

Corrosion humide des métaux

Prérequis :

Diagrammes E/pH

Courbes courants-potentiel : potentiel mixte, électrolyse

Corrosion d'un métal : exemple du fer

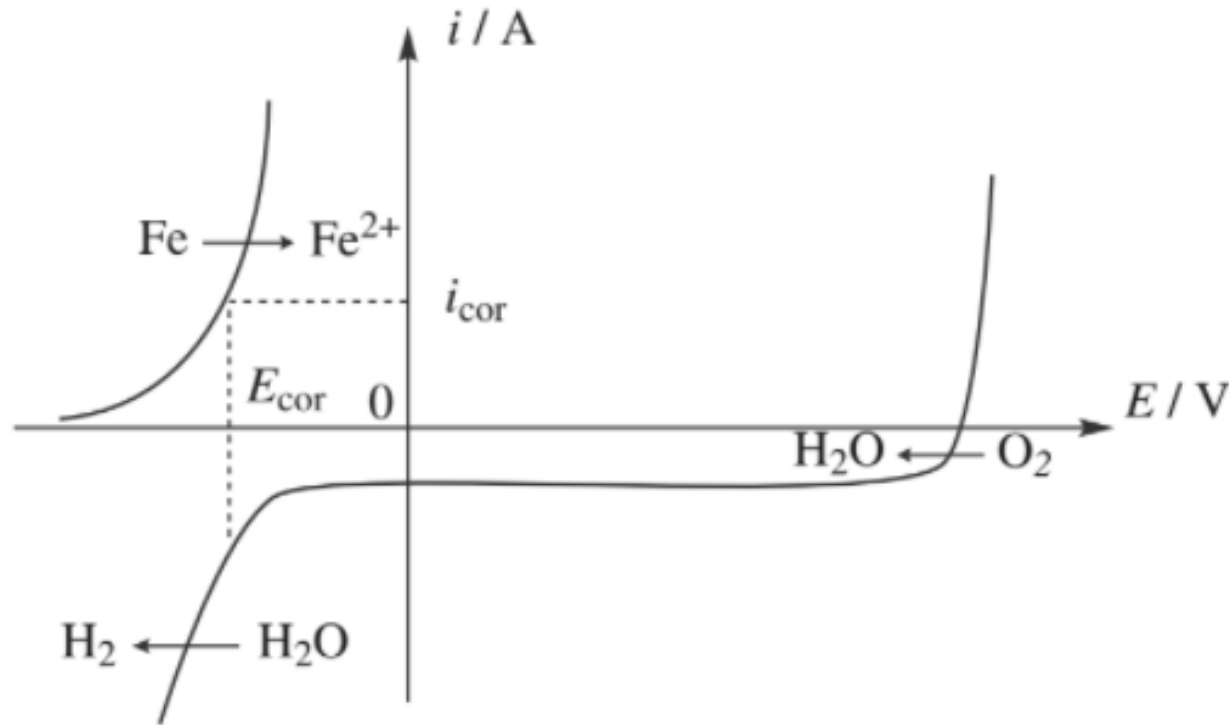


FIGURE 8.16 – Courbe intensité-potentiel permettant l'étude de l'oxydation du fer en milieu aqueux aéré

Corrosion d'un métal : exemple du fer

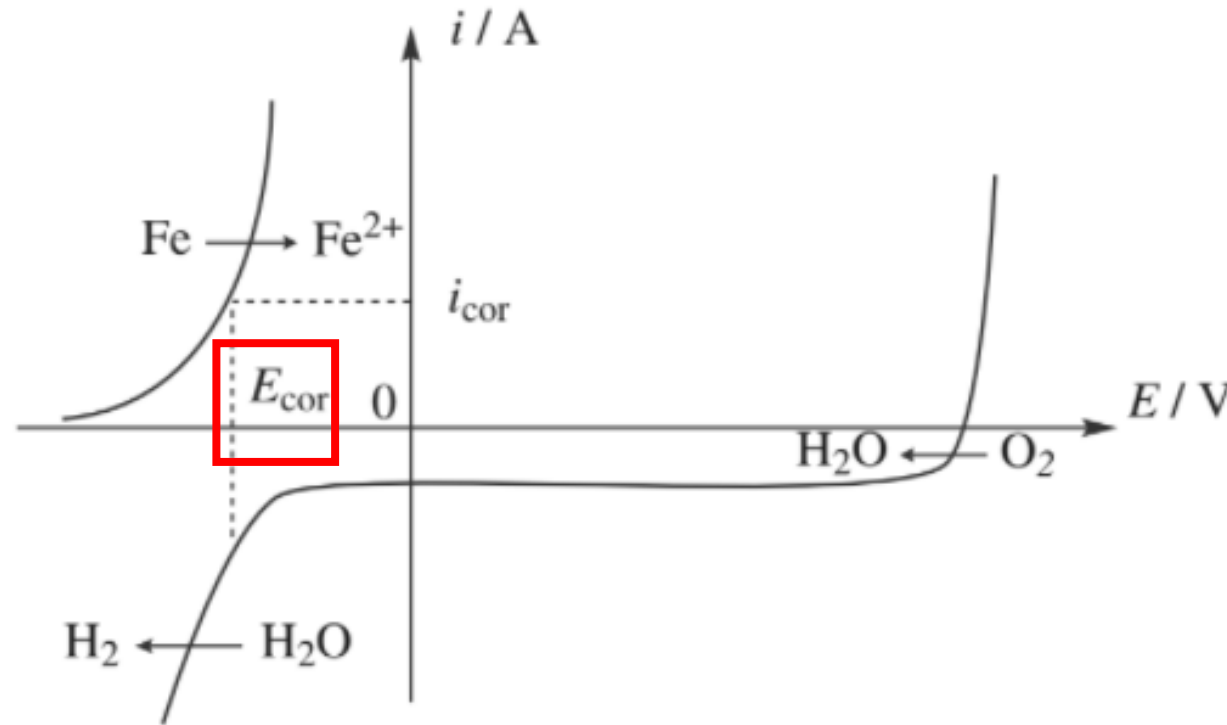


FIGURE 8.16 – Courbe intensité-potentiel permettant l'étude de l'oxydation du fer en milieu aqueux aéré

