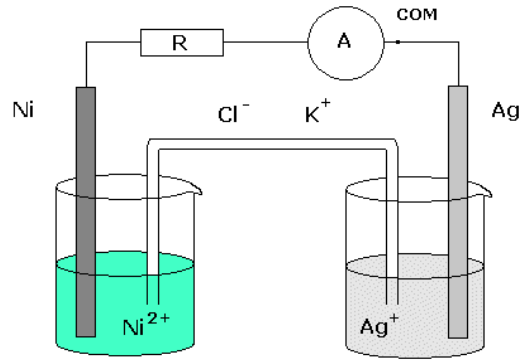
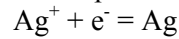


1. Le schéma du montage est donné ci-contre.



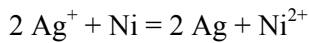
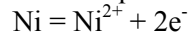
1

2. A l'électrode d'argent il se dépose de l'argent métallique. Il y a donc une réduction des ions Ag^+ en argent Ag.



1,5

A l'électrode de nickel, du nickel métallique disparaît. Il se produit donc une oxydation du nickel métallique en ions nickel

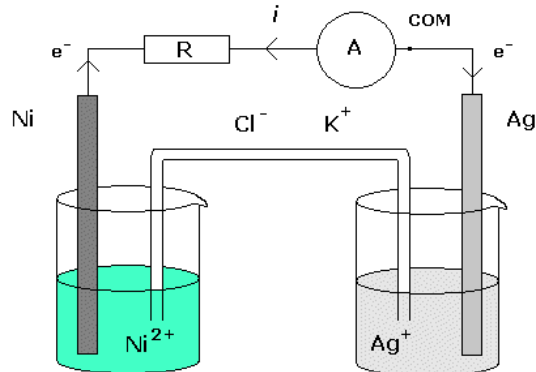


3. L'électrode de nickel apparaît comme un donneur d'électrons. Cette électrode constitue donc le pôle négatif de la pile. Les électrons partent de cette électrode pour aller à l'électrode d'argent qui constitue le pôle positif de la pile.

Le sens conventionnel du courant est le sens inverse de celui des électrons.

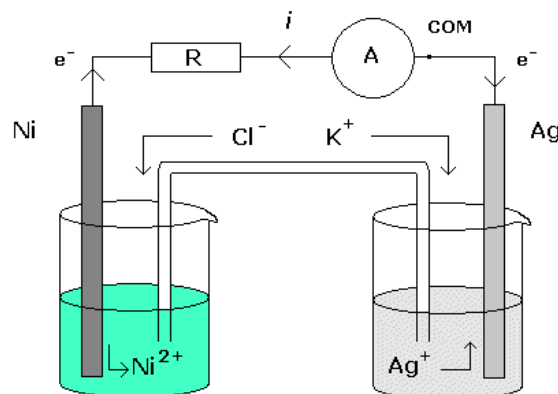
Le courant va donc de l'électrode d'argent vers celle de nickel.

1



4. Dans la pile, les cations (ions positifs) Ni^{2+} , K^+ et Ag^+ se déplacent dans le sens conventionnel du courant et les anions Cl^- et ceux des solutions qui ne sont pas précisés se déplacent dans le même sens que les électrons.

1



5. Pour mesurer E il faut brancher un voltmètre aux bornes de la pile seule, en plaçant la borne COM à l'électrode de nickel de telle façon que la valeur lue soit positive.

0,5

