

L'ATOME

cation : perte d' e^- chargé $\oplus$
 anion : gain d' e^- chargé $\ominus$

(numéro atomique)
 Z protons
 chargés positivement
 $q_p = +e$
 ↗ même masse :
 N neutrons
 pas de charge
 nucléons
 A
 (nombre de masse)
 $A = Z + N$

molécule =
 assemblage
 d'atomes

Remplissage des
 couches:
 1s 2s 2p 3s 3p

s = $2e^-$ max
 p = $6e^-$ max

électrons (e^-) chargés
 négativement
 $q_e = -e$

• masse négligeable

* charge du cortège électronique
 $Q_{elec} = -Z \times e$

noyau de l'atome

* masse du noyau
 $m_{noyau} = A \times m_{nucléon}$

* charge du noyau
 $Q_{noyau} = Z \times e$

- MODÉLISATION -

d'atome est
 électriquement
 neutre : autant
 de protons que
 d'électrons

$Q_{atome} = 0$