Corrosion d'un métal : exemple du fer

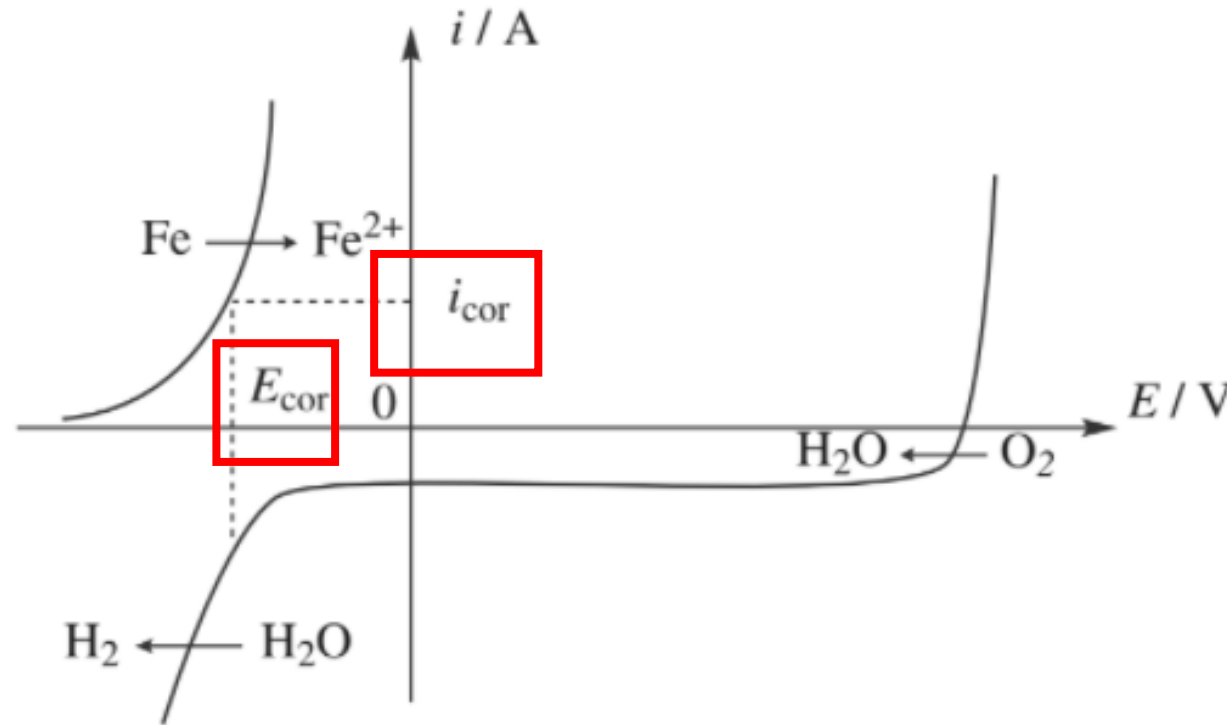
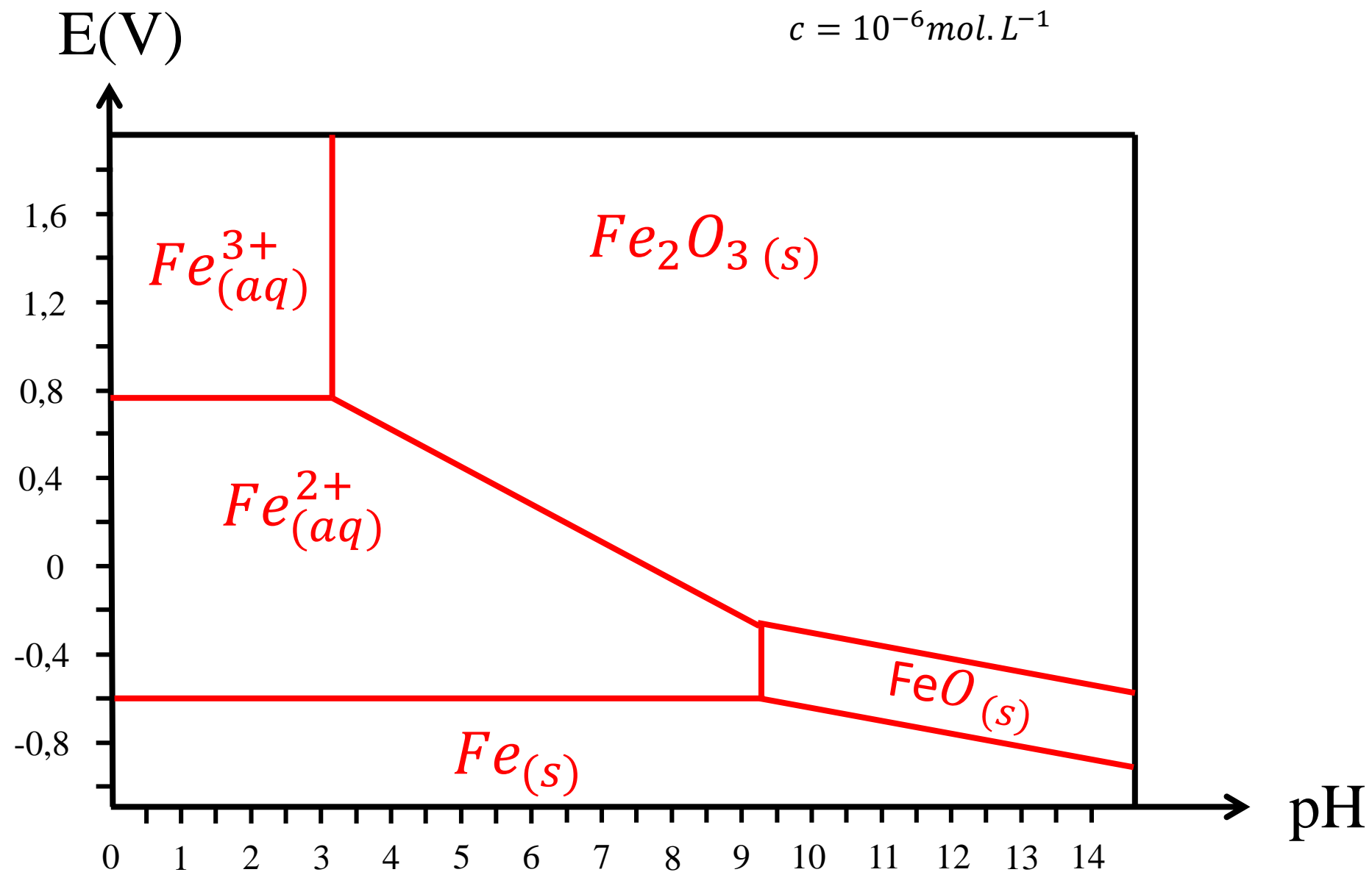
