

# Corrosion humide des métaux

Prérequis :

Diagrammes E/pH

Courbes courants-potentiel : potentiel mixte, électrolyse

# Corrosion d'un métal : exemple du fer

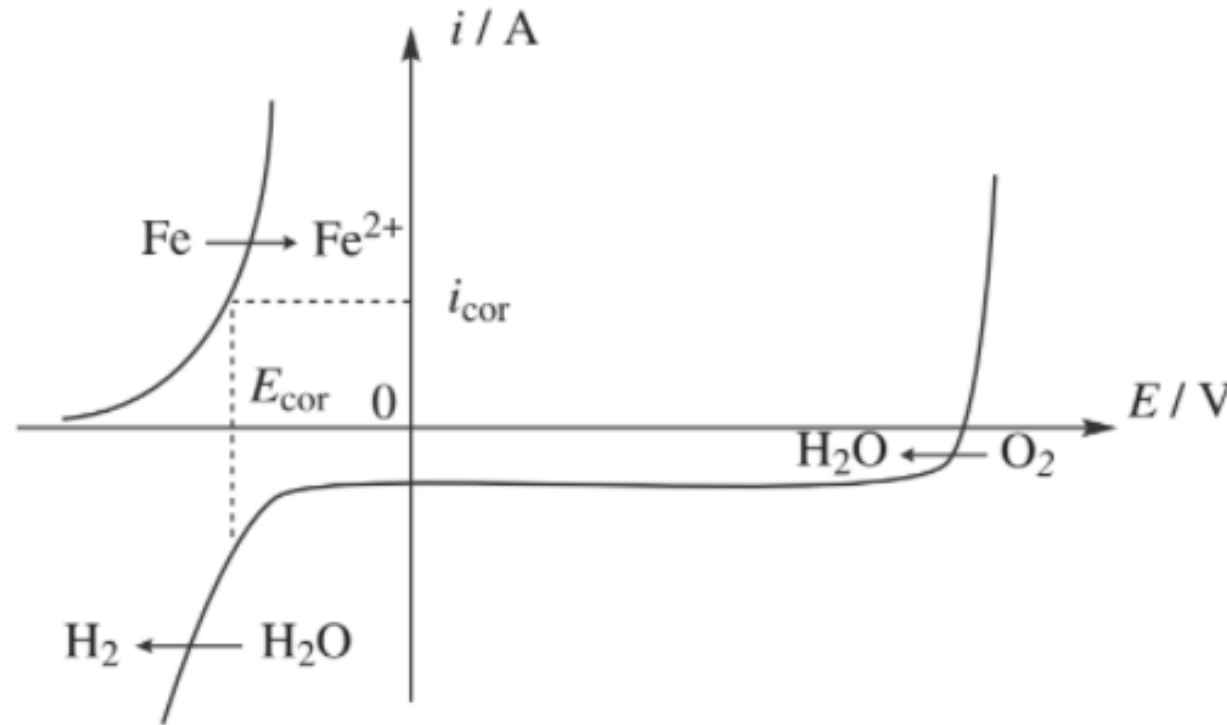


FIGURE 8.16 – Courbe intensité-potentiel permettant l'étude de l'oxydation du fer en milieu aqueux aéré

