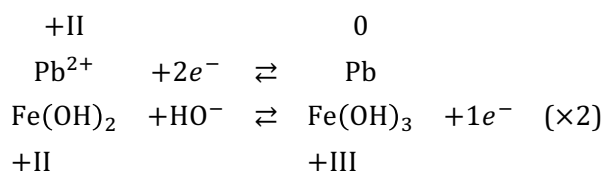


Corrigé exercice 35

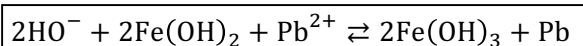
ÉQUATIONS DE RÉACTIONS D'OXYDORÉDUCTION EN SOLUTION AQUEUSE BASIQUE

Les nombres d'oxydation des atomes qui en changent sont indiqués à côté de chaque espèce.

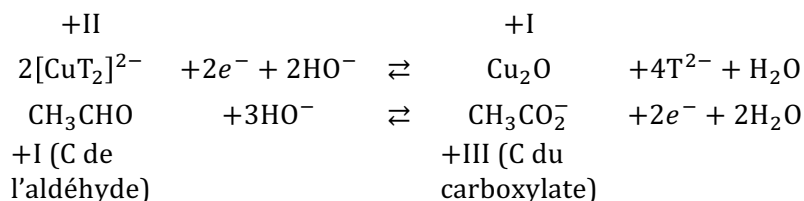
1) Les hydroxydes de fer sont des précipités de cations du fer avec l'ion HO^- ; un précipité étant neutre, on retrouve immédiatement la charge du cation, donc le n.o. du fer...



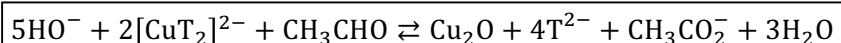
BILAN :



2) L'ion **tartrate** est un anion organique qui ne participe pas à l'oxydoréduction. Sa charge est -2 (on le note T^{2-}). La notation $[\text{CuT}_2]^{2-}$ représente un complexe, de charge globale -2 , constitué de l'association d'un cation Cu^{2+} avec deux anions T^{2-} .

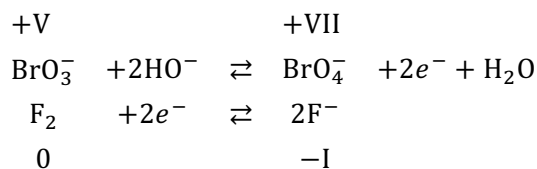


BILAN :

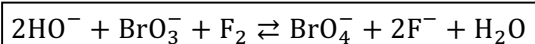


Cette expérience illustre le caractère réducteur des aldéhydes par l'apparition d'un précipité rouge brique de Cu_2O .

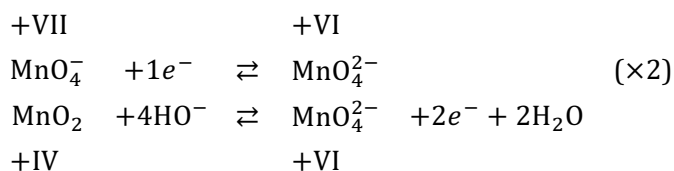
3)



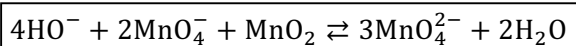
BILAN :



4)

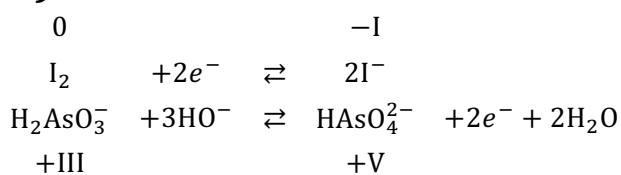


BILAN :

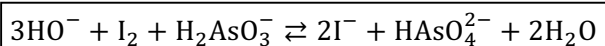


Remarque : Le sens 1 est une **médiamutation**, le sens 2 une **dismutation**.

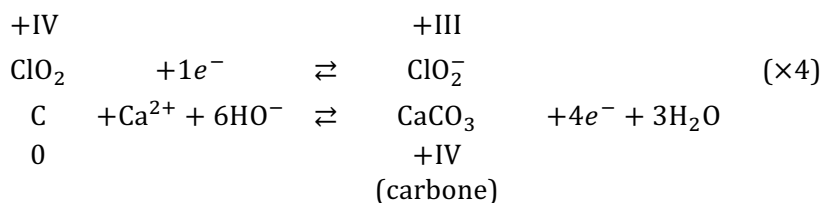
5)



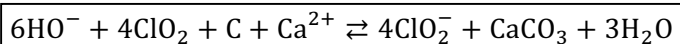
BILAN :



6)



BILAN :



Remarque : CaCO_3 est le carbonate de calcium (calcaire). C'est un solide ionique, constitué d'ions Ca^{2+} (le calcium, alcalino-terreux, est à son nombre d'oxydation usuel +II) et d'ions carbonate CO_3^{2-} .