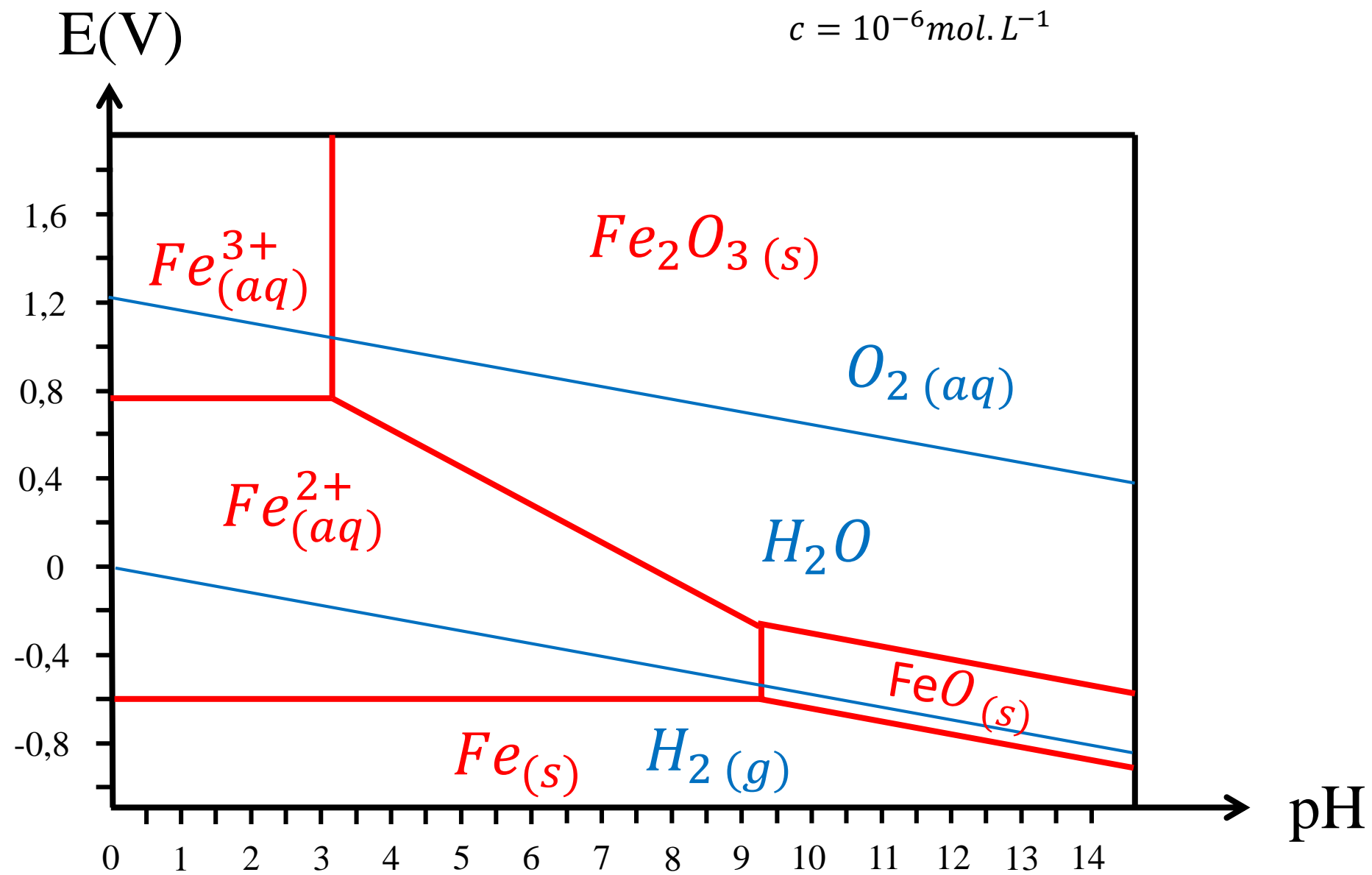
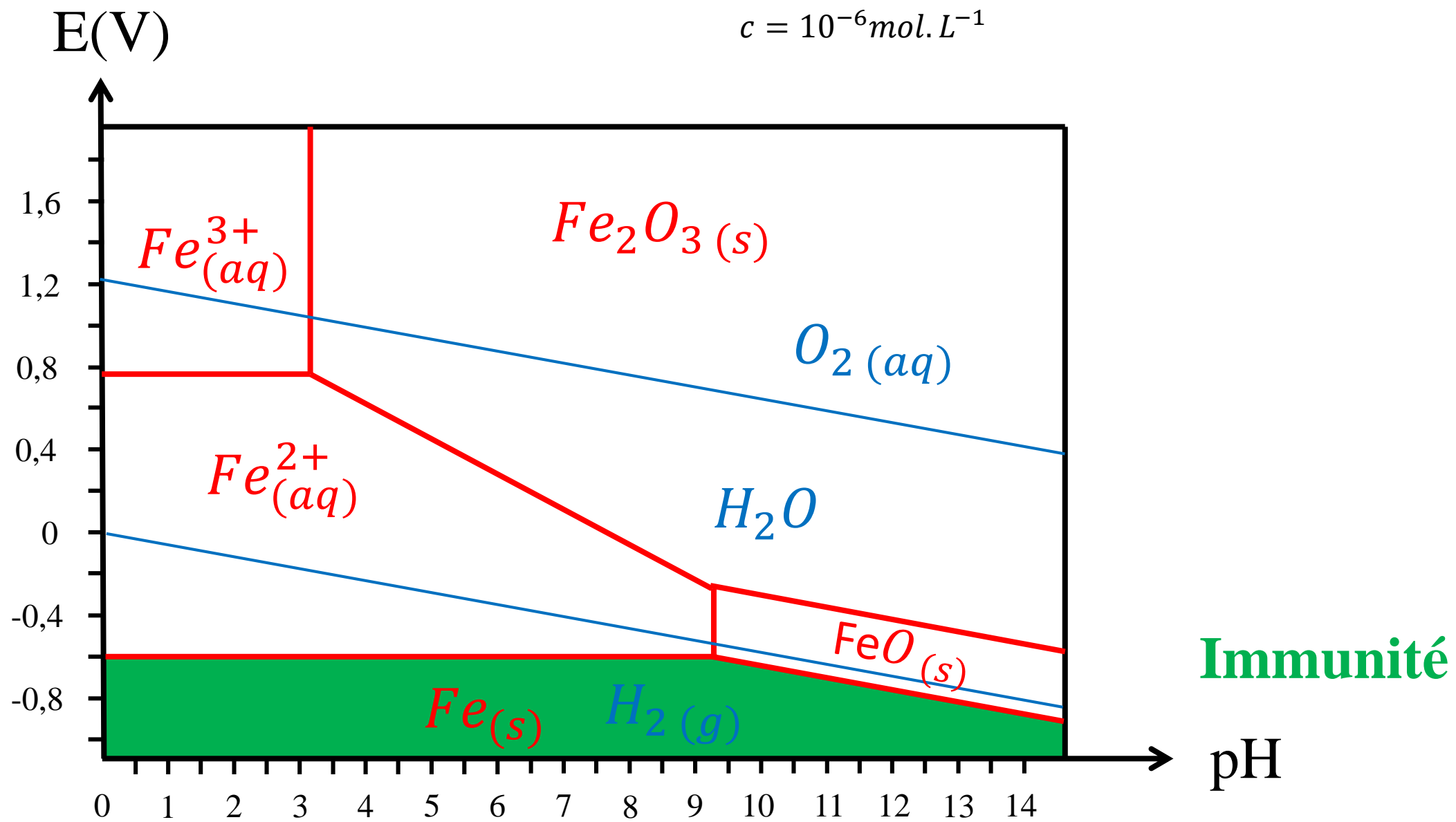
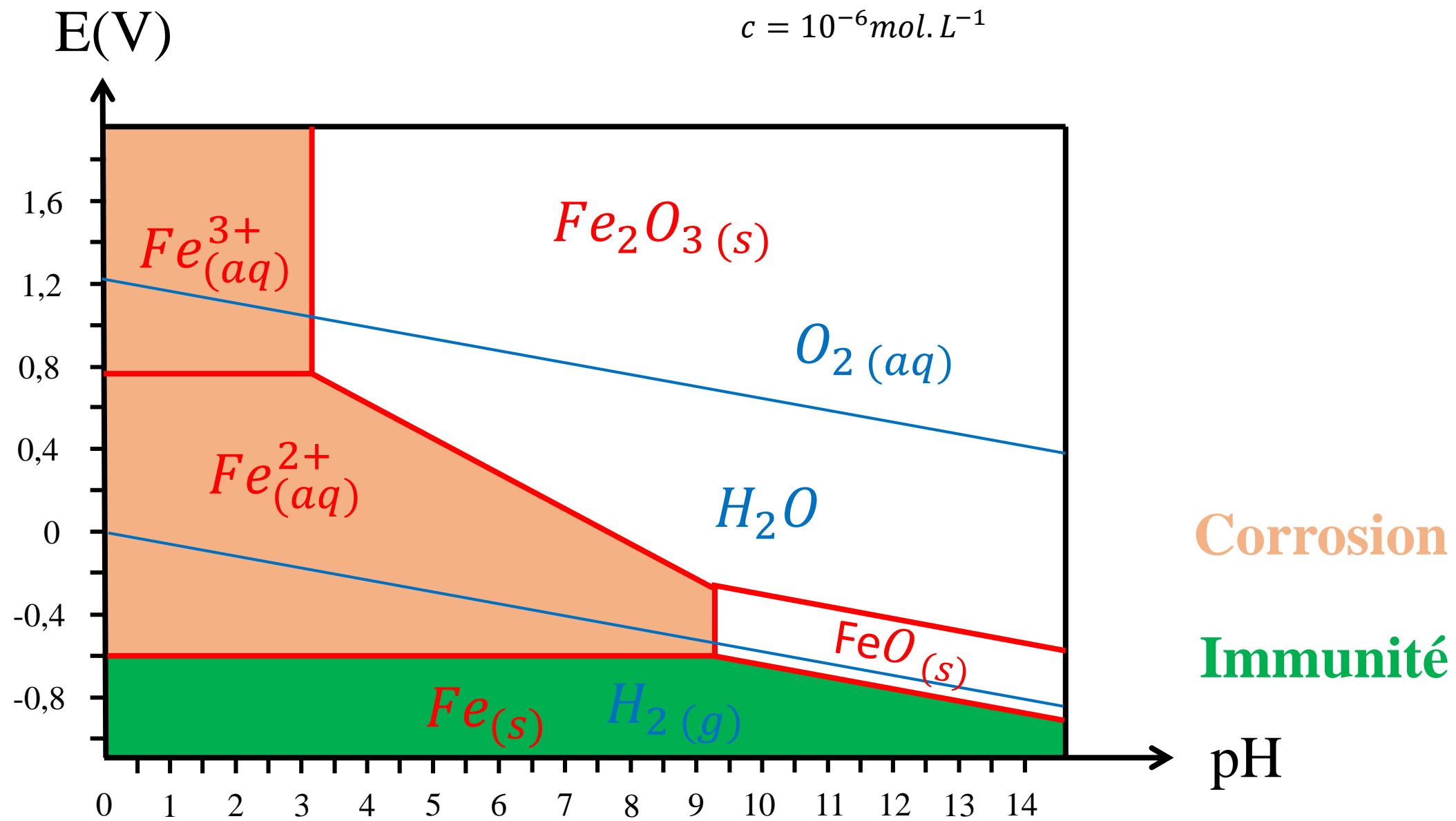


