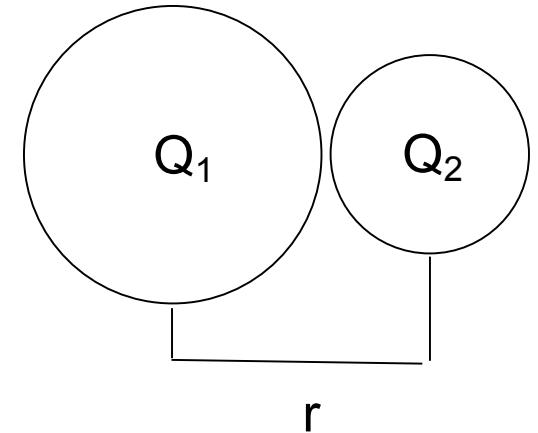


Das Coulomb-Gesetz

Die Coulomb-Kraft F_C ist umso grösser, je **größer** die Ladungen Q_1 und Q_2 sind und je **kleiner** der Abstand r zwischen den Ladungen ist.



Elementarladung: $e = 1.602 \cdot 10^{-19} \text{ C}$ ($C = \text{Coulomb}$)



Ladung des \ominus -Teilchens, also eines Elektrons:
 $-1.602 \cdot 10^{-19} \text{ C}$ (also mit neg. Vorzeichen)

Ladung des \oplus -Teilchens bei unseren Versuchen zur Ladungstrennung:
 $1.602 \cdot 10^{-19} \text{ C}$ (also mit pos. Vorzeichen)