld 37

Een bekglas is gevuld met 0,50 L warm water van 80 °C.

De warmte van het water gaat door het glas naar de omgevingslucht. Deze omgevingslucht heeft een temperatuur van 20 °C.

Na 200 s is het water afgekoeld tot 30 °C.

### Blz. 56

$$\phi_w = \frac{104500 + 20900}{400} = 313 \text{ W}$$

$$R_w = \frac{\Delta T_{wk}}{\phi_w} = \frac{16 \text{ } ^\circ\text{C}}{313 \text{ W}} = 0,051 \text{ } ^\circ\text{C}/\text{W}$$