

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

Pierre-André LABOLLE

Lycée International des Pontonniers

Janvier 2014

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

II. Géométrie des molécules

➡ Activités B de la page 114 et activité C de la page 115

1. Qu'est-ce qui détermine la géométrie d'une molécule ?
2. Représentation de Cram
3. Différentes géométries possibles