

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	IX	X	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		

Ion	Formule	Charge	Mono-atomique?	Structure électronique
Calcium	Ca ²⁺	2e	monoatomique	K ² L ⁸ M ⁸
Magnésium	Mg ²⁺	2e	monoatomique	K ² L ⁸
Sodium	Na ⁺	1e	monoatomique	K ² L ⁸
Potassium	K ⁺	1e	monoatomique	K ² L ⁸ M ⁸
Hydrogénocar bonate	HCO ₃ ⁻	-e	polyatomique	
Chlorure	Cl ⁻	-e	monoatomique	K ² L ⁸ M ⁸
Sulfate	SO ₄ ²⁻	-2e	polyatomique	
Nitrate	NO ₃ ⁻	-e	polyatomique	

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

Ca et Mg sont sur la colonne 2 du tableau périodique, ils cèdent 2 électrons pour former des ions.
Na et K sont sur la colonne 1 du tableau périodique, ils cèdent 1 électron pour former des ions.

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

Le fluor et le brome se comportent comme le chlore : ion fluorure F⁻ et ion bromure Br⁻
L'hydrogène et le lithium se comportent comme le sodium : Li⁺ et H⁺
Le Béryllium se comporte comme le calcium : ion Be²⁺