

Il legame ionico

MATEMATIQUES

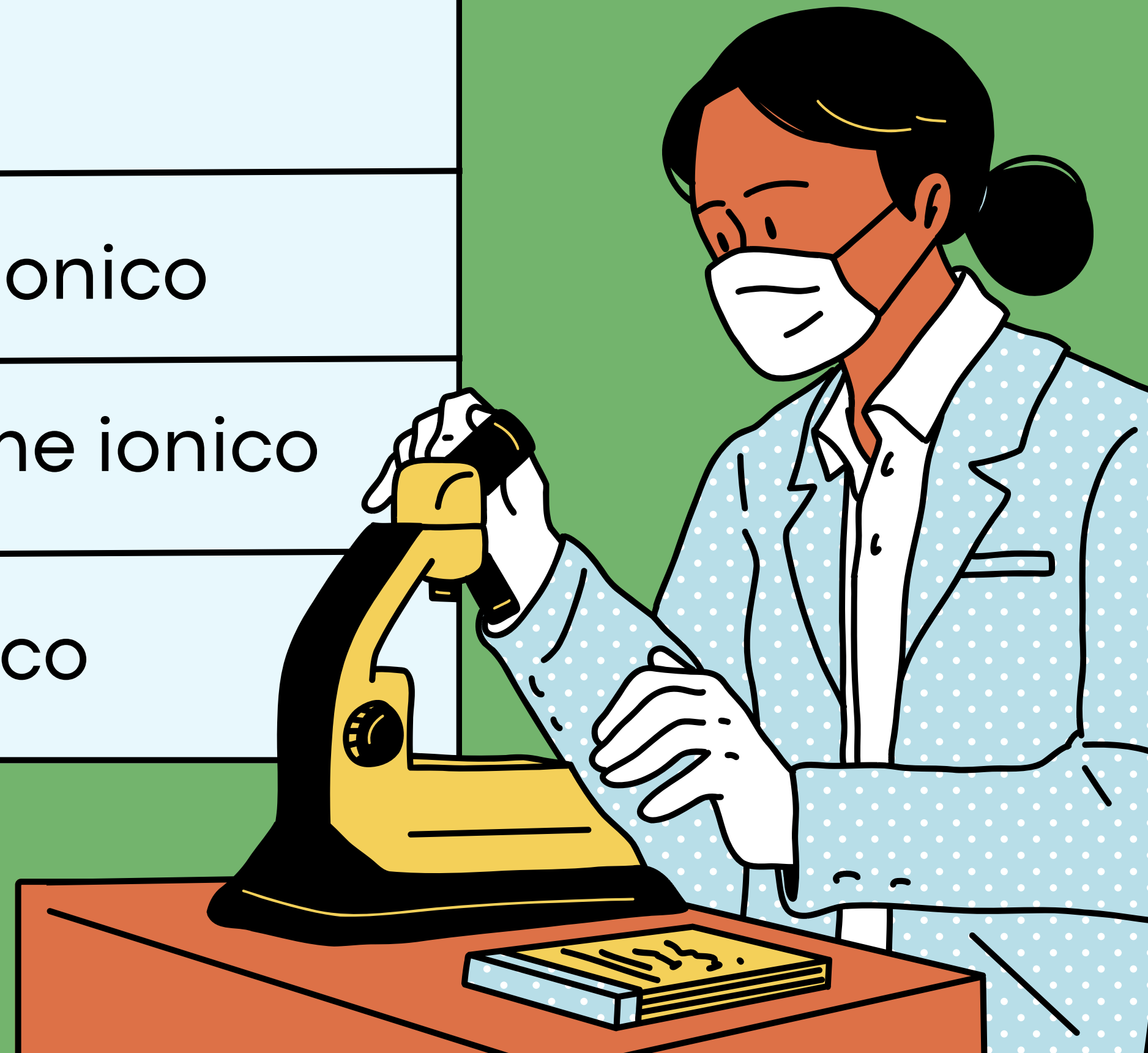
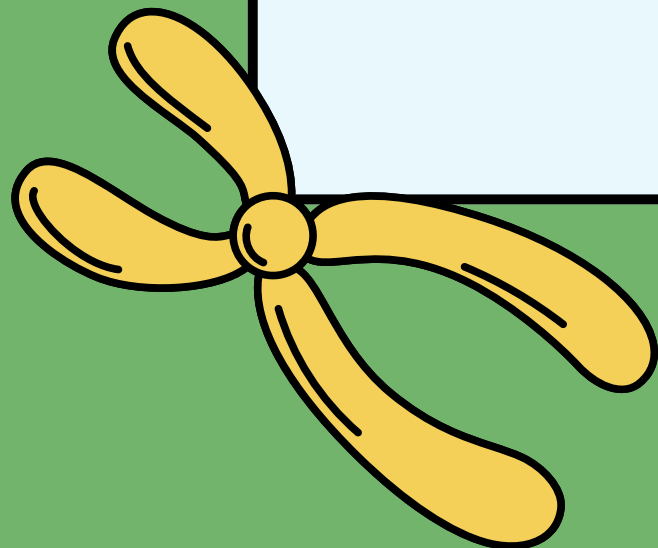
**scuola secondaria di primo
grado
2A**

