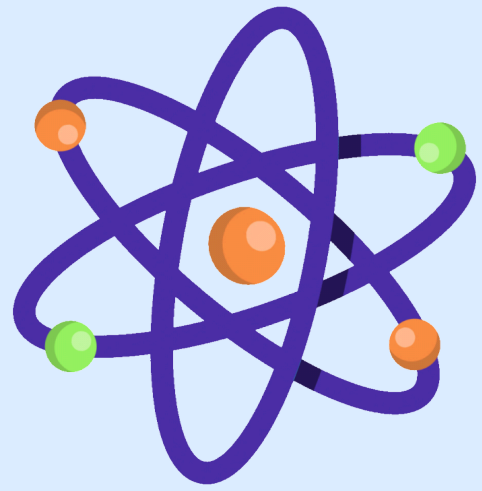
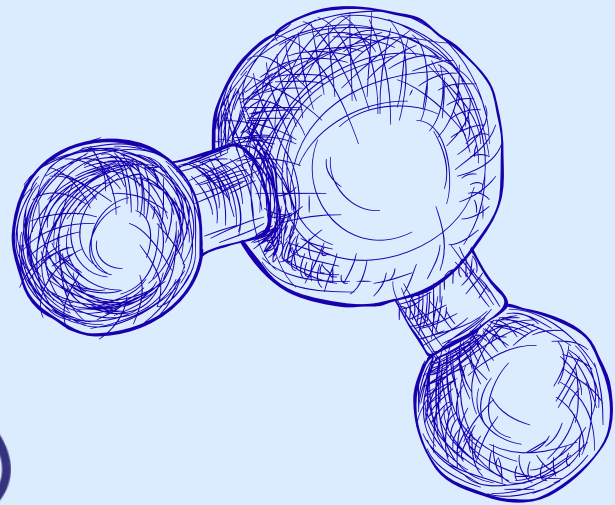
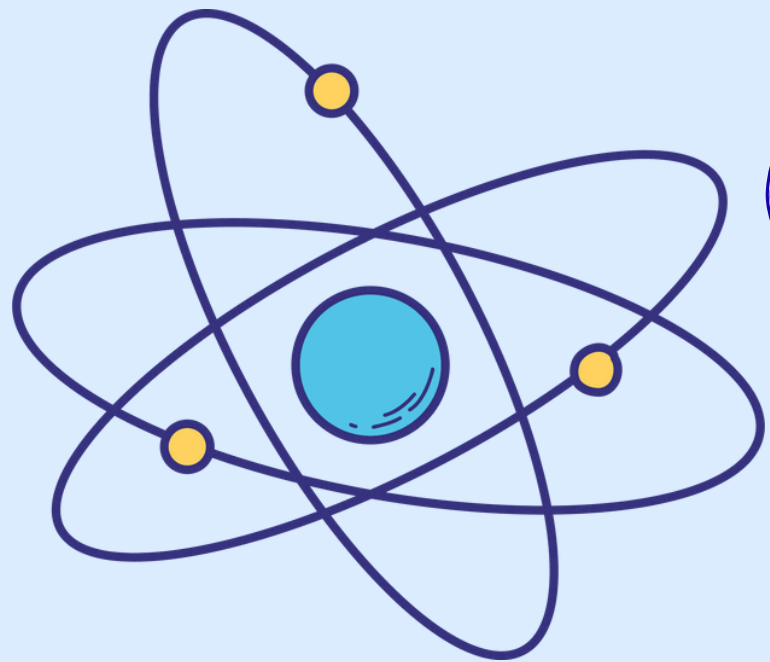


