

# Chimica - Le teorie atomiche

Tommaso Severini

January 30, 2021

Grazie al lavoro svolto da vari chimici nel corso del XVIII e XIX secolo come **Thomson**, **Rutherford**, **Moesly** e **Chadwick**, oggi conosciamo le caratteristiche delle particelle subatomiche che compongono gli atomi: elettroni, protoni e neutroni.

## Definition 1: L'elettrone

L'elettrone è una particella con carica elettrica negativa. Il suo **simbolo** è  $e^-$  e ha **carica** pari a  $-1.6 \cdot 10^{-19}C$ . La sua massa corrisponde ad  $1/1836$  dell'**uma**, unità di massa atomica.

## Definition 1: Il protone

Il protone è una particella con carica elettrica positiva. Il suo **simbolo** è  $p^+$  e carica pari all'elettrone, ma di segno opposto. La sua massa è di poco superiore ad 1 uma (1.007276 uma).

## Definition 1: Il neutrone

Il neutrone è una particella priva di carica elettrica. Il suo **simbolo** è  $n$ . La sua massa è di poco superiore ad 1 uma ed è equivalente alla somma della massa di un protone o di un elettrone (1.008665 uma).