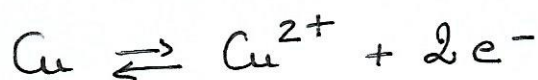
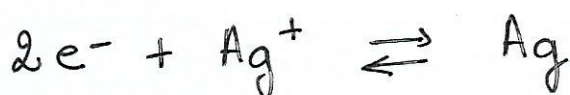
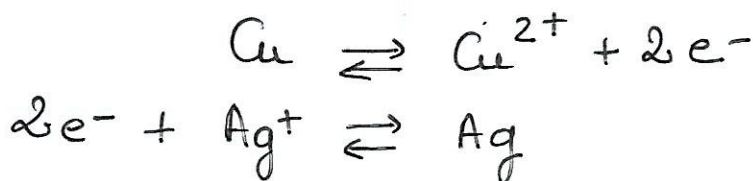


TPExpérience 1

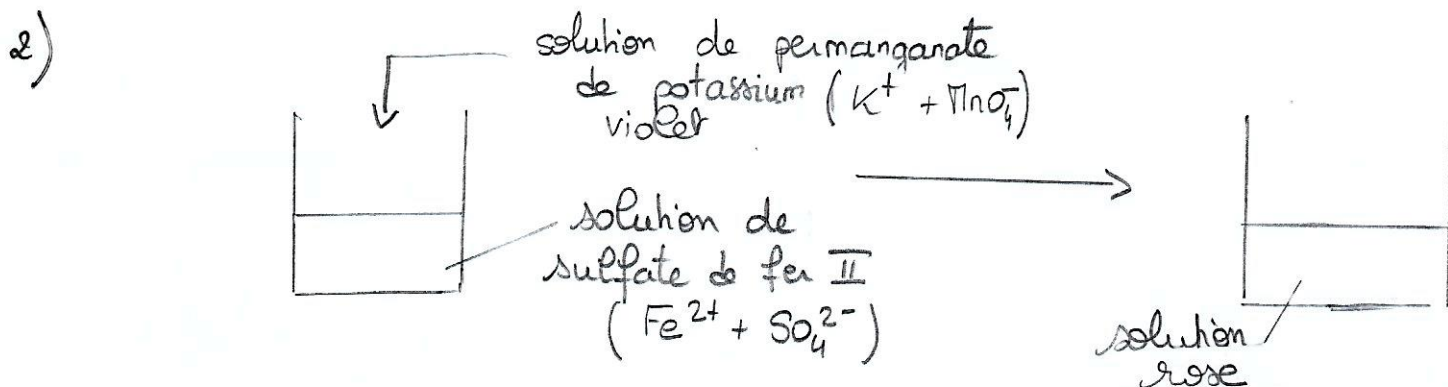
2)

cuivre
solide
CuEtat initialsolution de nitrate
d'argent incolore
($Ag^+ + NO_3^-$)Etat finalun solide
gris,
s'est déposé
sur le cuivresolution
bleue3) a) Etat initial \Rightarrow solution incolore \Rightarrow réactif = Ag^+
($Ag^+ + NO_3^-$)doc.3Etat final \Rightarrow solution bleue \Rightarrow produit = Cu^{2+} b) Etat initial \Rightarrow réactifs = Ag^+
CuEtat final \Rightarrow produits = Ag \Rightarrow formé à partir
de Ag^+ = le gris
= Cu^{2+} 3) Couple Cu^{2+}/Cu Couple Ag^+/Ag 

réaction d'oxydoréduction: (il y a bien échange d'électrons).



Expérience 2



3) a - état initial:
solution violette \Rightarrow réactif = ion permanganate MnO_4^-

état final:

solution rose \Rightarrow produit = ion Mn^{2+}

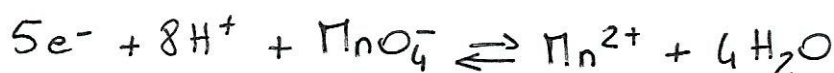
b) état initial

état final

réactif = ion fer II Fe^{2+}

produit = ion fer III Fe^{3+}
d'après le couple
 $\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}$

4) $\text{MnO}_4^-/\text{Mn}^{2+}$:



$\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}$:

