

## SERIE 02

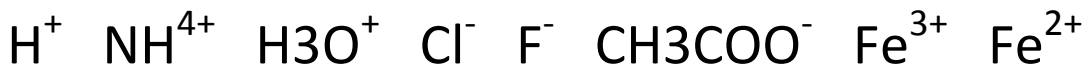
### EXERCICE 01

### COMPLETER LE TABLEAU SUIVANT

Soufre الكبريت	Aluminium الالومينيوم	Fer الحديد	Cuivre النحاس	Chlore الكلور	Sodium الصوديوم	Azote الازوت	Oxygéné الوكسجين	Hydrogène هيدروجين	Atome
S	Al	Fe	Cu	Cl	Na	N	O	H	الرمز SYMBOLE
16	13	26	29	17	11	7	8	1	عدد الإلكترونات NOMBRE DES ELECTRONS
									العدد الذري NUMERO ATOMIQUE
									شحنة الإلكترونات CHARGE DES ELECTRONS
									شحنة النواة CHARGE DU NOYAU
									شحنة الإلكترونات بالكولوم CHARGE DES ELECTRON EN COULOMB
									شحنة النواة بالكولوم CHARGE DU NOYAU EN COULOMB
									شحنة الدرة CHARE D ATOME

### Exercice 02

Classer les ions suivants ;



Anions		Cations	
Monoatomique	Polyatomique	Monoatomique	Polyatomique

## EXERCICE 03

### COMPLETER LE TABLEAU SUIVANT

Soufre الكبريت	Aluminium الالومينيوم	Fer الحديد	Cuivre النحاس	Chlore الكلور	Sodium الصوديوم	Azote الازوت	Oxygéné الايوكسجين	Hydrogène هيدروجين	IONS
									الرمز SYMBOLE
	10	23	27			10	10	0	NOMBRE DES ELECTRONS POUR L ION
18	13	26	29	17	11	7	8	1	العدد الذري NUMERO ATOMIQUE
				-18e					CHARGE DES ELECTRONS POUR L ION
									CHARGE DU NOYAU
									CHARGE D ION
									CHARGE D ION EN COULOMB
S <sup>2-</sup>					Na <sup>+</sup>				SYMBOLE DE L ION