Les ions dans l'eau minérale

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18

Tableau périodique des éléments

H																	He
IIa												IIIa	IVa	Va	VIa	VIIa	
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg	IIIb	IVb	Vb	VIb	VIIb	VIII	VIII	VIII	Ib	IIb	Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr

Soit l'étiquette d'une eau minérale:

Analyse moyenne en mg / L

Calcium	Ca ²⁺	36	Hydrogénocarbonate HCO ₃ ⁻	263
Magnésium	Mg ²⁺	22	Chlorure Cl ⁻	4
Sodium	Na ⁺	22	Sulfate SO ₄ ²⁻	4
Potassium	K ⁺	1,5	Nitrate NO ₃ ⁻	< 1

Résidu sec à 180°C 260 mg / L pH= 7,7

Compléter le tableau ci-dessous en indiquant s'il s'agit d'ion monoatomique (ou polyatomiques) Indiquez la charge des ions. Dans le cas des ions monoatomiques indiquez la structure électronique complète.

Ion	Formule	Charge	Mono-atomique?	Structure électronique

Expliquez pourquoi L'ion calcium et magnésium ont la même charge? De même pour l'ion potassium et l'ion sodium

Retrouvez la formule des ions suivant : Fluorure, bromure, lithium, hydrogène, lithium, Béryllium.