

Suite corrigé TP. Corrosion
Fiche N°2: Exercice N°1

Suite Question N°1

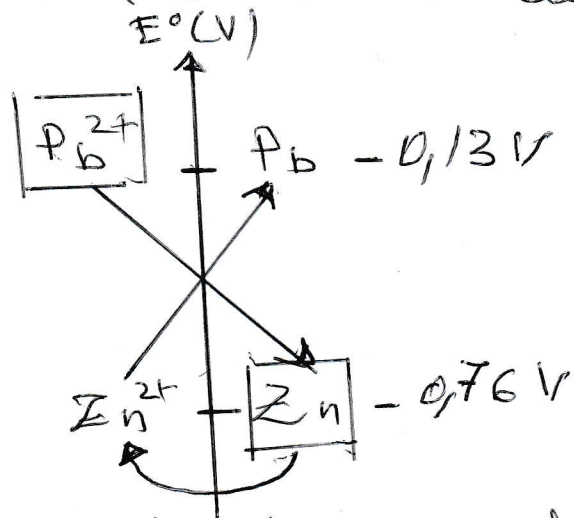


en appliquant la relation de Nernst on obtient:

$$E = E^{\circ}(Pb^{2+}/Pb) + \frac{0,06}{2} \log \frac{a_{Pb^{2+}}}{a_{Pb}} = -0,13 + \frac{0,06}{2} \frac{[Pb^{2+}]}{[Pb]}$$

Question N°3:

Commentaire: d'un point de vue qualitatif, il est possible de prévoir le sens d'évolution d'une transformation redox en comparant les potentiels standard des couples mise en jeu



Ainsi les ions de plomb vont se transformer en plomb métallique. Tandis que le zinc métallique va passer en solution sous forme d'ions Zn^{2+}