

NOM :

**LA RECONNAISSANCE DES CATIONS ET DES ANIONS**

CLASSE :

<b><u>LES CATIONS</u></b> : ils sont positifs, donc ils ont _____ un ou plusieurs électrons.						
NOM DE L'ION :	FOR-MULE DE L'ION :	STRUC-TURE :	LOCALISATION ET UTILITE :	NOM ET FORMULE DU CORPS CONTENANT CET ION :	NOM ET FORMULE DU REACTIF :	RESULTAT :
CUIVRE II		{ p+ e-				
FERREUX II		{ p+ e-				
FERRIQUE III		{ p+ e-				
ZINC II		{ p+ e-				

R.B. 2009

<b><u>LES ANIONS</u></b> : ils sont négatifs, donc ils ont _____ un ou plusieurs électrons.						
NOM DE L'ION :	FOR-MULE DE L'ION :	STRUC-TURE :	LOCALISATION ET UTILITE :	NOM ET FORMULE DU CORPS CONTENANT CET ION :	NOM ET FORMULE DU REACTIF :	RESULTAT :
CHLORURE		{ p+ e-				
SULFATE						
CARBO-NATE						

NOM :

LA RECONNAISSANCE DES CATIONS ET DES ANIONS

CLASSE :

**LES CATIONS** : ils sont positifs, donc ils ont **perdu** un ou plusieurs électrons.

NOM DE L'ION :	FOR-MULE DE L'ION :	STRUC-TURE :	LOCALISATION ET UTILITE :	NOM ET FORMULE DU CORPS CONTENANT CET ION :	NOM ET FORMULE DU REACTIF :	RESULTAT :
CUIVRE II	$\text{Cu}^{2+}$	$\begin{cases} 29 \text{ p}^+ \\ 27 \text{ e}^- \end{cases}$	La bouillie bordelaise tue les champignons parasites de la vigne (fongicide).	Le sulfate de cuivre. $\text{Cu}^{2+}$ ; $\text{SO}_4^{2-}$	La soude. Hydroxyde de sodium.  $\text{Na}^+$ ; $\text{OH}^-$	Un précipité solide insoluble bleu.
FERREUX II	$\text{Fe}^{2+}$	$\begin{cases} 26 \text{ p}^+ \\ 24 \text{ e}^- \end{cases}$	Ils sont présents dans les engrais anti-mousse pour le gazon.	Le sulfate de fer. $\text{Fe}^{2+}$ ; $\text{SO}_4^{2-}$		Un précipité solide insoluble vert.
FERRIQUE III	$\text{Fe}^{3+}$	$\begin{cases} 26 \text{ p}^+ \\ 23 \text{ e}^- \end{cases}$	Ils servent à graver les circuits imprimés utilisés en électronique.	Le chlorure ferrique. $\text{Fe}^{3+}$ ; $3\text{Cl}^-$		Un précipité solide insoluble roux.
ZINC II	$\text{Zn}^{2+}$	$\begin{cases} 30 \text{ p}^+ \\ 28 \text{ e}^- \end{cases}$	Sur les gouttières et toitures en zinc, et aussi dans les piles usagées.	Le chlorure de zinc. $\text{Zn}^{2+}$ ; $2\text{Cl}^-$		Un précipité solide insoluble blanc.

R.B. 2009

**LES ANIONS** : ils sont négatifs, donc ils ont **gagné** un ou plusieurs électrons.

NOM DE L'ION :	FOR-MULE DE L'ION :	STRUCTU-RE :	LOCALISATION ET UTILITE :	NOM ET FORMULE DU CORPS CONTENANT CET ION :	NOM ET FORMULE DU REACTIF :	RESULTAT :
CHLORURE	$\text{Cl}^-$	$\begin{cases} 17 \text{ p}^+ \\ 18 \text{ e}^- \end{cases}$	Les ions chlorure sont présents dans le sel de table, l'eau de mer.	Le chlorure de sodium. $\text{Na}^+$ ; $\text{Cl}^-$	Le nitrate d'argent. $\text{Ag}^+$ ; $\text{NO}_3^-$	Un précipité solide insoluble blanc qui noircit à la lumière.
SULFATE	$\text{S O}_4^{2-}$	1 atome de soufre, 4 atomes d'oxygène 2 e <sup>-</sup> en plus	Les ions sulfate sont présents dans l'acide sulfurique.	L'acide sulfurique. $2\text{H}^+$ ; $\text{S O}_4^{2-}$	Le chlorure de baryum. $\text{Ba}^{2+}$ ; $2\text{Cl}^-$	Un précipité solide insoluble blanc.
CARBO-NATE	$\text{C O}_3^{2-}$	1 atome de carbone, 3 atomes d'oxygène 2 e <sup>-</sup> en plus	On les trouve dans les roches calcaires d'origine sédimentaire (craie, calcaire grossier, marbre...) et le tartre.	Le carbonate de calcium ou craie calcaire. $\text{Ca}^{2+}$ ; $\text{CO}_3^{2-}$	Un acide tel que l'acide chlorhydrique. $\text{H}^+$ ; $\text{Cl}^-$	Une effervescence de bulles de gaz dioxyde de carbone.