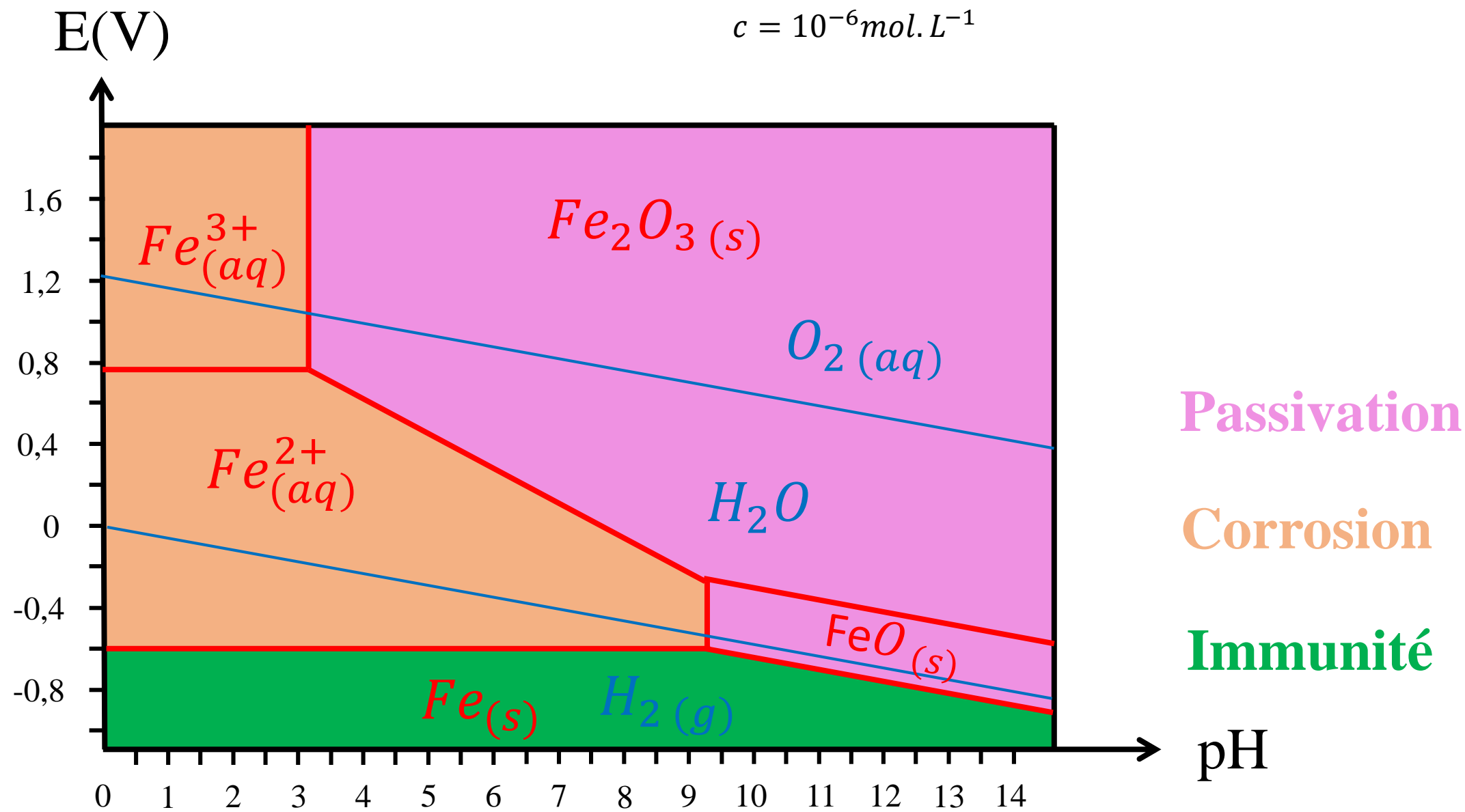
FIGURE 8.16 – Courbe intensité-potentiel permettant l'étude de l'oxydation du fer en milieu aqueux aéré











