

Année scolaire 2022-2023
 50min

2nde C

Durée :

NOM :

PRENOMS :

DEVOIR DE CHIMIE

EXERCICE 1

1- Définis un composé ionique.

.....

2- On considère les ions ci-après désignés par des lettres :

- A) ion calcium B) Cl⁻ C) OH⁻ D) ion sulfate E) NO₃⁻ F) ion aluminium
 G) ion carbonate H) NH₄⁺ I) ion sodium J) ion fer III K) PO₄³⁻ L) H₃O⁺

2.1- Donne pour chacun des ions, le nom ou la formule correspondante

Formule de l'ion		Cl ⁻	OH ⁻		NO ₃ ⁻
Nom de l'ion	Ion calcium			Ion sulfate	

Formule de l'ion			NH ₄ ⁺		
Nom de l'ion	Ion aluminium	Ion carbonate		Ion sodium	Ion fer III

Formule de l'ion	PO ₄ ³⁻	H ₃ O ⁺
Nom de l'ion		

2.2- Indique les anions monoatomiques.

2.3- Indique les anions polyatomiques.

2.4- Indique les cations monoatomiques.

2.5- Indique les cations polyatomiques.

3- Complète le tableau ci-dessous :

	Composition en solution	Formule statistique
A et E		
I et G		
H et B		
J et D		