

Interrogation de cours : l'élément chimique

Remplir le tableau suivant

Anions **monoatomiques**

Analyse moyenne pour 1 litre :	
CALCIUM (Ca ²⁺)	176 mg
MAGNESIUM (Mg ²⁺)	46 mg
POTASSIUM (K ⁺)	5 mg
SODIUM (Na ⁺)	28 mg
BICARBONATES (HCO ₃ ⁻)	312 mg
SULFATES (SO ₄ ²⁻)	372 mg
CHLORURES (Cl ⁻)	37 mg
FLUOR (F ⁻)	2 mg
NITRATES (NO ₃ ⁻)	0 mg

Cations **monoatomiques**

L'ion chlorure possède 18 électrons. Combien d'électrons possède l'atome de chlore ?

.....
.....

En déduire le numéro atomique de l'élément chlore.

.....

Le chlore forme un précipité gris métallique avec de le fer (II) Fe²⁺. Écrire la formule du solide obtenu.

..... + =

Interrogation de cours : l'élément chimique

Remplir le tableau suivant

Cations **monoatomiques**

Anions **monoatomiques**

Analyse moyenne pour 1 litre :	
CALCIUM (Ca ²⁺)	176 mg
MAGNESIUM (Mg ²⁺)	46 mg
POTASSIUM (K ⁺)	5 mg
SODIUM (Na ⁺)	28 mg
BICARBONATES (HCO ₃ ⁻)	312 mg
SULFATES (SO ₄ ²⁻)	372 mg
CHLORURES (Cl ⁻)	37 mg
FLUOR (F ⁻)	2 mg
NITRATES (NO ₃ ⁻)	0 mg

L'ion calcium possède 18 électrons. Combien d'électrons possède l'atome de calcium ?

.....
.....

En déduire le numéro atomique de l'élément calcium.

.....

Le calcium forme un précipité bleu avec de l'hydroxyde HO⁻. Écrire la formule du solide obtenu.

..... + =

Interrogation de cours : l'élément chimique

Remplir le tableau suivant

Anions **monoatomiques**

Cations **monoatomiques**

Analyse moyenne pour 1 litre :	
CALCIUM (Ca^{2+})	176 mg
MAGNESIUM (Mg^{2+})	46 mg
POTASSIUM (K^+)	5 mg
SODIUM (Na^+)	28 mg
BICARBONATES (HCO_3^-)	312 mg
SULFATES (SO_4^{2-})	372 mg
CHLORURES (Cl^-)	37 mg
FLUOR (F^-)	2 mg
NITRATES (NO_3^-)	0 mg

L'ion chlorure possède 18 électrons. Combien d'électrons possède l'atome de chlore ?

.....
.....

En déduire le numéro atomique de l'élément chlore.

.....

Le chlore forme un précipité gris métallique avec de le fer (II) Fe^{2+} . Écrire la formule du solide obtenu.

..... + =

Interrogation de cours : l'élément chimique

Remplir le tableau suivant

Anions **monoatomiques**

Cations **monoatomiques**

Analyse moyenne pour 1 litre :	
CALCIUM (Ca^{2+})	176 mg
MAGNESIUM (Mg^{2+})	46 mg
POTASSIUM (K^+)	5 mg
SODIUM (Na^+)	28 mg
BICARBONATES (HCO_3^-)	312 mg
SULFATES (SO_4^{2-})	372 mg
CHLORURES (Cl^-)	37 mg
FLUOR (F^-)	2 mg
NITRATES (NO_3^-)	0 mg

L'ion chlorure possède 18 électrons. Combien d'électrons possède l'atome de chlore ?

.....
.....

En déduire le numéro atomique de l'élément chlore.

.....

Le chlore forme un précipité gris métallique avec de le fer (II) Fe^{2+} . Écrire la formule du solide obtenu.

..... + =

Interrogation de cours : l'élément chimique

Remplir le tableau suivant

Anions **monoatomiques**

Cations **monoatomiques**

Analyse moyenne pour 1 litre :	
CALCIUM (Ca^{2+})	176 mg
MAGNESIUM (Mg^{2+})	46 mg
POTASSIUM (K^+)	5 mg
SODIUM (Na^+)	28 mg
BICARBONATES (HCO_3^-)	312 mg
SULFATES (SO_4^{2-})	372 mg
CHLORURES (Cl^-)	37 mg
FLUOR (F^-)	2 mg
NITRATES (NO_3^-)	0 mg

L'ion chlorure possède 18 électrons. Combien d'électrons possède l'atome de chlore ?

.....
.....

En déduire le numéro atomique de l'élément chlore.

.....

Le chlore forme un précipité gris métallique avec de le fer (II) Fe^{2+} . Écrire la formule du solide obtenu.

..... + =

Interrogation de cours : l'élément chimique

Remplir le tableau suivant

Cations **monoatomiques**

Anions **monoatomiques**

Analyse moyenne pour 1 litre :	
CALCIUM (Ca ²⁺)	176 mg
MAGNESIUM (Mg ²⁺)	46 mg
POTASSIUM (K ⁺)	5 mg
SODIUM (Na ⁺)	28 mg
BICARBONATES (HCO ₃ ⁻)	312 mg
SULFATES (SO ₄ ²⁻)	372 mg
CHLORURES (Cl ⁻)	37 mg
FLUOR (F ⁻)	2 mg
NITRATES (NO ₃ ⁻)	0 mg

L'ion calcium possède 18 électrons. Combien d'électrons possède l'atome de calcium ?

.....
.....

En déduire le numéro atomique de l'élément calcium.

.....

Le calcium forme un précipité bleu avec de l'hydroxyde HO⁻. Écrire la formule du solide obtenu.

..... + =

Interrogation de cours : l'élément chimique

Remplir le tableau suivant

Cations **monoatomiques**

Anions **monoatomiques**

Analyse moyenne pour 1 litre :	
CALCIUM (Ca ²⁺)	176 mg
MAGNESIUM (Mg ²⁺)	46 mg
POTASSIUM (K ⁺)	5 mg
SODIUM (Na ⁺)	28 mg
BICARBONATES (HCO ₃ ⁻)	312 mg
SULFATES (SO ₄ ²⁻)	372 mg
CHLORURES (Cl ⁻)	37 mg
FLUOR (F ⁻)	2 mg
NITRATES (NO ₃ ⁻)	0 mg

L'ion calcium possède 18 électrons. Combien d'électrons possède l'atome de calcium ?

.....
.....

En déduire le numéro atomique de l'élément calcium.

.....

Le calcium forme un précipité bleu avec de l'hydroxyde HO⁻. Écrire la formule du solide obtenu.

..... + =

Interrogation de cours : l'élément chimique

Remplir le tableau suivant

Cations **monoatomiques**

Anions **monoatomiques**

Analyse moyenne pour 1 litre :	
CALCIUM (Ca ²⁺)	176 mg
MAGNESIUM (Mg ²⁺)	46 mg
POTASSIUM (K ⁺)	5 mg
SODIUM (Na ⁺)	28 mg
BICARBONATES (HCO ₃ ⁻)	312 mg
SULFATES (SO ₄ ²⁻)	372 mg
CHLORURES (Cl ⁻)	37 mg
FLUOR (F ⁻)	2 mg
NITRATES (NO ₃ ⁻)	0 mg

L'ion calcium possède 18 électrons. Combien d'électrons possède l'atome de calcium ?

.....
.....

En déduire le numéro atomique de l'élément calcium.

.....

Le calcium forme un précipité bleu avec de l'hydroxyde HO⁻. Écrire la formule du solide obtenu.

..... + =