

# LC 15: LIAISONS CHIMIQUES

17 juin 2019

Alexandre Klein & Julien Pollet

## Niveau : Lycée

## Commentaires du jury

## Bibliographie

↗ *LC mél*

↗ *1ère S*

↗ *JFLM*

↗ *Daumarie*

→ lien intéressant

→ Hachette/Belin

→ La chimie expérimentale 2

→ Florilège de chimie organique

## Pré-requis

- Règle du duet et de l'octet
- Interaction électrostatique

## Table des matières

<b>1</b>	<b>De l'atome aux molécules</b>	<b>2</b>
1.1	La liaison covalente . . . . .	2
1.2	Représentation de Lewis . . . . .	2
1.3	Géométrie des molécules . . . . .	2
<b>2</b>	<b>Cohésion de la matière</b>	<b>2</b>
2.1	Polarité des molécules . . . . .	2
2.1.1	Électronégativité . . . . .	2
2.1.2	Polarisation des liaisons . . . . .	2
2.1.3	Liaison ionique . . . . .	2
2.2	Cohésion des solides moléculaires . . . . .	2
<b>3</b>	<b>Conclusion et Ouverture</b>	<b>2</b>

## Introduction

### 1 De l'atome aux molécules

#### 1.1 La liaison covalente

rappel : duet/octet et couches élec KLM pdf : liaison covalente metalique

#### 1.2 Représentation de Lewis

#### 1.3 Géométrie des molécules

### 2 Cohésion de la matière

#### 2.1 Polarité des molécules

##### 2.1.1 Électronégativité

##### 2.1.2 Polarisation des liaisons

##### 2.1.3 Liaison ionique

#### 2.2 Cohésion des solides moléculaires

description des interactions faibles (VdW, hydrogène (acide fumarique/maléique)) si le temps : liaison métallique comme ouverture

### 3 Conclusion et Ouverture