

- Activité -

1) a - la solution est bleue.

b - caractéristique de l'ion cuivre Cu^{2+}

2) a - la solution est incolore, il n'y a plus d'ions cuivre Cu^{2+} .

b - le clou est devenu orange, du cuivre solide Cu s'est formé.

c - ce test montre la présence d'ion fer II Fe^{2+}
↳ précipité vert

3) réactifs

produits

- ions cuivre Cu^{2+}

- cuivre solide Cu

- Fer solide Fe

- ions fer II Fe^{2+}



4) d'ion cuivre Cu^{2+} s'est transformé en atome de cuivre 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.