Retourner à : Organisation et transformation de la matière

nom de l'ion	description	formule
ion aluminium	provient d'un atome d'aluminium (Al) ayant perdu trois électrons	
ion argent	provient d'un atome d'argent (Ag) ayant perdu un électron	
ion baryum	provient d'un atome de baryum (Ba) ayant perdu deux électrons	
ion calcium	provient d'un atome de calcium (Ca) ayant perdu deux électrons	
ion carbonate	provient d'un groupe d'atomes, formé d'un atome de carbone (C) et de trois atomes d'oxygène (0), ayant gagné deux électrons	
ion chlorure	provient d'un atome de chlore (Cl) ayant gagné un électron	
ion cuivre	provient d'un atome de cuivre (Cu) ayant perdu deux électrons	
ion fer II	provient d'un atome de fer (Fe) ayant perdu deux électrons	
ion fer III	provient d'un atome de fer (Fe) ayant perdu trois électrons	
ion hydrogène	provient d'un atome d'hydrogène (H) ayant perdu un électron	
ion hydroxyde	provient d'un groupe d'atomes, formé d'un atome d'oxygène (0) et d'un atome d'hydrogène (H), ayant gagné un électron	
ion nitrate	provient d'un groupe d'atomes, formé d'un atome d'azote (N) et de trois atomes d'oxygène (0), ayant gagné un électron	
ion sulfate	provient d'un groupe d'atomes, formé d'un atome de soufre (S) et de quatre atomes d'oxygène (0), ayant gagné deux électrons	
ion zinc	provient d'un atome de zinc (Zn) ayant perdu deux électrons	

Correction

Al^{3+}

Ag^{+}

Ba^{2+}

Ca^{2+}

CO_3^{2-}

Cl^-

Cu^{2+}

Fe^{2+}

Fe^{3+}

H^+

HO^-

NO_3^-

SO_4^{2-}

Zn^{2+}

Leçon précédente
S’entrainer à trouver la composition d’un ion
Leçon suivante
Exercices du livre corrigés