Corrosion galvanique

Oxydation du fer (qui est corrodé)

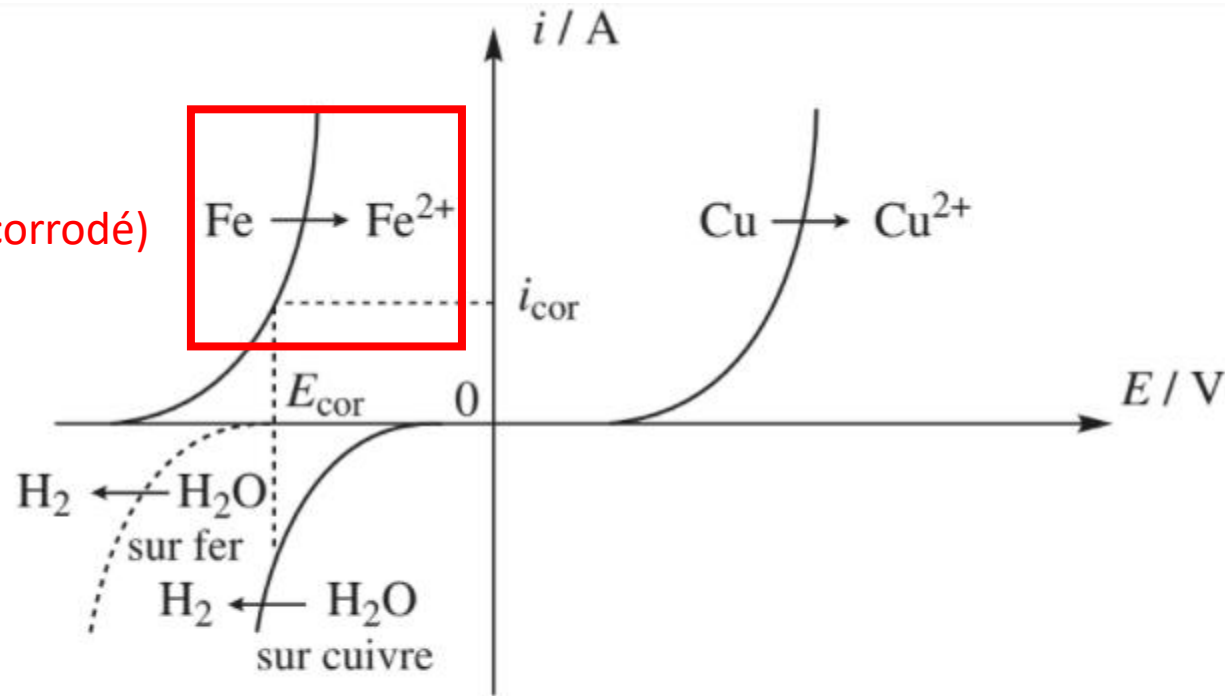


FIGURE 8.17 – Mise en évidence de la corrosion galvanique (électrode fer-cuivre en milieu aqueux)

Corrosion galvanique

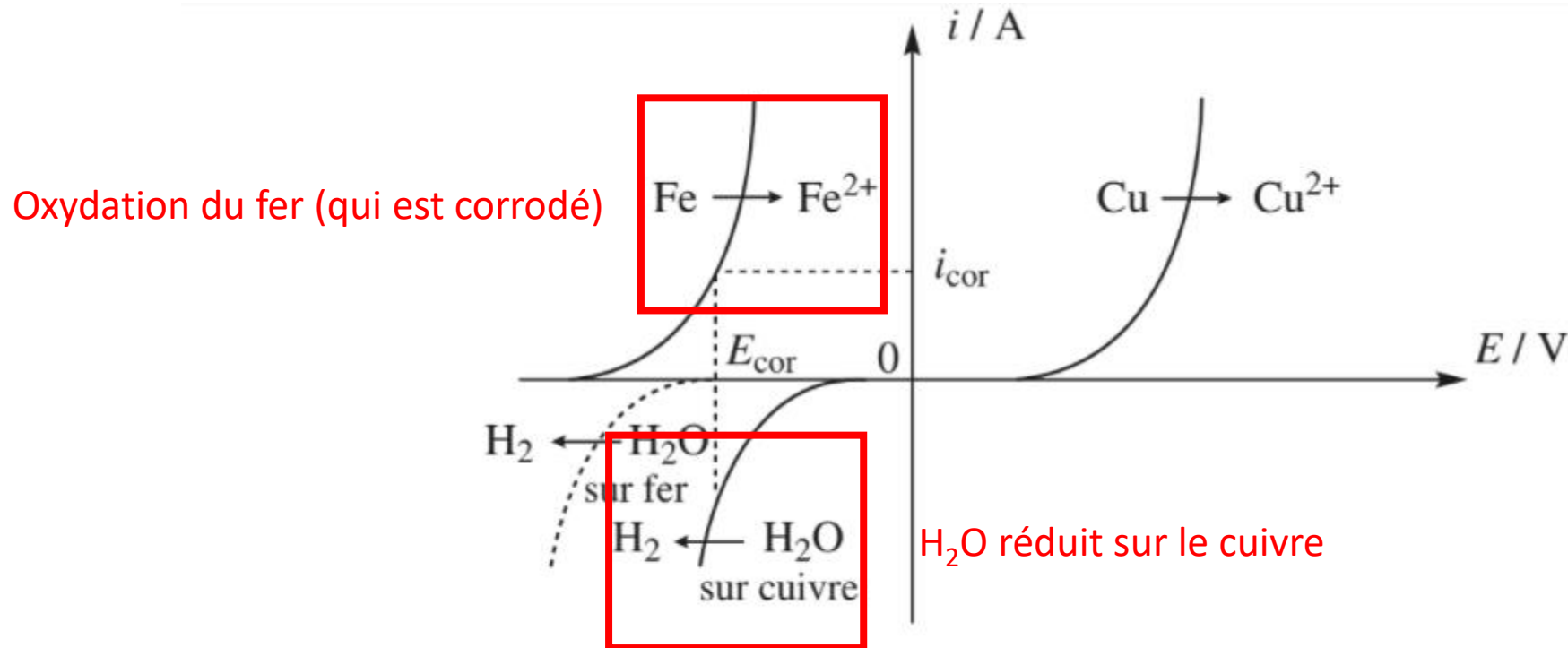


FIGURE 8.17 – Mise en évidence de la corrosion galvanique (électrode fer-cuivre en milieu aqueux)

