

		Analyse (mg/l)	
Calcium	Ca^{2+}	: 39	Hydrogénocarbonates HCO_3^- : 290
Magnésium	Mg^{2+}	: 25	Sulfates SO_4^{2-} : 5
<u>Sodium</u>	Na^+	: 19	Chlorures Cl^- : 4
Potassium	K^+	: 1,5	Nitrates NO_3^- : <2
		Fluorures F^- : <0,3	
		Extrait sec à 180°C : 270 mg/l - pH : 7,7	

Quelle est la concentration en mg/l de l'ion Sodium ?

Analyse (mg/l)			
Calcium	Ca^{2+}	: 39	Hydrogénocarbonates HCO_3^- : 290
Magnésium	Mg^{2+}	: 25	<u>Sulfates</u> SO_4^{2-} : 5
Sodium	Na^+	: 19	Chlorures Cl^- : 4
Potassium	K^+	: 1,5	Nitrates NO_3^- : <2
Extrait sec à 180°C : 270 mg/l - pH : 7,7			Fluorures F^- : <0,3

Quelle est la concentration en mg/l de l'ion Sulfate ?

Analyse (mg/l)			
Calcium	Ca^{2+}	39	Hydrogénocarbonates HCO_3^- : 290
Magnésium	Mg^{2+}	25	Sulfates SO_4^{2-} : 5
Sodium	Na^+	19	Chlorures Cl^- : 4
Potassium	K^+	1,5	Nitrates NO_3^- : <2
Extrait sec à 180°C : 270 mg/l - pH : 7,7			Fluorures F^- : <0,3

Quelle est la charge électrique globale de l'ion Chlorure ?



Analyse (mg/l)			
Calcium	Ca^{2+}	39	Hydrogénocarbonates HCO_3^- : 290
Magnésium	Mg^{2+}	25	<u>Sulfates</u> SO_4^{2-} : 5
Sodium	Na^+	19	Chlorures Cl^- : 4
Potassium	K^+	1,5	Nitrates NO_3^- : <2
Extrait sec à 180°C : 270 mg/l - pH : 7,7			Fluorures F^- : <0,3

Quelle est la charge électrique globale de l'ion Sulfate ?



Analyse (mg/l)			
Calcium	Ca^{2+}	39	Hydrogénocarbonates
Magnésium	Mg^{2+}	25	Sulfates
Sodium	Na^+	19	Chlorures
Potassium	K^+	1,5	Nitrates
Extrait sec à 180°C : 270 mg/l - pH : 7,7			Fluorures
			HCO_3^- : 290
			SO_4^{2-} : 5
			Cl^- : 4
			NO_3^- : <2
			F^- : <0,3

Combien d'atomes d'oxygène dans l'ion hydrogénocarbonate ?



Analyse (mg/l)			
Calcium	Ca^{2+}	39	Hydrogénocarbonates HCO_3^- : 290
Magnésium	Mg^{2+}	25	Sulfates SO_4^{2-} : 5
Sodium	Na^+	19	Chlorures Cl^- : 4
Potassium	K^+	1,5	Nitrates NO_3^- : <2
Extrait sec à 180°C : 270 mg/l - pH : 7,7			Fluorures F^- : <0,3

Indiquer les ions atomiques