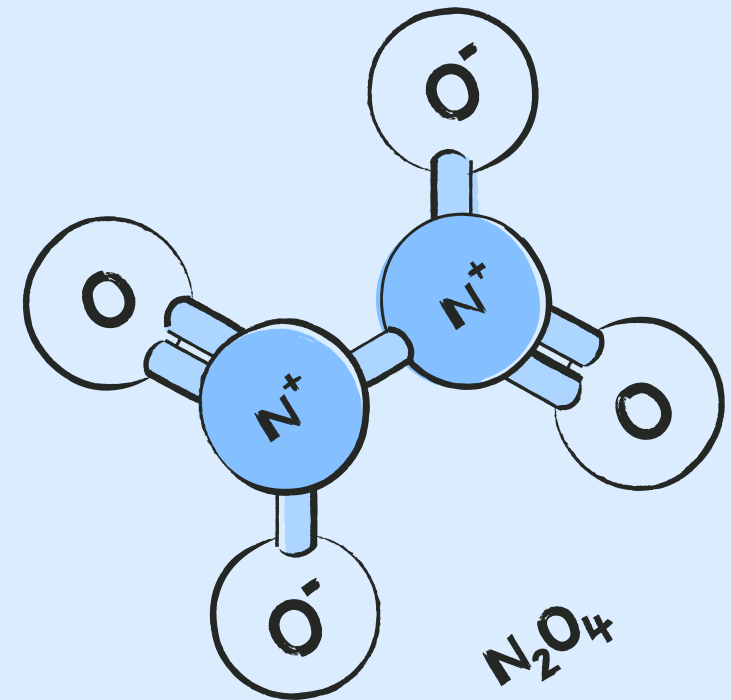
classe: 2^oA
scuola sec. di primo grado



la materia è
formata da atomi

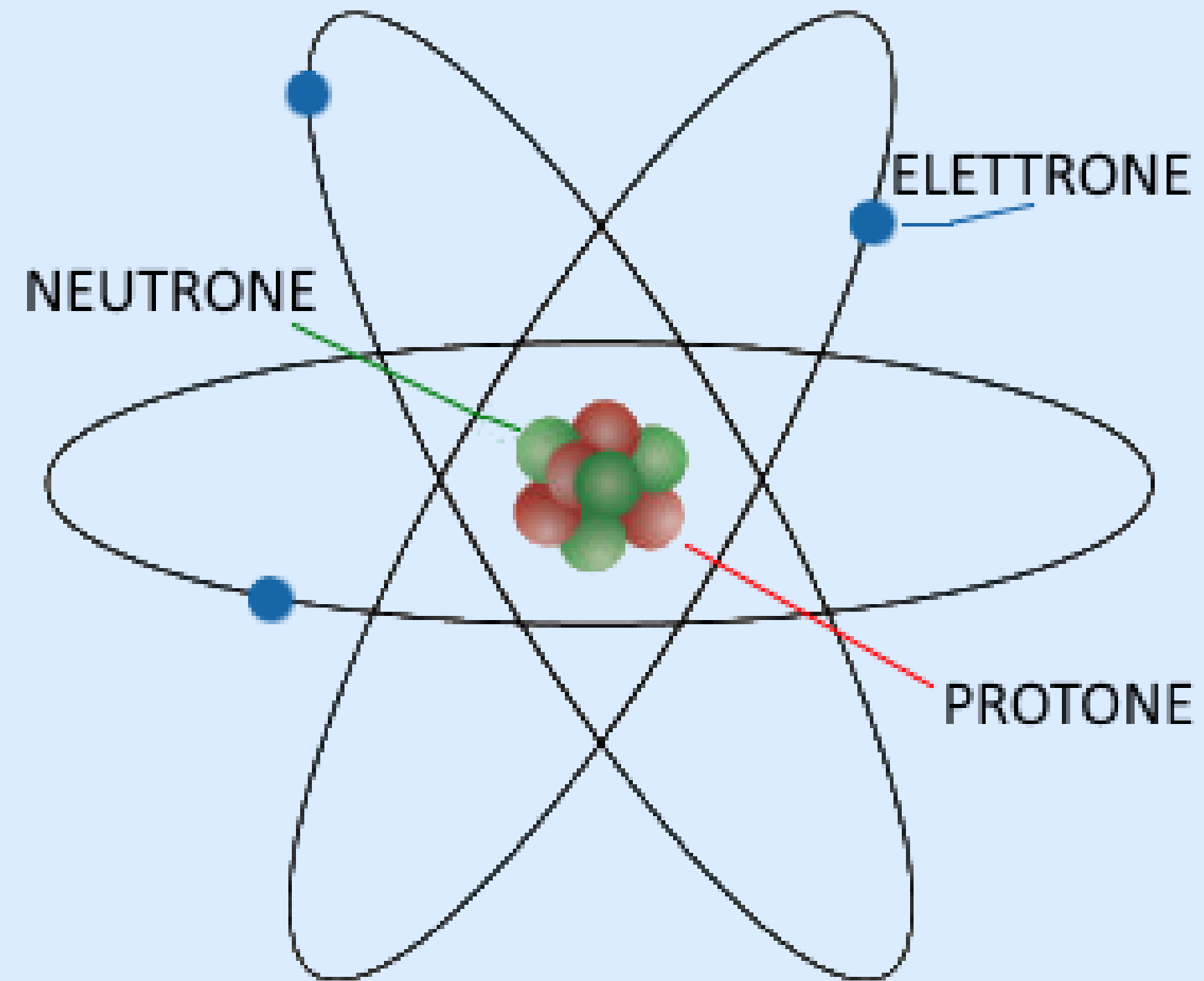


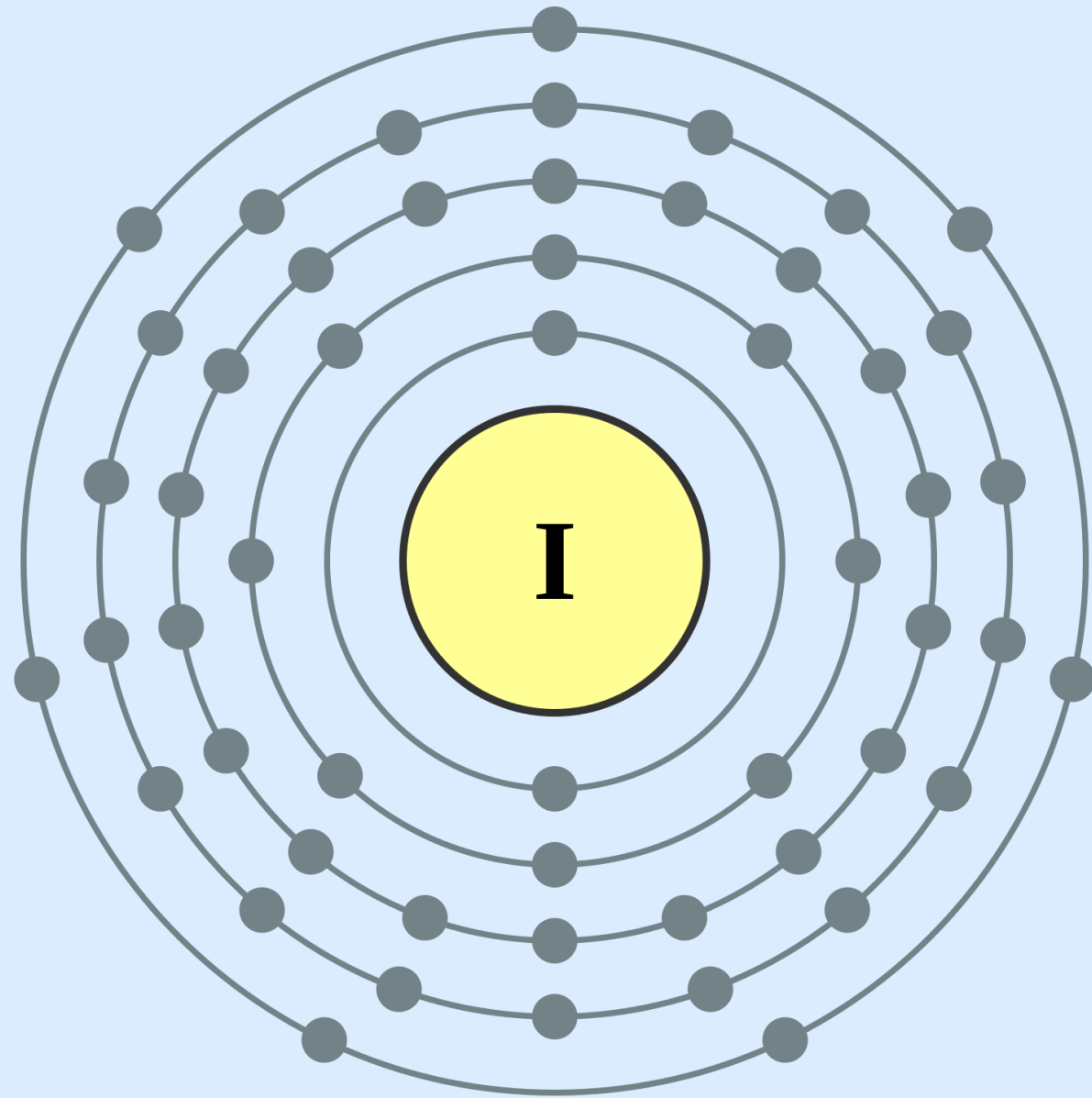
i calcolatori



l'atomo

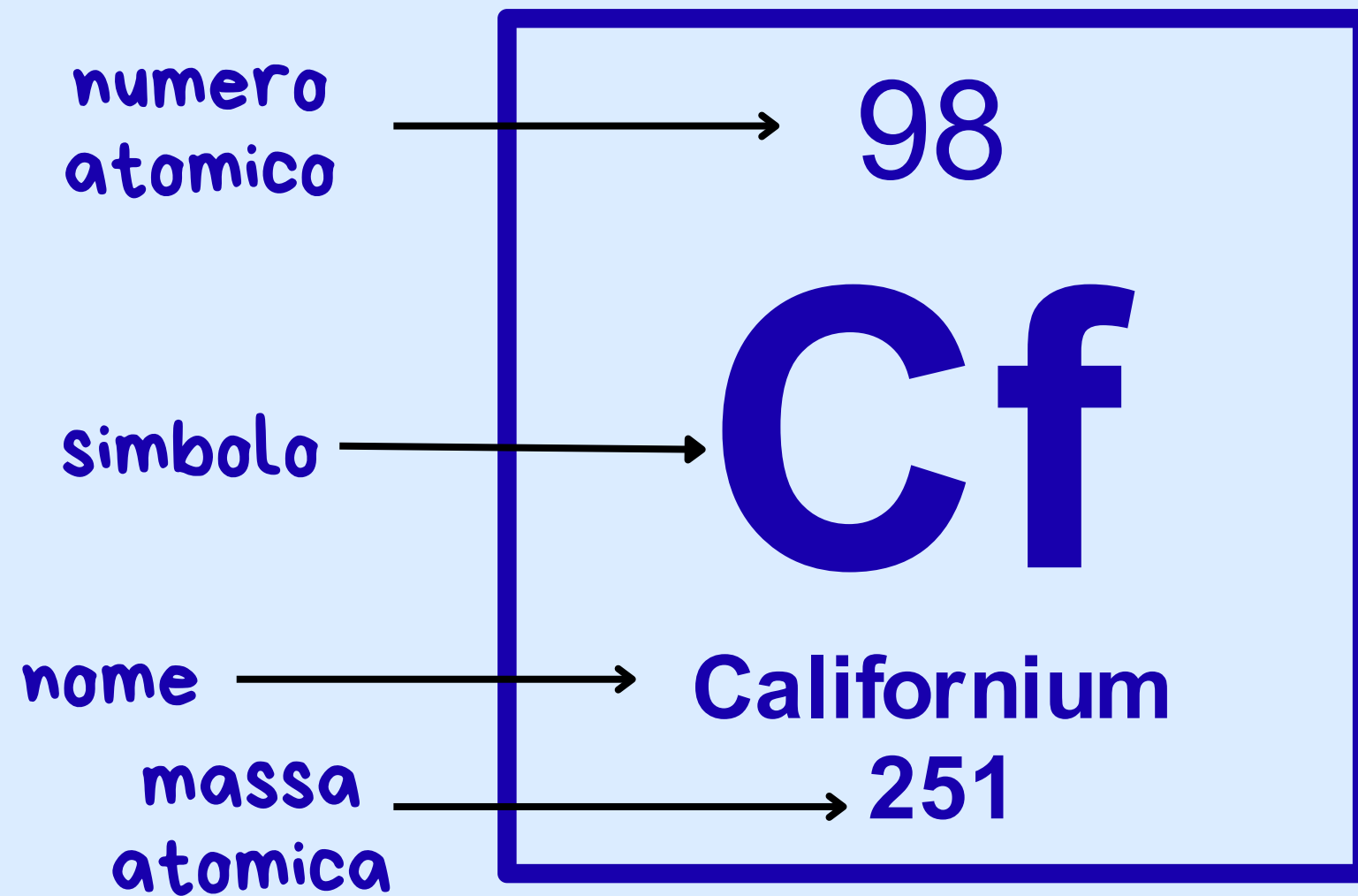
La materia è formata delle particelle piccolissime chiamate atomi. La parola ATOMO deriva dal greco àtomos che significa "indivisibile", però, con il passare del tempo, gli scienziati hanno affermato che l'atomo non è indivisibile, anzi è formato da particelle ancora più piccole chiamate particelle subatomiche. Queste particelle si dividono in tre tipi: NEUTRONI, PROTONI ed ELETTRONI. I neutroni e i protoni formano il nucleo che si trova al centro dell'atomo mentre gli elettroni girano velocemente intorno al nucleo formando una NUVOLA ELETTRONICA di forma sferica.





come sono distribuiti gli elettroni nell'atomo?

Gli elettroni si muovono in spazi chiamati GUSCI ELETTRONICI. Il numero di elettroni che può ospitare ogni guscio dipende dalla sua distanza rispetto al centro dell'atomo. Il guscio elettronico più vicino al centro dell'atomo può ospitare fino a 2 elettroni, mentre i gusci più esterni possono ospitare fino a 8 elettroni.



che cosa sono gli elementi chimici?

In natura esistono molti tipi di atomi e noi li differenziamo per il loro numero atomico. Il numero atomico è la quantità di protoni presenti in un atomo e viene indicato con la lettera Z

grazie per
l'attenzione

partecipanti:
Curcio Carlotta
De Cesare Raul Gioele
Sica Gabriel
Petrillo Michele
Fresolone Francesca Pia