Anode sacrificielle

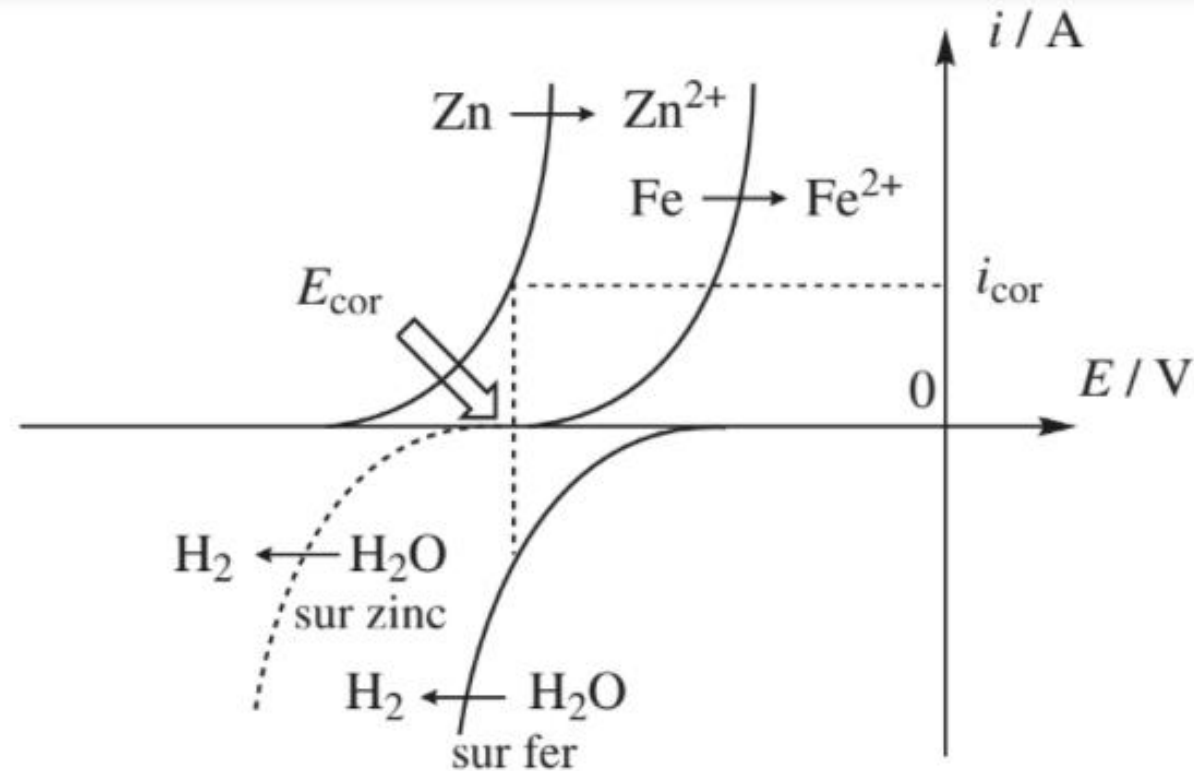


FIGURE 8.18 – Mise en évidence de la corrosion galvanique (électrode fer-zinc en milieu aqueux)

Anode sacrificielle

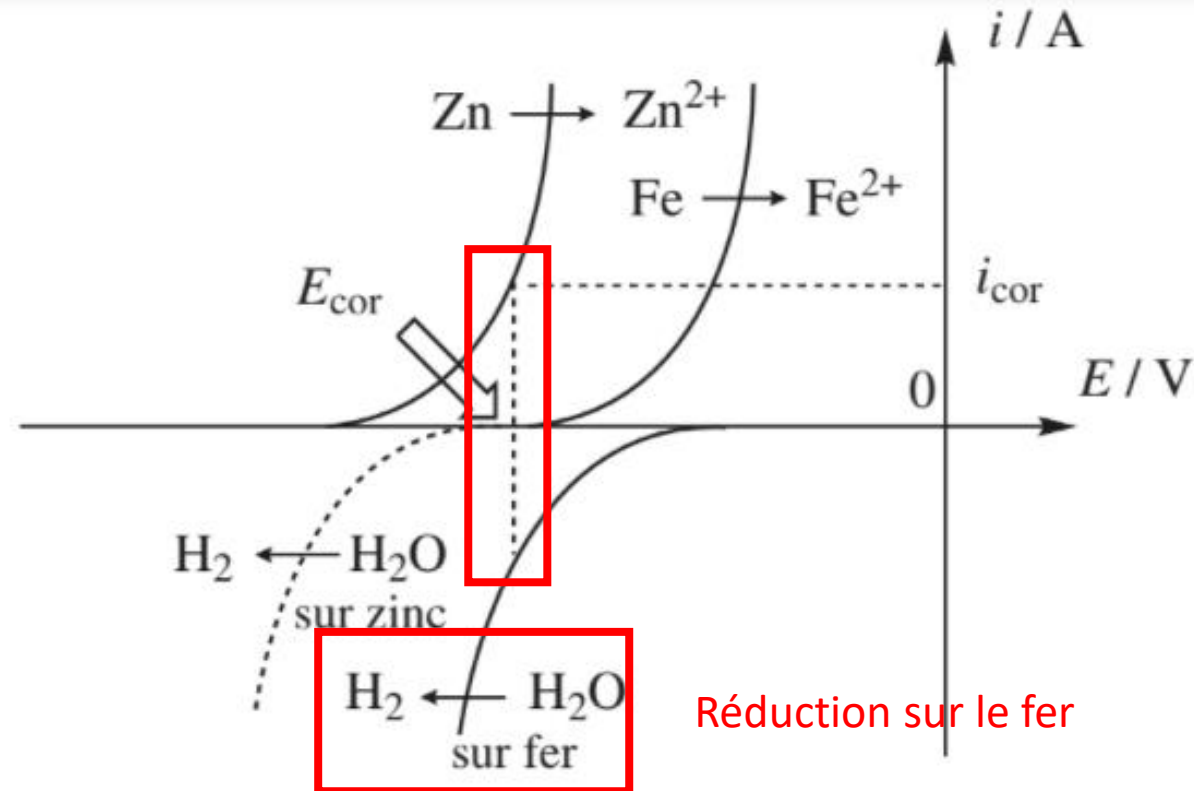


FIGURE 8.18 – Mise en évidence de la corrosion galvanique (électrode fer-zinc en milieu aqueux)

