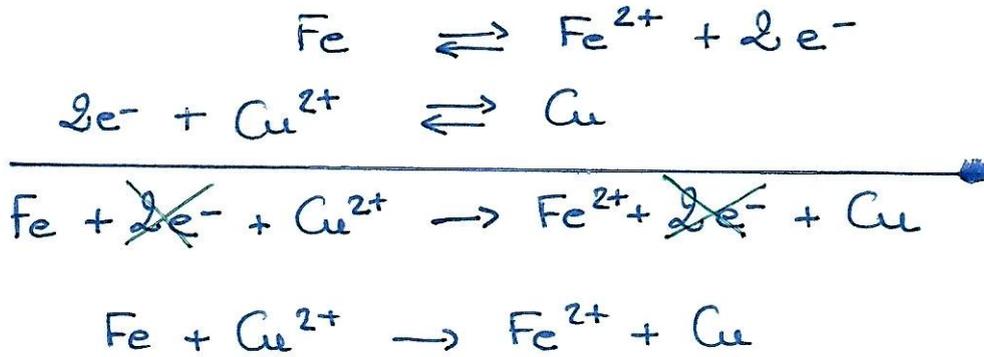


**AP : Oxydoréduction**

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 :  $\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}$  et  $\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}$



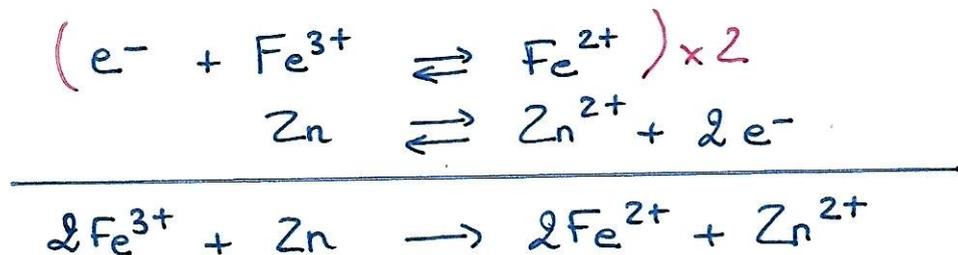
Ecrire la réaction d'oxydoréduction ayant lieu quand on mélange une solution de sulfate de fer III ( $2\text{Fe}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-}$ ) et un morceau de zinc solide.

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

[https://youtu.be/CD\\_JNLvqehY](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  $\text{H}^+$ )

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](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  $\text{H}^+$ )

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