indice

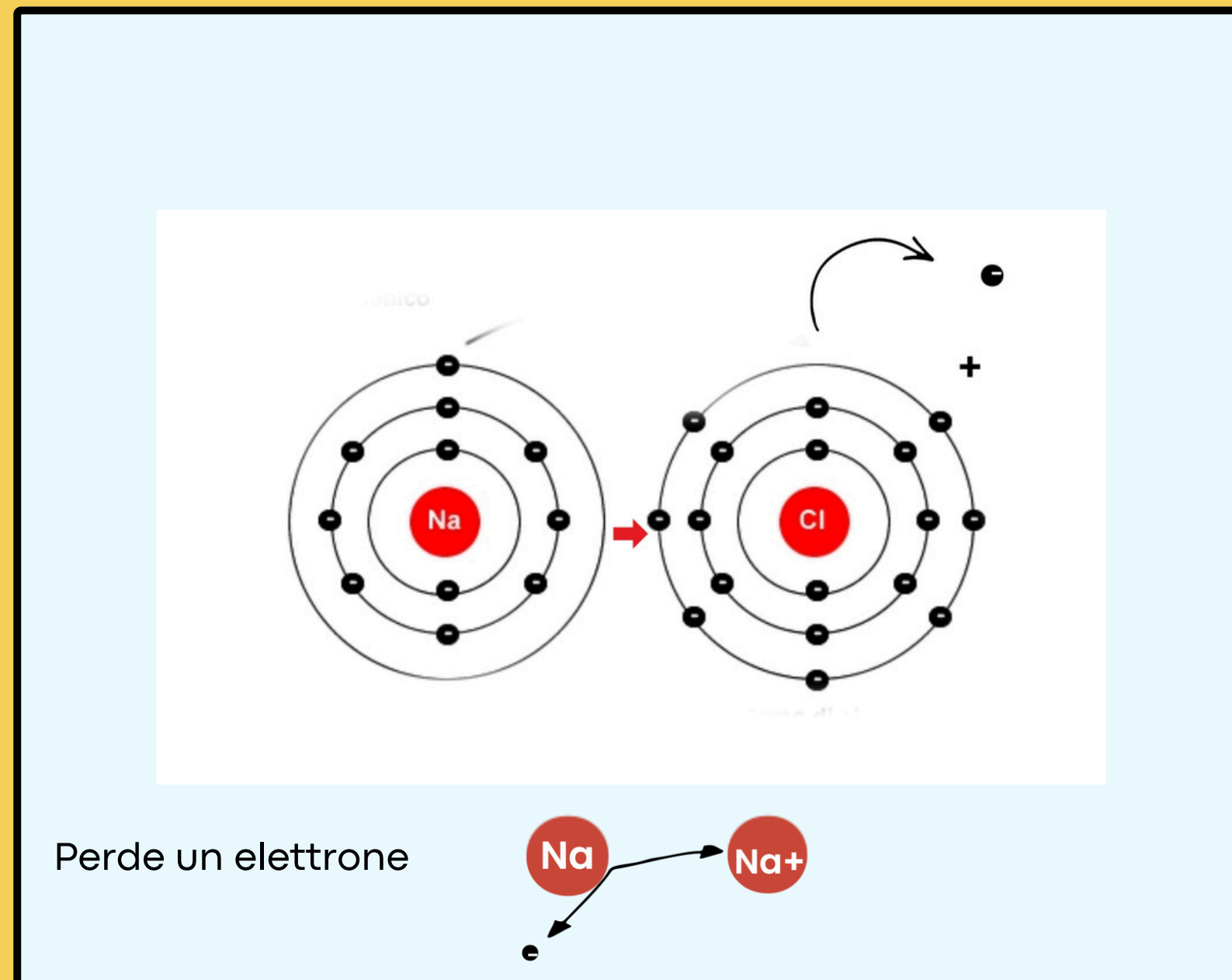
Gli ioni e il legame ionico

L' attrazione del legame ionico

Il composto ionico

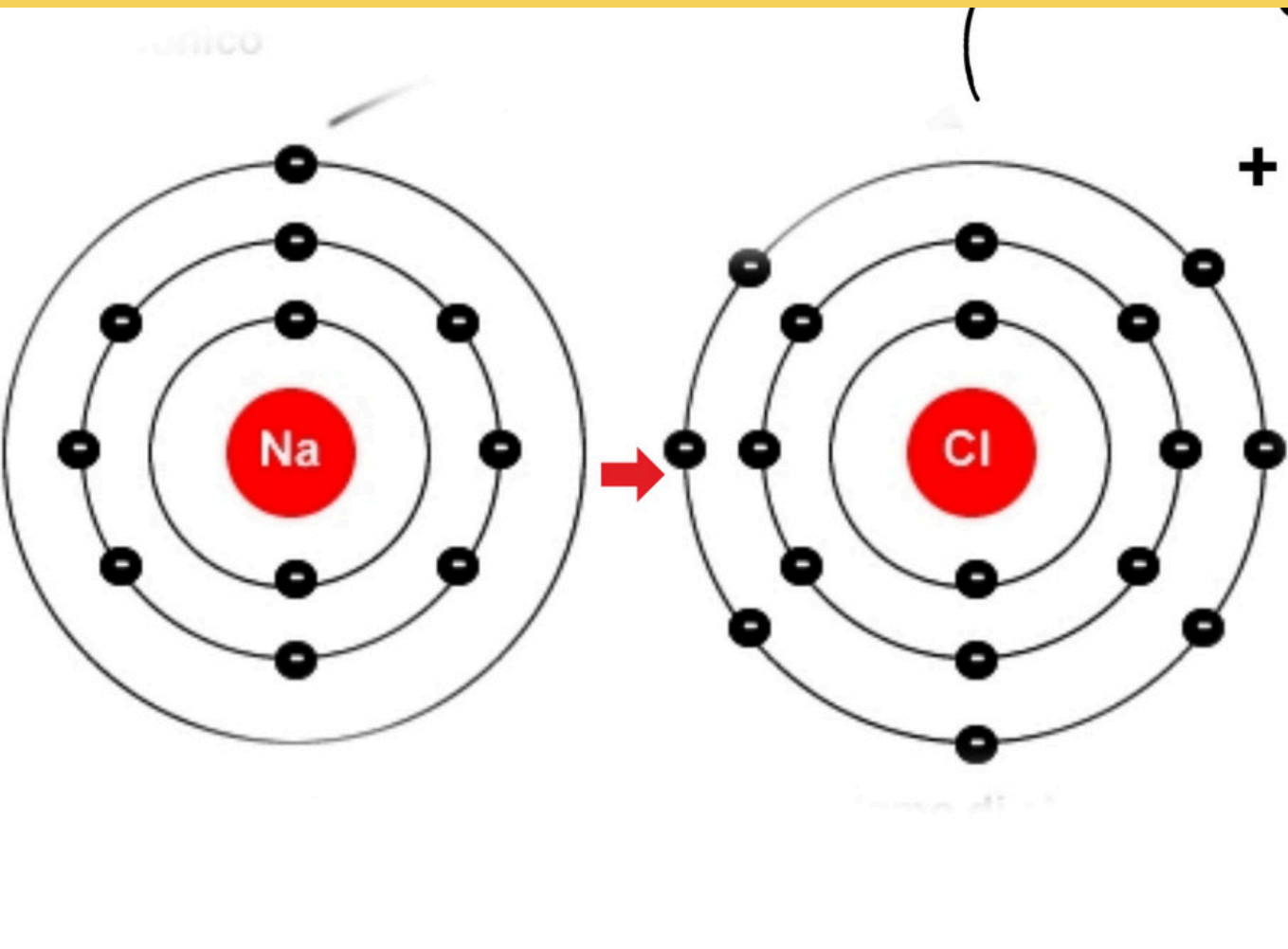


Gli ioni e il legame ionico



In un atomo, quando il numero dei protoni è uguale a quelli degli elettroni che ruotano intorno ad esso, le cariche positive e negative si equivalgono e l'atomo è neutro. Un atomo che perde un elettrone diventa un ione positivo. Un atomo che acquista un elettrone diventa un ione negativo. Gli ioni si indicano con il simbolo dell'elemento e il segno + o - della carica elettrica: ad esempio il sodio (Na) quando perde un elettrone del guscio esterno diventa uno ione sodio (Na^+)

