

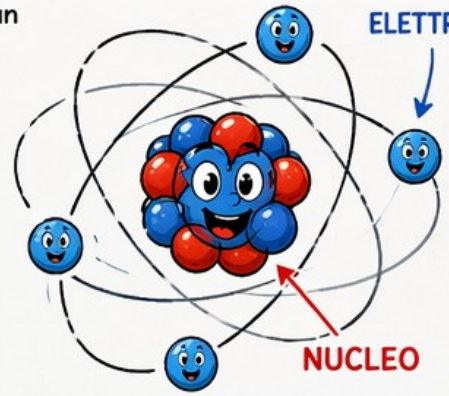
L'ATOMO, GLI ELETTRONI, I PROTONI E LO IONE



1. L'ATOMO: IL PICCOLO PEZZO DI TUTTO

L'atomo è come un sistema solare in miniatura!

Al centro c'è il **NUCLEO**, intorno girano gli **ELETTRONI**.



2. PROTONI: LA CARICA POSITIVA

Nel nucleo ci sono i **PROTONI**.

Hanno carica **POSITIVA** (+).

Sono come i "pallini rossi" del nucleo.



3. ELETTRONI: LA CARICA NEGATIVA

Intorno al nucleo si muovono gli **ELETTRONI**.

Hanno carica **NEGATIVA** (–).

Sono velocissimi e leggerissimi!



4. ATOMO NEUTRO: TUTTO IN EQUILIBRIO

In un atomo neutro i protoni (+) e gli elettroni (–) sono in numero uguale.

Le cariche si equilibrano e tutto è in pace!



5. IONE: QUANDO L'EQUILIBRIO SI ROMPE

Se un atomo perde o acquista elettroni, non è più in equilibrio... diventa uno **IONE**!

PERDE ELETTRONI

Ha più protoni che elettroni: carica **POSITIVA**.



ACQUISTA ELETTRONI

Ha più elettroni che protoni: carica **NEGATIVA**.



RIASSUMIAMO!

- L'**ATOMO** è formato da un **NUCLEO** e da **ELETTRONI** che gli girano intorno.
- I **PROTONI** hanno carica **POSITIVA** e stanno nel nucleo.
- Gli **ELETTRONI** hanno carica **NEGATIVA** e girano intorno al nucleo.
- Se protoni ed elettroni sono uguali → **ATOMO NEUTRO**.
- Se gli elettroni non sono uguali ai protoni → si forma uno **IONE**!