Anode sacrificielle

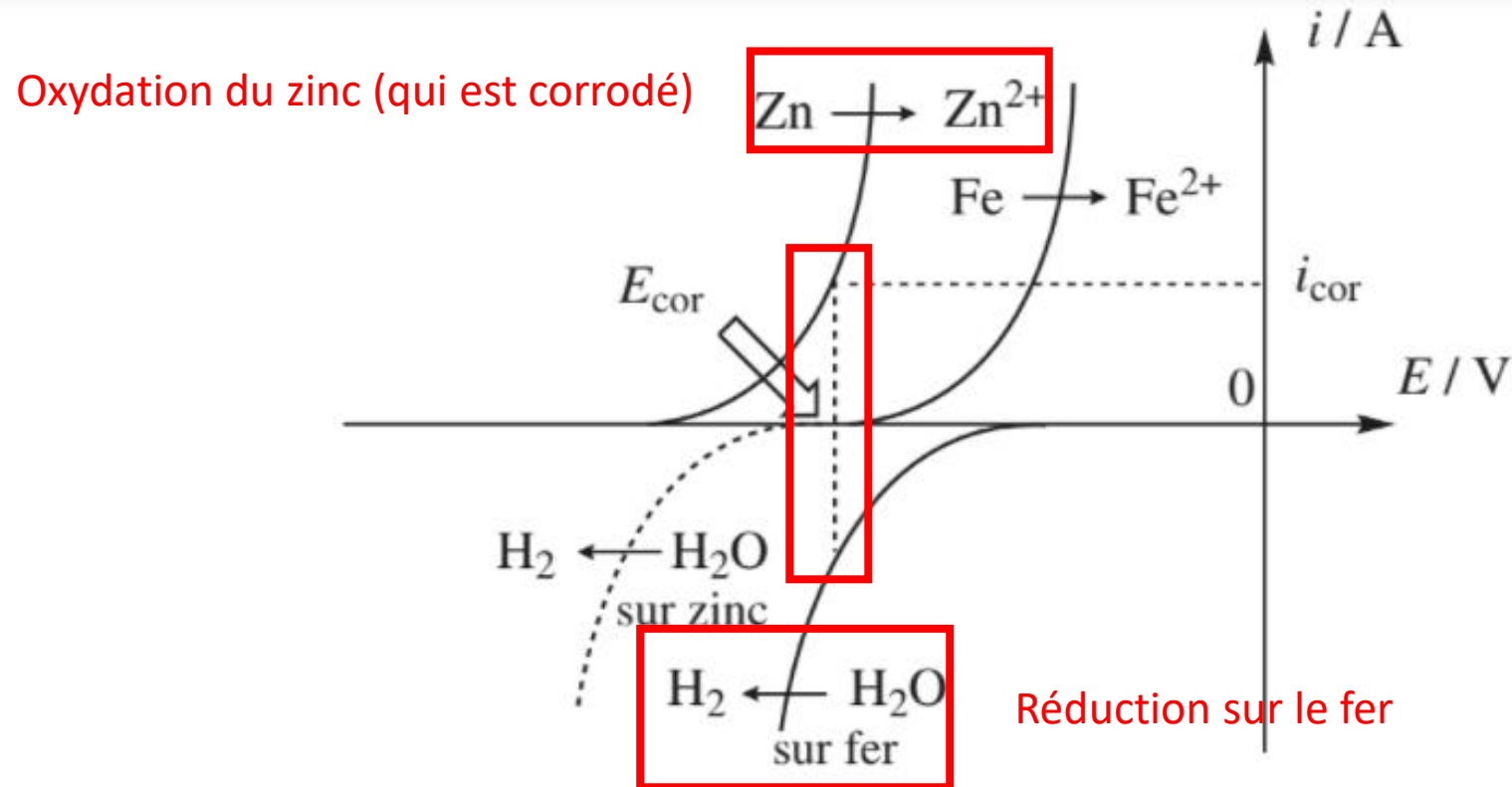


FIGURE 8.18 – Mise en évidence de la corrosion galvanique (électrode fer-zinc en milieu aqueux)

