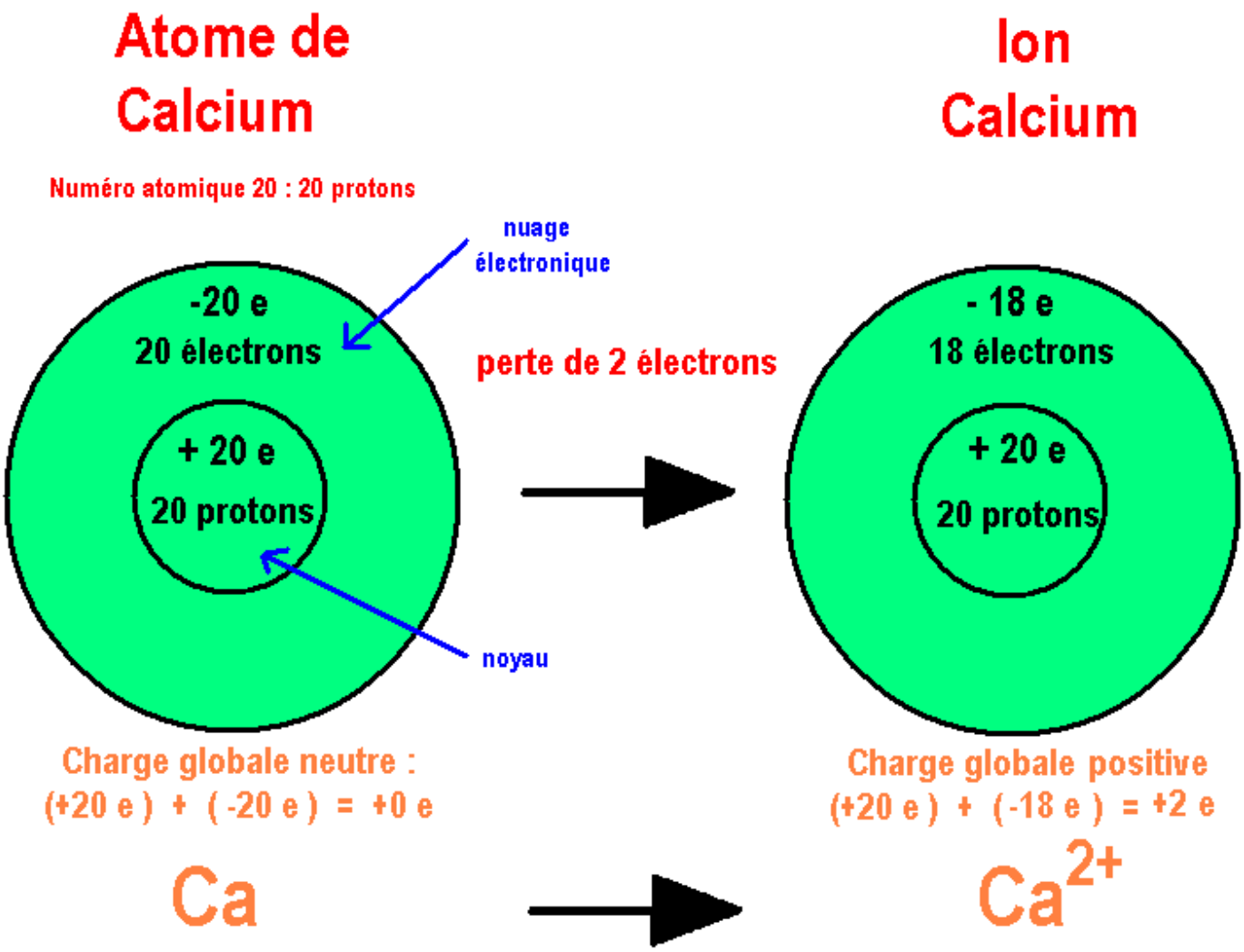
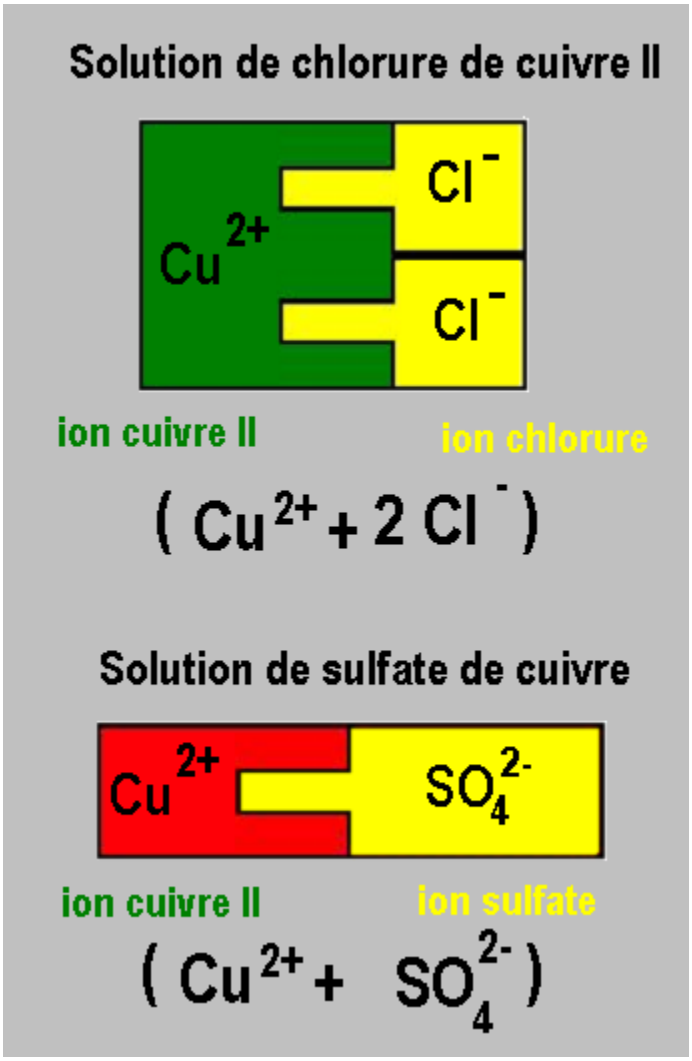
Correction Exercices Chapitre « Des atomes aux ions »

