

# CHAPITRE 9 : COMPRENDRE LA VISION GRÂCE À LA GÉOMÉTRIE DES MOLÉCULES

Pierre-André LABOLLE

Lycée International des Pontonniers

Janvier 2015

# I. Formule de Lewis d'une molécule

## 1. Liaison covalente (rappels)

- Pourquoi les atomes se lient-ils entre eux ?
- Qu'est-ce qu'une liaison covalente ?
- Règles du duet et de l'octet

# I. Formule de Lewis d'une molécule

## 2. Doublets liants et non-liants

- Combien de liaisons un atome fait-il ?
- Que deviennent les autres électrons de la couche externe ?

# I. Formule de Lewis d'une molécule

## 3. Obtenir la formule de Lewis d'une molécule

➡ Activité A de la page 114

- Méthode générale