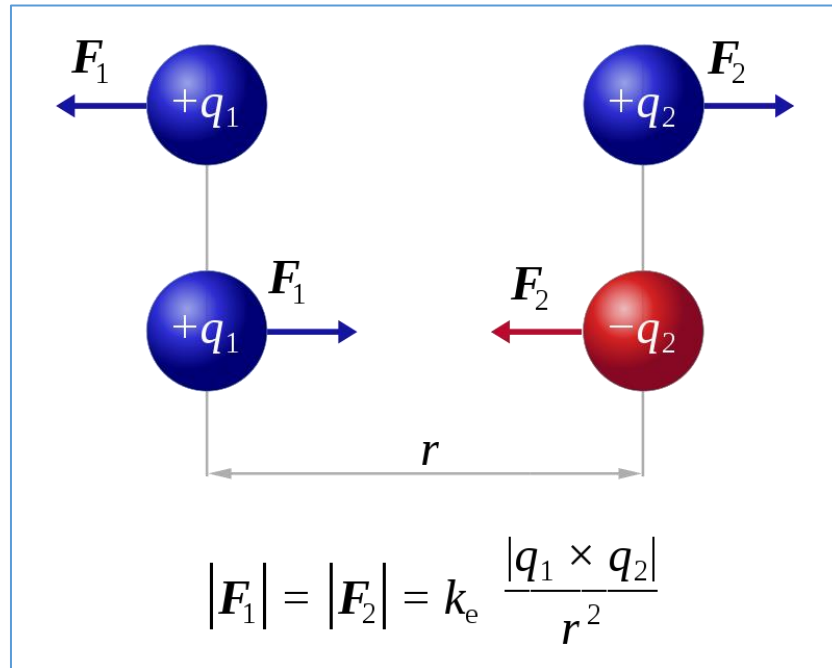


# Coulomb

[https://fr.wikipedia.org/wiki/Loi\\_de\\_Coulomb\\_\(%C3%A9lectrostatique\)](https://fr.wikipedia.org/wiki/Loi_de_Coulomb_(%C3%A9lectrostatique))

La **loi de Coulomb** exprime, en électrostatique, la force de l'interaction électrique entre deux particules chargées électriquement. Elle est nommée d'après le physicien français Charles-Augustin Coulomb qui l'a énoncée en 1785<sup>1</sup> et elle forme la base de l'électrostatique. Elle peut s'énoncer ainsi :

« L'intensité de la force électrostatique entre deux charges électriques est proportionnelle au produit des deux charges et est inversement proportionnelle au carré de la distance entre les deux charges. La force est portée par la droite passant par les deux charges. »



Constante de Coulomb :  $k_e = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} = 8,987\,551\,792\,3(14) \times 10^9 \text{ N m}^2 \text{ C}^{-2}$   
 $\epsilon_0$  : permittivité du vide