

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
			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 Sulfate ?

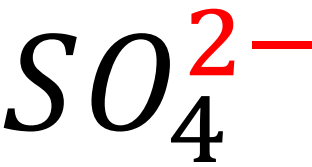
Analyse (mg/l)			
Calcium	Ca^{2+}	: 39	Hydrogénocarbonates HCO_3^- : 290
Magnésium	Mg^{2+}	: 25	Sulfates SO_4^{2-} : 5
Sodium	Na^+	: 19	<u>Chlorures</u> Cl^- : 4
Potassium	K^+	: 1,5	Nitrates NO_3^- : <2
			Fluorures F^- : <0,3
Extrait sec à 180°C : 270 mg/l - pH : 7,7			

Quelle est la 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
			Fluorures F^- : <0,3
Extrait sec à 180°C : 270 mg/l - pH : 7,7			

Quelle est la charge électrique globale 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
			Fluorures F^- : <0,3
Extrait sec à 180°C : 270 mg/l - pH : 7,7			

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
			Fluorures F^- : <0,3
Extrait sec à 180°C : 270 mg/l - pH : 7,7			

Indiquer les ions atomiques