

# Cheatsheet in Elementary Chemistry/Grade 10

Nguyễn Quân Bá Hồng\*

Ngày 16 tháng 9 năm 2022

## Mục lục

<b>1</b>	<b>Cấu Tạo Nguyên Tử</b>	<b>1</b>
<b>2</b>	<b>Bảng Tuần Hoàn Các Nguyên Tố Hóa Học</b>	<b>1</b>
<b>3</b>	<b>Liên Kết Hóa Học</b>	<b>1</b>
<b>4</b>	<b>Phản Ứng Oxi Hóa – Khử</b>	<b>1</b>
<b>5</b>	<b>Năng Lượng Hóa Học</b>	<b>1</b>

## 1 Cấu Tạo Nguyên Tử

**2. THÀNH PHẦN CỦA NGUYÊN TỬ.** Nguyên tử gồm hạt nhân chứa proton, neutron & vỏ nguyên tử chứa electron. Hạt electron (e) có: Điện tích:  $q_e = -1.602 \cdot 10^{-19}$  C (Coulomb). Khối lượng:  $m_e = 9.11 \cdot 10^{-28}$  g. Điện tích của electron: điện tích đơn vị  $-1$ . Nguyên tử có cấu tạo rỗng, gồm hạt nhân ở trung tâm & lớp vỏ là các electron chuyển động xung quanh hạt nhân. Nguyên tử trung hòa về điện: *số đơn vị điện tích dương của hạt nhân bằng số đơn vị điện tích âm của các electron trong nguyên tử.*

## 2 Bảng Tuần Hoàn Các Nguyên Tố Hóa Học

## 3 Liên Kết Hóa Học

## 4 Phản Ứng Oxi Hóa – Khử

## 5 Năng Lượng Hóa Học

---

\*Independent Researcher, Ben Tre City, Vietnam  
e-mail: [nguyenquanbahong@gmail.com](mailto:nguyenquanbahong@gmail.com); website: <https://nqbh.github.io>.