## TP chimie n°...:

II)- Définitions :

## Utilisation des modèles moléculaires

## I)- Buts:

Construire les modèles (éclatés et compacts) de quelques molécules connaissant leurs compostions en atomes.

Molécule:....

- Préciser la géométrie (linéaire, plane ou spatiale) de chaque molécule.
- > Ecrire les formules de ces molécules.
- Classer les corps purs correspondants à ces molécules en corps simples et corps composes.

III)- Modèles des atomes :							
Atome	Carbone	Hydrogène	Oxygène	Chlore	Fer	Azote	soufre
Modèle		$\bigcirc$	$\bigcirc$		$\circ$		$\bigcirc$
IV)- Manipulation : © Compléter le tableau suivant :							
Molécules	Composition en atomes	Formule chimique	Modèle compact	Modèle éclaté	Géométrie (L-P-S)	Corps simple ou Corps composé	Atomicité
Eau							
Dihydrogène							
Dioxygène							
Dioxyde de carbone							
Ammoniac							
Méthane							

4 L: linéaire, P:plane, S:spatiale



PROF: MEKNI NEJIB

1<sup>ére</sup> S 1-2-3

Chlorure d'hydrogène