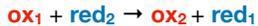


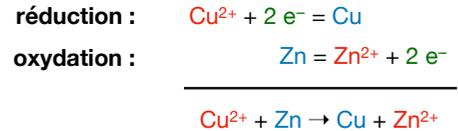
réaction d'oxydoréduction

échange d'électrons e^- entre l'oxydant d'un couple (ox_1/red_1) et le réducteur d'un autre couple (ox_2/red_2)

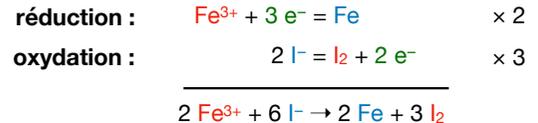


exemples :

réaction des ions cuivre (II) sur les atomes de zinc
couples : $\underline{Cu^{2+}} / \underline{Cu}$
 $\underline{Zn^{2+}} / \underline{Zn}$



réaction des ions fer (III) sur les ions iodure
couples : $\underline{Fe^{3+}} / \underline{Fe}$
 $\underline{I_2} / \underline{I^-}$



couple oxydoréducteur
 ox / red

demi-équation électronique :



ox , capteur d'électrons e^- , est l'**oxydant** du couple

red , donneur d'électrons e^- , est le **réducteur** du couple