

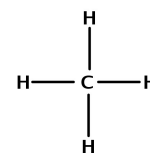


## Exercice 1 : molécules et géométrie.

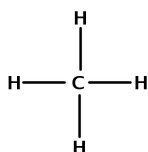
### A. Molécule de méthane.

1. Représentation semi-développé  
 $\text{CH}_4$

Représentation développée



2. Représentation de Lewis



La représentation de Lewis est la même que la représentation développée mais en plus on fait apparaître les doublets électroniques non liants.

Pour le méthane  $\text{CH}_4$  il n'y a pas de doublets non liants.

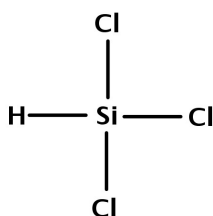
La représentation développée et de Lewis sont donc identiques.

### B. Molécule de trichlorosilane $\text{SiHCl}_3$ .

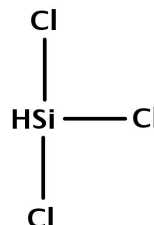
1. Le Silicium est tétra-valent cela signifie qu'il possède 4 liaisons covalentes.

2. En plus de l'atome de silicium, la molécule est composée d'un atome d'hydrogène et de 3 atomes de chlore.

3. Représentation développée



Représentation semi-développée



4. Représentation de Cram

