

α	β	$\gamma \Gamma$	$\delta \Delta$	ε	ζ	η	$\theta \Theta$
alpha	bêta	gamma	delta	epsilon	dzêta	êta	thêta
ι	κK	$\lambda \Lambda$	μ	ν	ξ	$\omicron$	$\pi \Pi$
iota	kappa	lambda	mu	nu	xi	omicron	pi
ρ	$\sigma \Sigma$	τ	υ	$\phi \Phi$	χ	$\psi \Psi$	$\omega \Omega$
rhô	sigma	tau	upsilon	phi	chi	psi	ômega

Tableau 1 : Lettres Grecques.

Puissance	10^{-21}	10^{-18}	10^{-15}	10^{-12}	10^{-9}	10^{-6}	10^{-3}
Préfixe	Zepto	Atto	Femto	Pico	Nano	Micro	Milli
Abréviation	z	a	f	p	n	μ	m
Puissance	10^{-2}	10^{-1}	10^1	10^3	10^6	10^9	10^{12}
Préfixe	Centi	Deci	Deca	Kilo	Mega	Giga	Tera
Abréviation	c	d	Da	k	M	G	T

Tableau 2 : puissance de 10.**Quelques constantes physicochimiques.**

Célérité de la lumière dans le vide :

$$c = 299\,792\,458 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$$

Charge élémentaire

$$e = 1,602\,177 \cdot 10^{-19} \text{ C}$$

Constante de Planck

$$h = 6,626\,075 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$$

Constante des gaz parfaits

$$R = 8,314\,510 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$$

Constante de Boltzmann ($k_B = R / N_A$)

$$k_B = 1,380\,658 \cdot 10^{-23} \text{ J} \cdot \text{K}^{-1}$$

Constante de Faraday ($F = N_A \cdot e$)

$$F = 96\,485,31 \text{ C} \cdot \text{mol}^{-1}$$

Constante des gaz parfaits

$$R = 8,31451 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$$

Nombre d'Avogadro N_A

$$N_A = 6,02214 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

Unité de masse atomique

$$u = 1,66054 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

Masse :

Electron

$$m_e = 9,10939 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$$

Proton

$$m_p = 1,67262 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

Neutron

$$m_n = 1,67493 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

[illegible]

