

Année scolaire 2022-2023
50min

2ndC

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) NO_3^- F) ion aluminium
 G) ion carbonate H) NH_4^+ I) ion sodium J) ion fer III K) PO_4^{3-} L) H_3O^+

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_3O^+
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		

EXERCICE 2

1- Définis :

1.1- Une molécule

.....

.....

.....

.....

.....

1.2- Une liaison de covalence

.....

.....

.....

.....

1.3- La valence d'un atome

.....

.....

.....

2- Cite les différents types de liaisons de covalence

.....

.....

3- Complète le tableau ci-dessous :

Atome	${}_1\text{H}$	${}_6\text{C}$	${}_7\text{N}$	${}_{16}\text{S}$
Représentation de Lewis				

4- Complète le tableau ci-dessous :

Molécule	CH_5N	H_2S	HCN	CH_3N
Représentation de Lewis				
Formule développée				