LO IONE CLORO



Il cloro (Cl) , quando acquista un elettrone in più diventa uno ione cloro (Cl⁻).

Se il sodio e il cloro si incontrano, il primo cede al secondo il suo elettrone ,trasformandosi in uno ione positivo. Il cloro che acquista un elettrone dal sodio ,si trasforma in uno ione negativo.



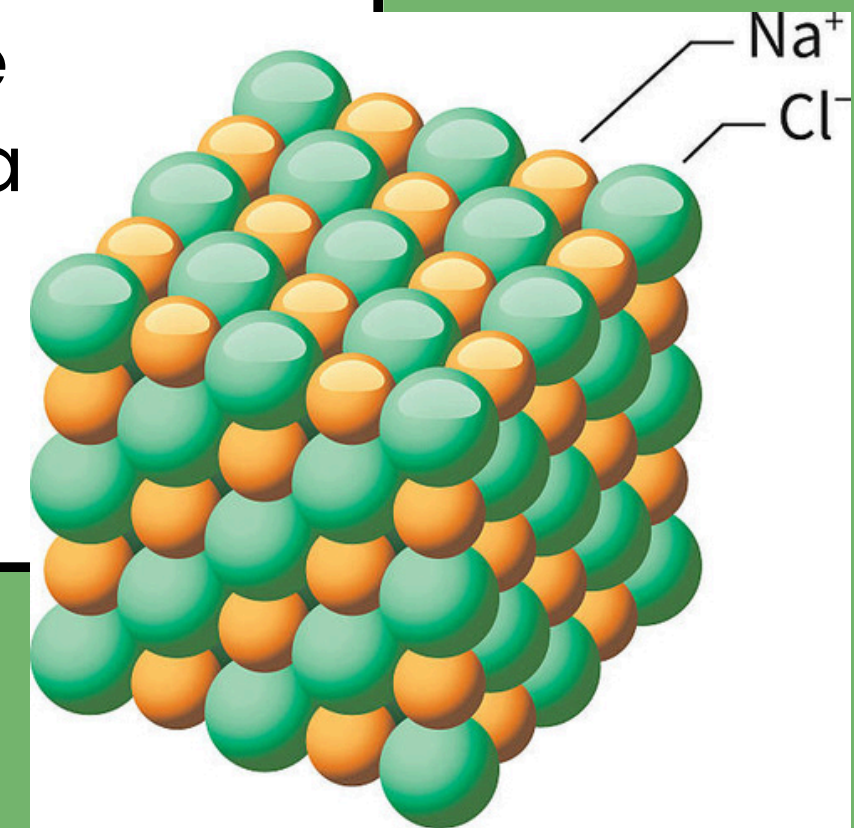
L' attrazione del legame ionico

I due ioni ,che hanno carica elettrica opposta ,si attraggono reciprocamente:tra essi si stabilisce il **legame chimico** .

L'attrazione elettrica che tiene uniti uno ione positivo e uno ione negativo è chiamato **legame ionico**

UN COMPOSTO IONICO

Il sodio e il cloro uniti dal legame ionico ,formano il **cloruro di sodio**,cioè il comune sale da cucina:questo composto è formato da miliardi di ioni cloro e ioni sodio impacchettati e tenuti insieme dalle forze elettriche.La sostanza che si ottiene è detta **composto ionico** e,proprio come il sale,si presenta sotto forma di cristalli di forma regolare



**Le Grazie per
attenzione**

MAGLIANO ANTONIO, DE STEFANO DOMENICO, BARDASCINO DYLAN, GAMBETTA HINATA, GIALLUISI RITA SOFIA, D'AMBROSIO MARILISA