

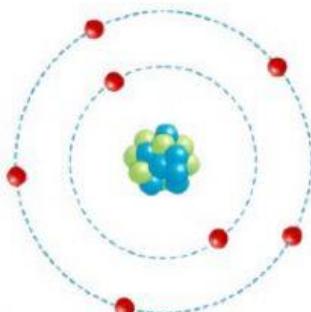
# Les ions monoatomiques

Un ion monoatomique est formé à partir d'un \_\_\_\_\_ qui a gagné ou perdu un ou plusieurs \_\_\_\_\_.

## Exemples

### Atome d'azote

Symbol : \_\_

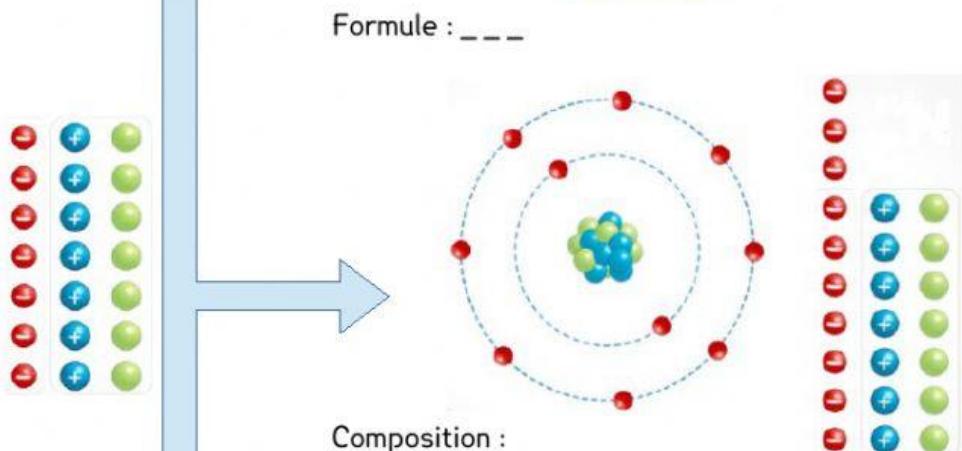


Composition :

- \_\_\_\_\_ neutrons
- \_\_\_\_\_ protons
- \_\_\_\_\_ électrons

### ion nitre

Formule : \_\_

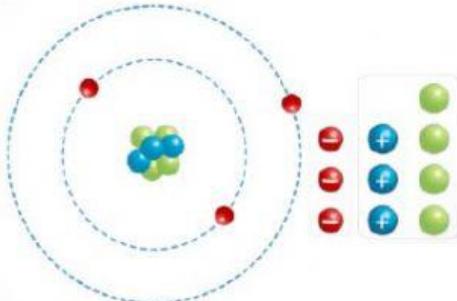


Composition :

- \_\_\_\_\_ neutrons
- \_\_\_\_\_ protons
- \_\_\_\_\_ électrons

### Atome de Lithium

Symbol : \_\_

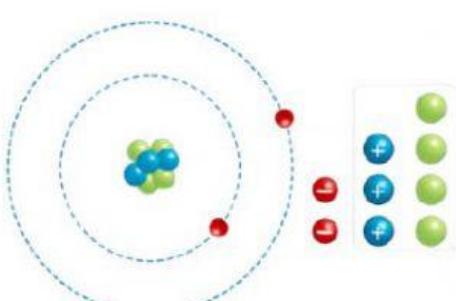


Composition :

- \_\_\_\_\_ neutrons
- \_\_\_\_\_ protons
- \_\_\_\_\_ électrons

### ion Lithium

Formule : \_\_



Composition :

- \_\_\_\_\_ neutrons
- \_\_\_\_\_ protons
- \_\_\_\_\_ électrons

## Solide ionique

Le nitre de lithium est un solide ionique, il est donc globalement \_\_\_\_\_, ainsi, il contient \_\_\_\_\_ fois plus d'ions \_\_\_\_\_ que d'ions \_\_\_\_\_. Sa formule globale s'écrit donc :