Exercice 11 page 39

Formule de l'ion	Nom de l'ion	Charge globale de l'ion	Nombre de protons *	*Charge du noyau*	Nombre d'électrons	*Charge du nuage*
K^+	Ion potassium	+1e soit (+19e)+(-18e)	19	*+19e*	18	*-18e*
Ca^{2+}	Ion calcium	+2e soit (+20e)+(-18e)	20	*+20e*	18	*-18e*
Zn^{2+}	Ion zinc	+2e	30	*+30e*	28	*-28e*
Fe^{2+}	Ion fer II ou ferreux	+2e	26	*+26e*	24	*-24e*
ClO_3^-	Ion chlorate	-1e	41	*+41e*	42	*-42e*
HO^-	Ion hydroxyde	-1e	9	*+9e*	10	*-10e*
NH_4^+	Ion ammonium	+1e	11	*+11e*	10	*-10e*
PO_4^{3-}	Ion phosphate	-3e	47	*+47e*	50	*-50e*

protons * : Nombre total de grains d'électricité positive



Exercice 14 page 40

Nom des corps	Nom et formule du cation	Nom et formule de l'anion	Proportion entre anion ? ion ? pour	et cation ? ion ?
Sulfate de cuivre	Ion cuivre : Cu^{2+}	Ion sulfate : SO_4^{2-}	1 ion cuivre (Cu^{2+}	1 ion sulfate + SO_4^{2-})
Chlorure de sodium	Ion sodium : Na^+	Ion chlorure : Cl^-	1 ion sodium (Na^+	1 ion chlorure + Cl^-)
Nitrate d 'ammonium	Ion ammonium : NH_4^+	Ion nitrate : NO_3^-	1 ion ammonium (NH_4^+	1 ion nitrate + NO_3^-)
Chlorure de cuivre II	Ion cuivre II : Cu^{2+}	Ion chlorure : Cl^-	1 ion cuivre II (Cu^{2+}	2 ions chlorure + 2 Cl^-)
Sulfate de sodium	Ion sodium : Na^+	Ion sulfate : SO_4^{2-}	2 ions sodium (2 Na^+	1 ion sulfate + SO_4^{2-})
Carbonate de calcium	Ion calcium : Ca^{2+}	Ion carbonate : CO_3^{2-}	1 ion calcium (Ca^{2+}	1 ion carbonate + CO_3^{2-})
Hydroxyde de sodium	Ion sodium : Na^+	Ion hydroxyde : HO^-	1 ion sodium (Na^+	1 ion hydroxyde + HO^-)