Anode sacrificielle

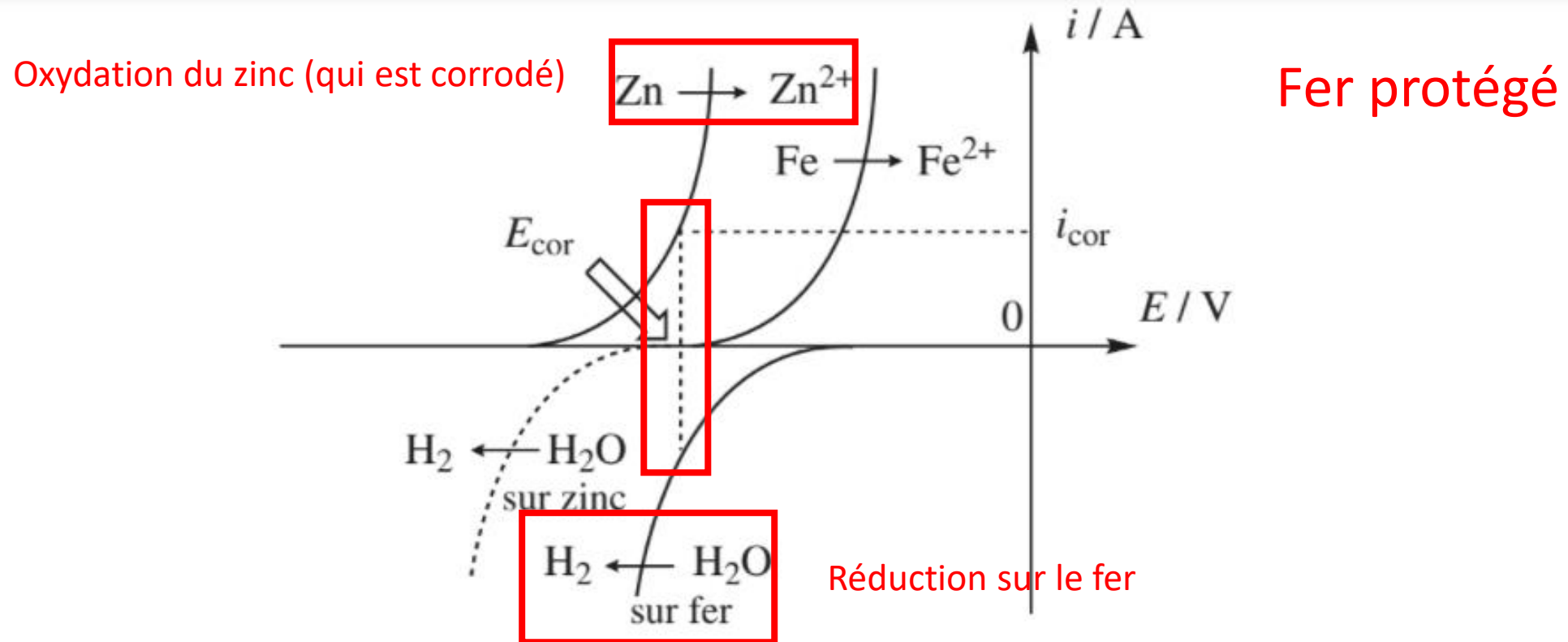
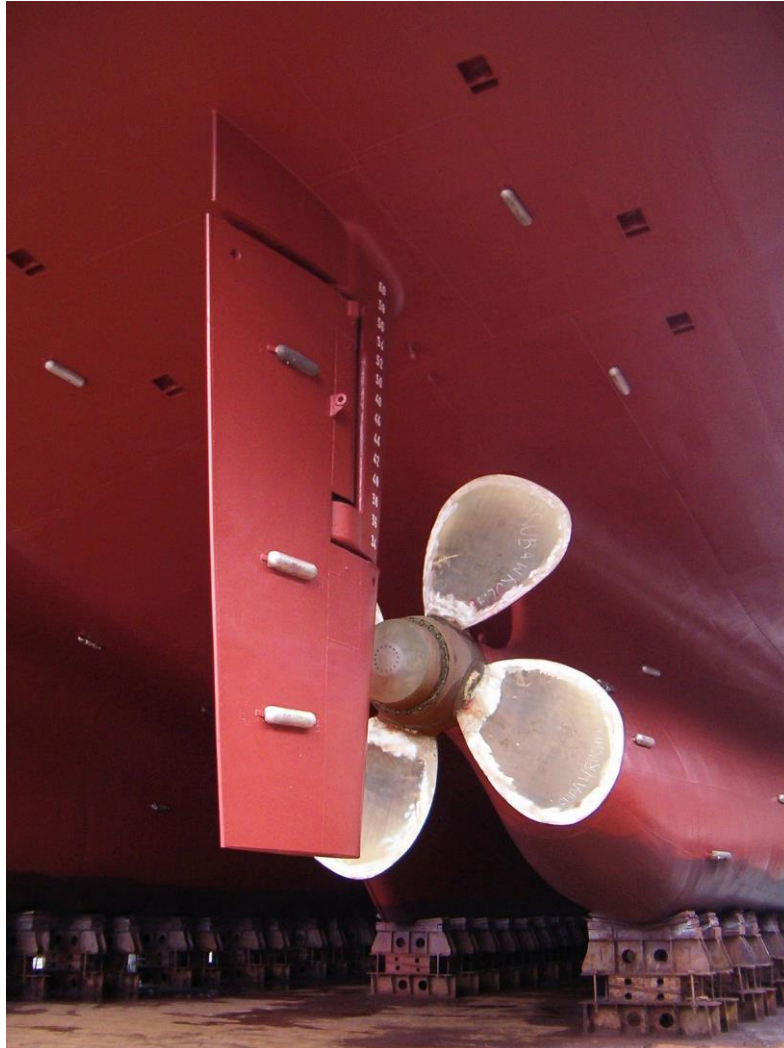
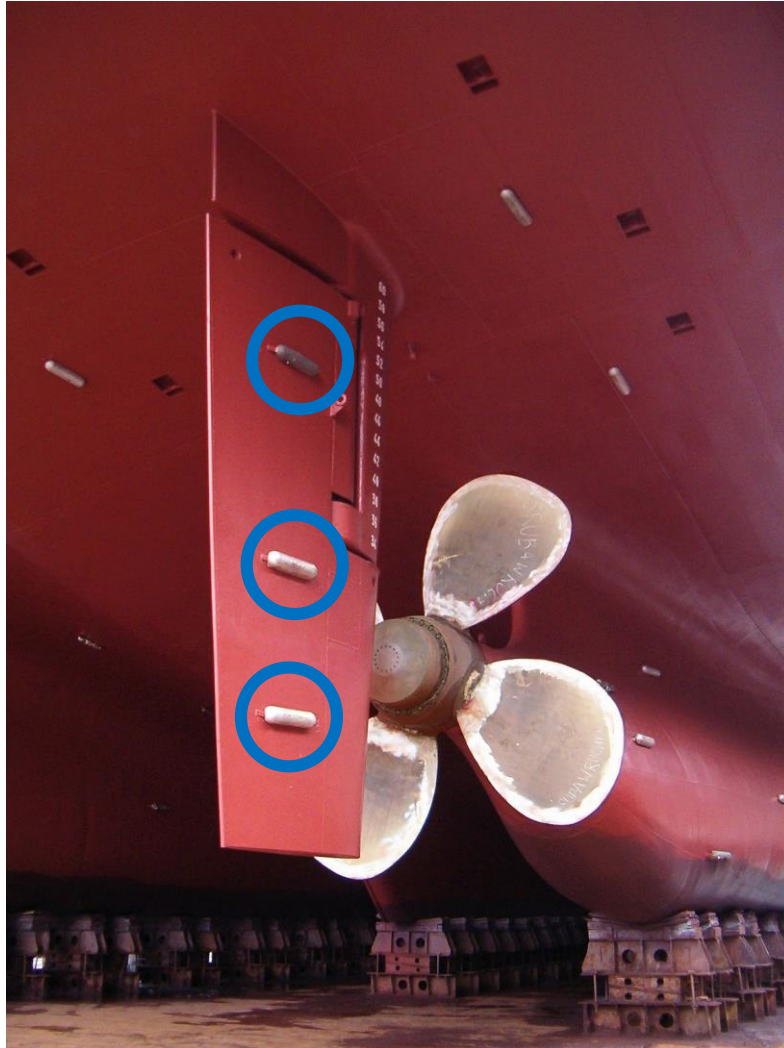


FIGURE 8.18 – Mise en évidence de la corrosion galvanique (électrode fer-zinc en milieu aqueux)

Anode sacrificielle



Anode sacrificielle

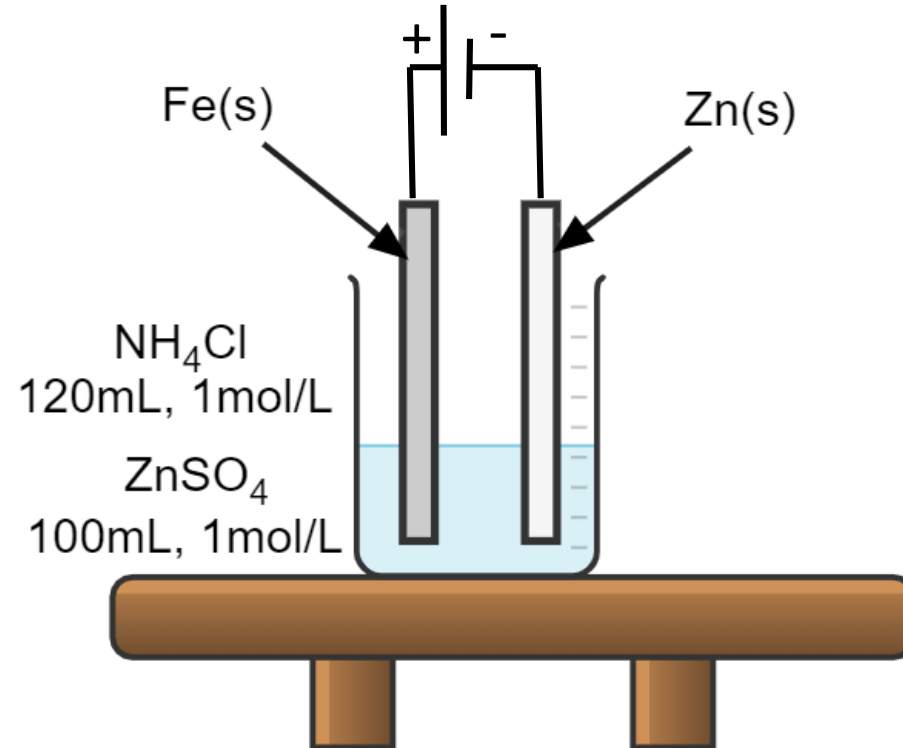


Electrozingage



Glissière de sécurité en acier galvanisé

Electrozingage



Courant continu
 $I = 0,4\text{A}$

Passivation et protection

