

# DS de physique Chimie

Nom :

Prénom :

## Exercices 1 : Définitions (4 pts)

Compléter les phrases :

- Un atome est désigné par un **symbole chimique** constitué par une \_\_\_\_\_ et parfois une \_\_\_\_\_ par exemple \_\_\_\_\_ et \_\_\_\_\_
- Une molécule est désignée par une **formule** dans laquelle on trouve plusieurs \_\_\_\_\_ ou un \_\_\_\_\_ par exemple \_\_\_\_\_ et \_\_\_\_\_
- Un **ion** possède toujours \_\_\_\_\_

## Exercices 2 : (6 pts)

Compléter le tableau :


Hydrogène

Carbone

Oxygène

Azote



Modèle moléculaire (à dessiner proprement)	Nom de la molécule	Formule de la molécule	Composition de la molécule
			2 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène
	méthane		___ atome de ___ ___ atomes d'___
	dioxyde de carbone		___ atome de ___ ___ atomes d'___
			2 atomes d'oxygène
		N <sub>2</sub>	___ atomes d'azote

### Exercice 3 : atome molécule ou ion (5 pts)

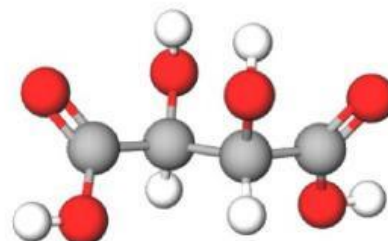
Recopier correctement les formules ci-dessous dans la bonne catégorie

$\text{NH}_3$  ;  $\text{NH}_4^+$  ;  $\text{N}$  ;  $\text{N}_2$  ;  $\text{NO}_3^-$  ;  $\text{Mg}^{2+}$  ;  $\text{Na}$  ;  $\text{Cl}$  ;  $\text{O}$  ;  $\text{H}_2\text{O}$

Atome	Molécule	Ion

### Exercice 4 : acide tartrique (5 points)

L'acide Tartrique représenté ci-contre est présent dans le jus de raisin et peut être responsable de l'apparition de cristaux dans le vin.



1. Combien d'atomes possède la molécule d'acide tartrique.

-----

2. Indiquer le nom et le nombre de chaque atome présent : -----

-----

3. Quelle est la formule de l'acide tartrique ? -----