

Etude Homéopathique de

<>	Liaisons Hydrogène	<u>ENERGIE de LIAISON H</u>
<>	Avec Atomes Electronégatifs O N F Cl	<u>10 et 40 KJ mol</u>

- ◆ Forces de Polarisation
- ◆ Forces d' Association
- ◆ Forces de transfert de charges
- ◆ Forces de liaison Métallique | Exemple Aluminium*

(2) Forces d' ASSOCIATION de nature | Electrostatique |

- ◆ Impliquent uniquement des atomes d'Hydrogène
- ◆ Dont très petite taille et la tendance à se **polariser positivement**
Permettent une interaction avec les atomes électronégatifs
- ◆ La nature de la liaison est de type **ELECTROSTATIQUE POUR 2/3**

(3) Forces de transfert de charges

- Entre la molécule donneur d' électrons | et la molécule Accepteur
Du couple **Benzène et Iode | C₆H₆-I₂ |**
- Modifient les longueurs et les angles de liaisons
 - Affectent les distances intramoléculaires | Intermoléculaires
 - et les orientations ...

(4)

Exemple d'une couche de valence 3s, 3p de l' Aluminium

L' Energie de la liaison métallique provient de la résonance des Electrons de valence entre tous les niveaux.

La multiplicité des liaisons formées par chaque atome aboutit à une

Energie de liaison totale .

◆ Dans le cas du Lithium

L' ENERGIE DE LIAISON EST DE 60KJ mol par atome à 180 KJmol Li2

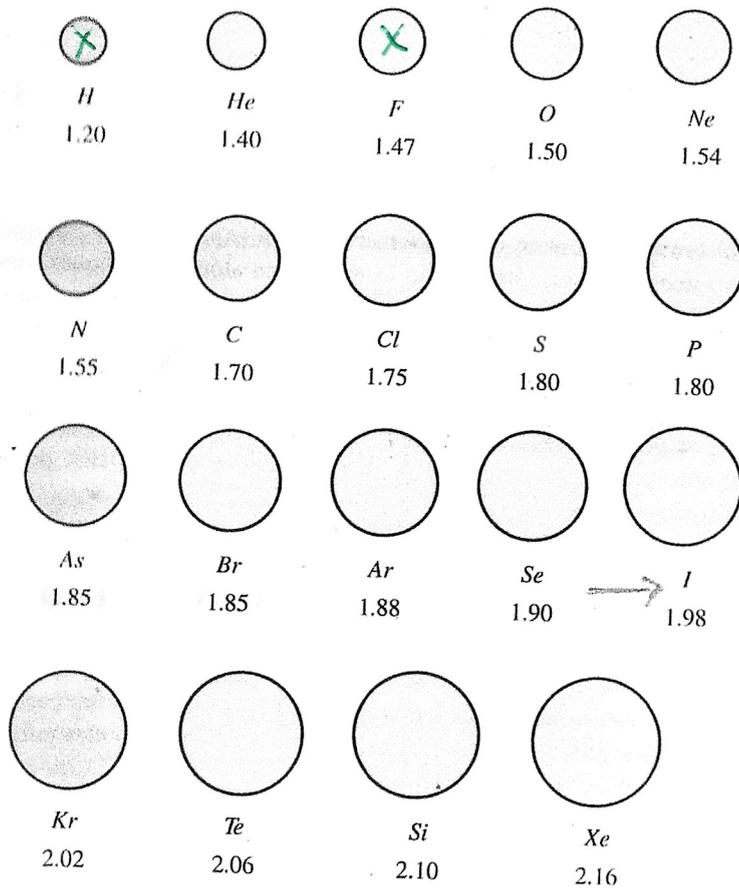


Figure 2.3 : Rayons de van der Waals de quelques éléments (Å).