

NOM

CONTRÔLE
durée : 20 min

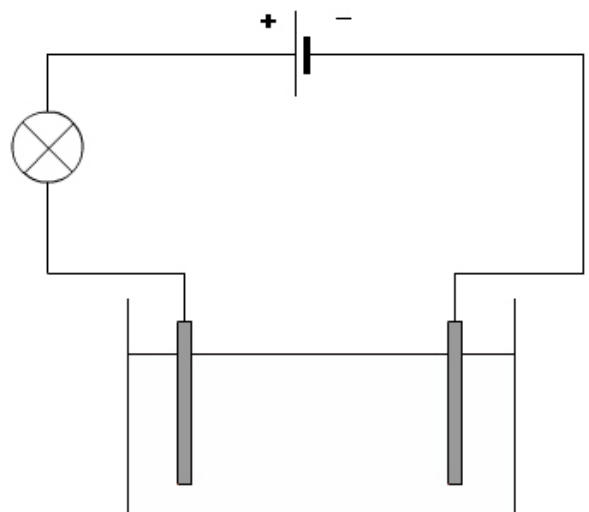
classe
note / 10

EXERCICE 1 : Compléter le tableau suivant

Symbole de l'ion	Nombre de charges + dans le noyau	Nombre d'électrons
H ⁺	1	
Mg ²⁺	12	
Cl ⁻	17	

EXERCICE 2 :

Le liquide contenu dans la cuve est une solution aqueuse ionique. Compléter le schéma pour montrer le sens du courant en **noir**, le sens de déplacement des électrons en **bleu**, des ions positifs en **rouge** et des ions négatifs en **vert**.



EXERCICE 3 : Répondre par VRAI ou par FAUX :

L'ion Ca²⁺ est formé à partir de deux atomes de calcium →

Une solution ionique est conductrice →

L'ion permanganate rend la solution violette →

L'ion sulfate SO₄²⁻ porte la même charge que 4 électrons →

Dans l'ion permanganate MnO₄⁻, il y a 4 noyaux d'oxygène →

L'ion ammonium NH₄⁺ (N : 7 él. et H : 1 él.) possède 12 électrons →

L'ion or porte une charge positive →

Le sel en poudre conduit le courant car il contient des ions Na⁺ et Cl⁻ →