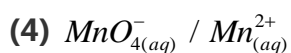
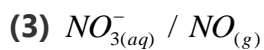
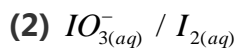


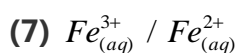
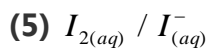
C2 - Fiche d'entraînement réactions d'oxydoréduction

- Écrire la demi-équation de **réduction** mettant en jeu le couple **(1)** $Cr_2O_7^{2-}_{(aq)} / Cr^{3+}_{(aq)}$
- Écrire la demi-équation **d'oxydation** mettant en jeu le couple **(6)** $Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$
- Écrire l'équation de la réaction d'oxydoréduction qui a lieu entre $Cr_2O_7^{2-}_{(aq)}$ **et** $Cu_{(s)}$ faisant intervenir les deux couples précédents :

- Écrire les demi-équations de **réduction** mettant en jeu les couples suivants :



- Écrire les demi-équations **d'oxydation** mettant en jeu les couples suivants :



- Écrire **l'équation de la réaction d'oxydoréduction** qui a lieu entre $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}(\text{aq})$ et $\text{I}^-(\text{aq})$ faisant intervenir les couples **(1)** et **(5)**.

- Écrire **l'équation de la réaction d'oxydoréduction** qui a lieu entre $\text{NO}_3^-(\text{aq})$ et $\text{Cu}_{(\text{s})}$ faisant intervenir les couples **(3)** et **(6)**.

- Écrire **l'équation de la réaction d'oxydoréduction** qui a lieu entre $\text{MnO}_4^-(\text{aq})$ et $\text{Fe}_{(\text{aq})}^{2+}$ faisant intervenir les couples **(4)** et **(7)**.

- Écrire **l'équation de la réaction d'oxydoréduction** qui a lieu entre $\text{IO}_3^-(\text{aq})$ et $\text{I}^-(\text{aq})$ faisant intervenir les couples **(2)** et **(5)**.