

# Modèle de Lewis

## Plan du cours

<b>I</b>	<b>Modèle de la liaison covalente</b>	<b>3</b>
I.1	Premier point de vue : énergie potentielle d'interaction . . . . .	3
I.2	Deuxième point de vue : partage d'électrons . . . . .	4
<b>II</b>	<b>Règles empiriques de stabilité</b>	<b>5</b>
<b>III</b>	<b>Schéma de Lewis d'un édifice polyatomique</b>	<b>6</b>
III.1	Conventions de représentation . . . . .	6
III.2	Décomptes préalables . . . . .	6
III.3	Méthode simple . . . . .	7
III.4	Méthode générale . . . . .	8
III.5	Cas des ions. . . . .	9
III.6	Cas des radicaux . . . . .	10
III.7	Complément : comment choisir si plusieurs schémas de Lewis conviennent ? . . . . .	11
<b>IV</b>	<b>Limites du modèle de Lewis</b>	<b>12</b>

## Ce que vous devez savoir et savoir faire

- ▷ Définir le modèle de Lewis de la liaison covalente localisée.
- ▷ Citer un ordre de grandeur de la longueur et de l'énergie d'une liaison covalente.
- ▷ Établir le schéma de Lewis d'une entité donnée.

## Questions de cours pour les colles

- ▷ Définir le modèle de Lewis de la liaison covalente localisée.
- ▷ Citer un ordre de grandeur de la longueur et de l'énergie d'une liaison covalente.