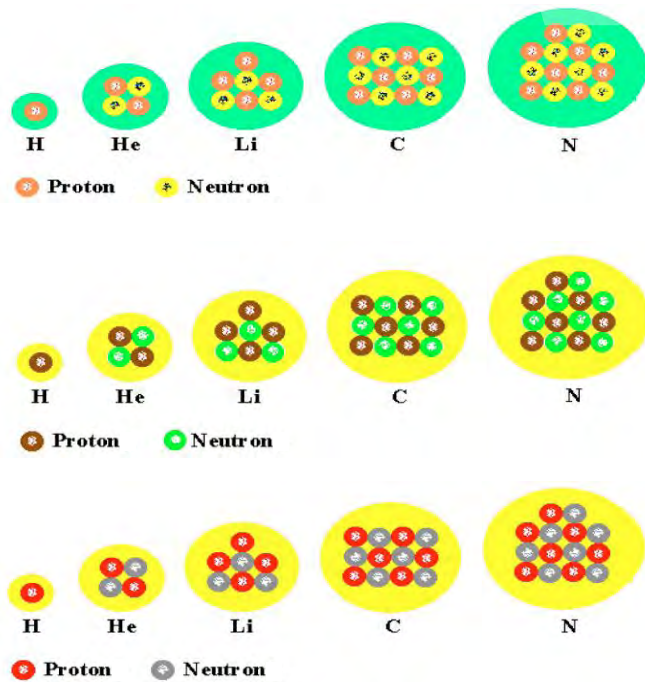


# LE NOMBRE D'AVOGADRO ET LA MASSE ATOMIQUE

## Mod. CB-IN-61/EV

### DESCRIPTION

Étant donné la difficulté objective d'observer des particules petites comme les protons et les neutrons, il est nécessaire de réaliser des modèles réduits qui reproduisent le système atomique et moléculaire, afin de mettre en évidence la masse des particules élémentaires. Le kit est composé de boules avec lesquelles ont été réalisées trois séries distinctes de modèles réduits, ayant une masse différente. Dans chaque série, il y a les mêmes atomes ou molécules, seule la masse de la boule utilisée change, afin de simuler le proton et le neutron. Avec le kit, on peut observer que: la masse atomique ou moléculaire, exprimée en grammes, constitue une quantité de matière qui contient un nombre constant de modèles réduits; la valeur de la constante dépend uniquement de la masse de la boule particulière, avec laquelle ont été construits les modèles réduits. Il est possible d'obtenir la valeur théorique du nombre d'Avogadro.



### PROGRAMME DE FORMATION

- Concept de mole d'une substance
- Concept de masse atomique et de masse moléculaire
- Détermination du nombre d'Avogadro

### COMPOSANTS

Série de modèles réduits:

- Série 1. Les boules ont une masse de 0.12 grammes, le proton est orange, le neutron est jaune.
- Série 2. Les boules ont une masse de 0.25 grammes, le proton est marron, le neutron est vert.
- Série 3. Les boules ont une masse de 0.9 grammes, le proton est marqué avec la couleur rouge, le neutron est de couleur métallique effet miroir.

### INCLUS

MANUEL THÉORIQUE - EXPÉRIMENTAL

