

Dans notre corps se trouvent des ions. Ils sont apportés par notre alimentation. Les ions magnésium Mg^{2+} sont réputés indispensables pour notre équilibre nerveux.

1. Qu'est-ce qu'un ion ?
2. Il existe 2 ions : les anions et les cations. Quelle est la différence entre ces ions ?
3. Comment un cation peut-il devenir un atome ?
4. Expliquer comment un ion magnésium peut devenir un atome de magnésium.
5. Ecrire une équation (appelée demi-équation électronique) reliant le cation magnésium, le nombre d'électrons et l'atome de magnésium.
6. Remplir le tableau.

Nom et symbole de l'élément métallique.	Formule de l'ion.	Couleur de l'ion en solution aqueuse.	Nombre d'électrons perdu par l'atome.	Demi-équation électronique.	TEST DE RECONNAISSANCE		
					Nom et formule de <u>la solution test.</u>	Nom et formule du <u>réactif</u> de reconnaissance.	Couleur <u>précipité</u> formé.
	Ag^+				Solution de chlorure de sodium ($Na^+ + Cl^-$)	Ions chlorure Cl^-	
Cuivre : Cu	Cu^{2+}				Soude ou solution d'hydroxyde de sodium ($Na^+ + HO^-$)	Ions hydroxyde HO^-	
Fer : Fe			2				
			3				
	Al^{3+}						
	Zn^{2+}						