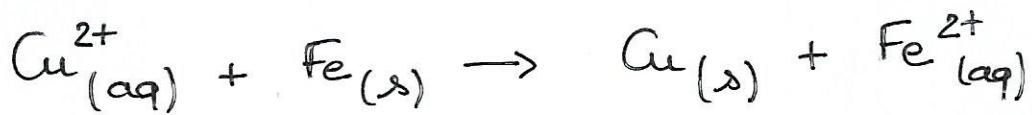


- Activité -

- 1) a- la solution est bleue.
 b- caractéristique de l'ion cuire Cu^{2+}
- 2) a - la solution est incolore, il n'y a plus d'ions cuire Cu^{2+} .
 b - le clou est devenu orange, du cuire solide Cu s'est formé.
 c - ce test montre la présence d'ion fer II Fe^{2+}
 (\hookrightarrow précipité vert)

3) Réactifs produits

- ions cuire Cu^{2+}
- Fer solide Fe
- cuire solide Cu
- ions fer II Fe^{2+}



- 4) d'ion cuire Cu^{2+} s'est transformé en atome de cuire Cu donc il a gagné 2 électrons.
 d'atome de fer Fe s'est transformé en ion fer. Fe^{2+} donc il a perdu 2 électrons.
- 5) l'électron.