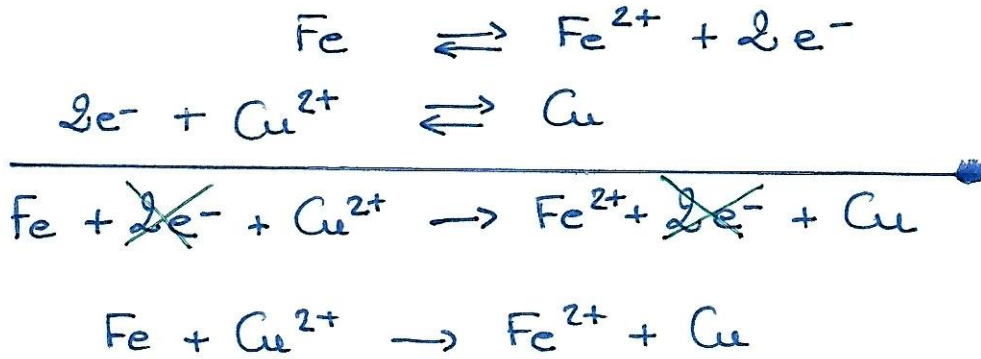


AP : Oxydoréduction

Ecrire la réaction d'oxydoréduction ayant lieu quand on mélange une solution de sulfate de cuivre II ($\text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$) et un morceau de fer solide.

Données : Couples oxydant/réducteur : Fe^{2+}/Fe et Cu^{2+}/Cu



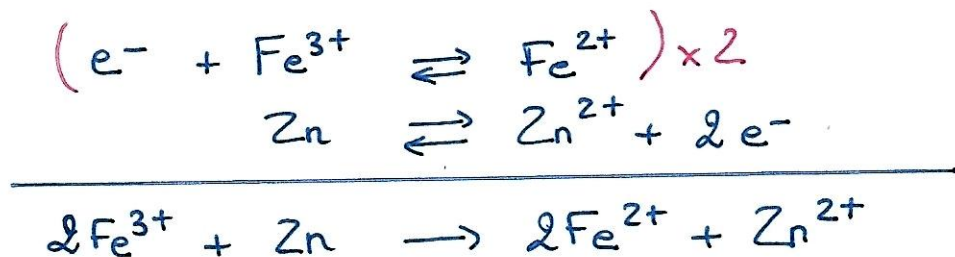
Ecrire la réaction d'oxydoréduction ayant lieu quand on mélange une solution de sulfate de fer III ($2\text{Fe}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-}$) et un morceau de zinc solide.

Données : Couples oxydant/réducteur : Zn^{2+}/Zn et $\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}$

https://youtu.be/CD_JNLvqehY



CORRECTION



Ecrire la réaction d'oxydoréduction ayant lieu quand on mélange une solution de sulfate de fer II ($\text{Fe}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$) et une solution de permanganate de potassium ($\text{K}^+ + \text{MnO}_4^-$) acidifié (présence d'ions H^+)

Données : Couples oxydant/réducteur : $\text{MnO}_4^- / \text{Mn}^{2+}$ et $\text{Fe}^{3+} / \text{Fe}^{2+}$

https://www.youtube.com/watch?v=dgpSYs_GXt8



CORRECTION



Ecrire la réaction d'oxydoréduction ayant lieu lors d'un éthylotest sachant que cette réaction met en jeu l'oxydation de l'éthanol $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ par les ions dichromate $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ (la solution est acidifiée : présence d'ions H^+)

Données : Couples oxydant/réducteur : $\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ et $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} / \text{Cr}^{3+}$

<https://www.youtube.com/watch?v=WHbmt3D0feo>



CORRECTION