# Corrosion d'un métal : exemple du fer

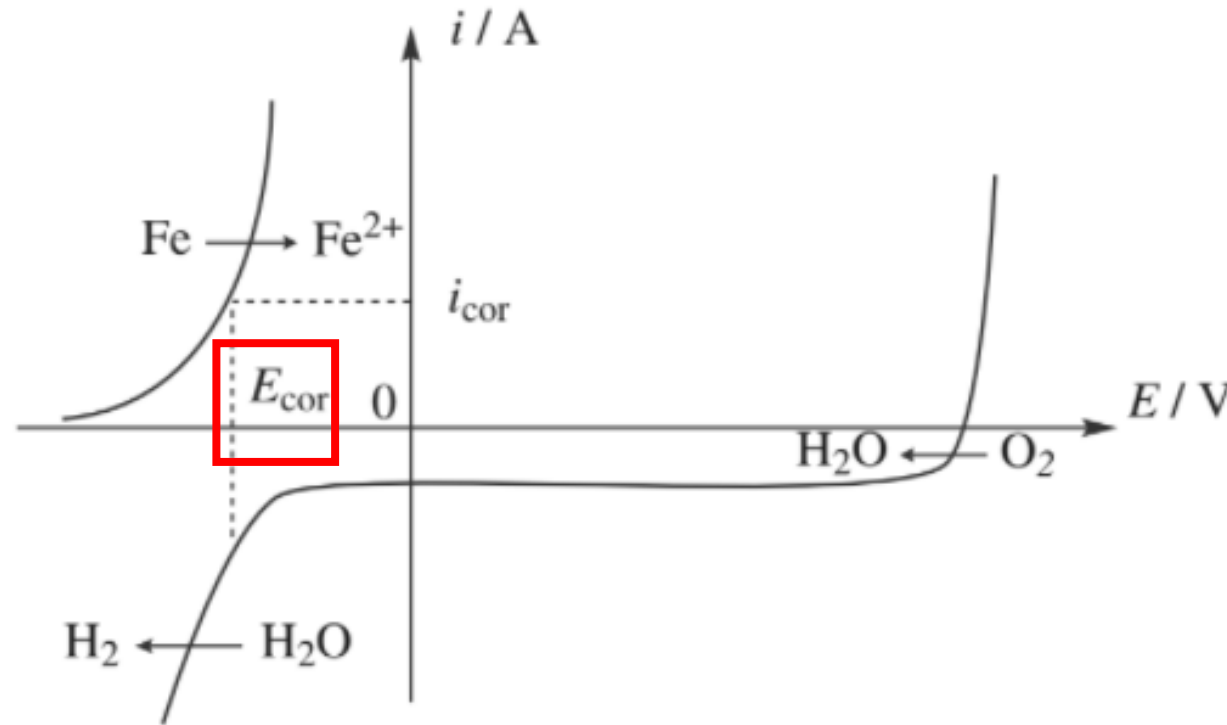


FIGURE 8.16 – Courbe intensité-potentiel permettant l'étude de l'oxydation du fer en milieu aqueux aéré

# Corrosion d'un métal : exemple du fer

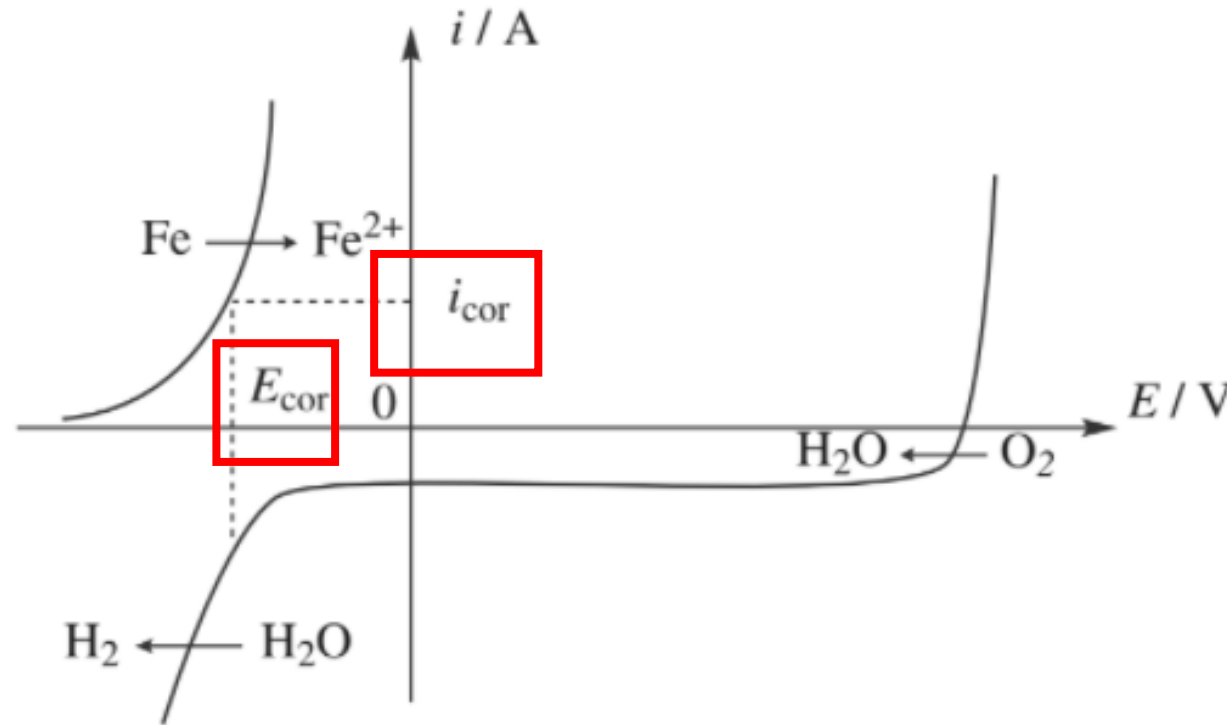
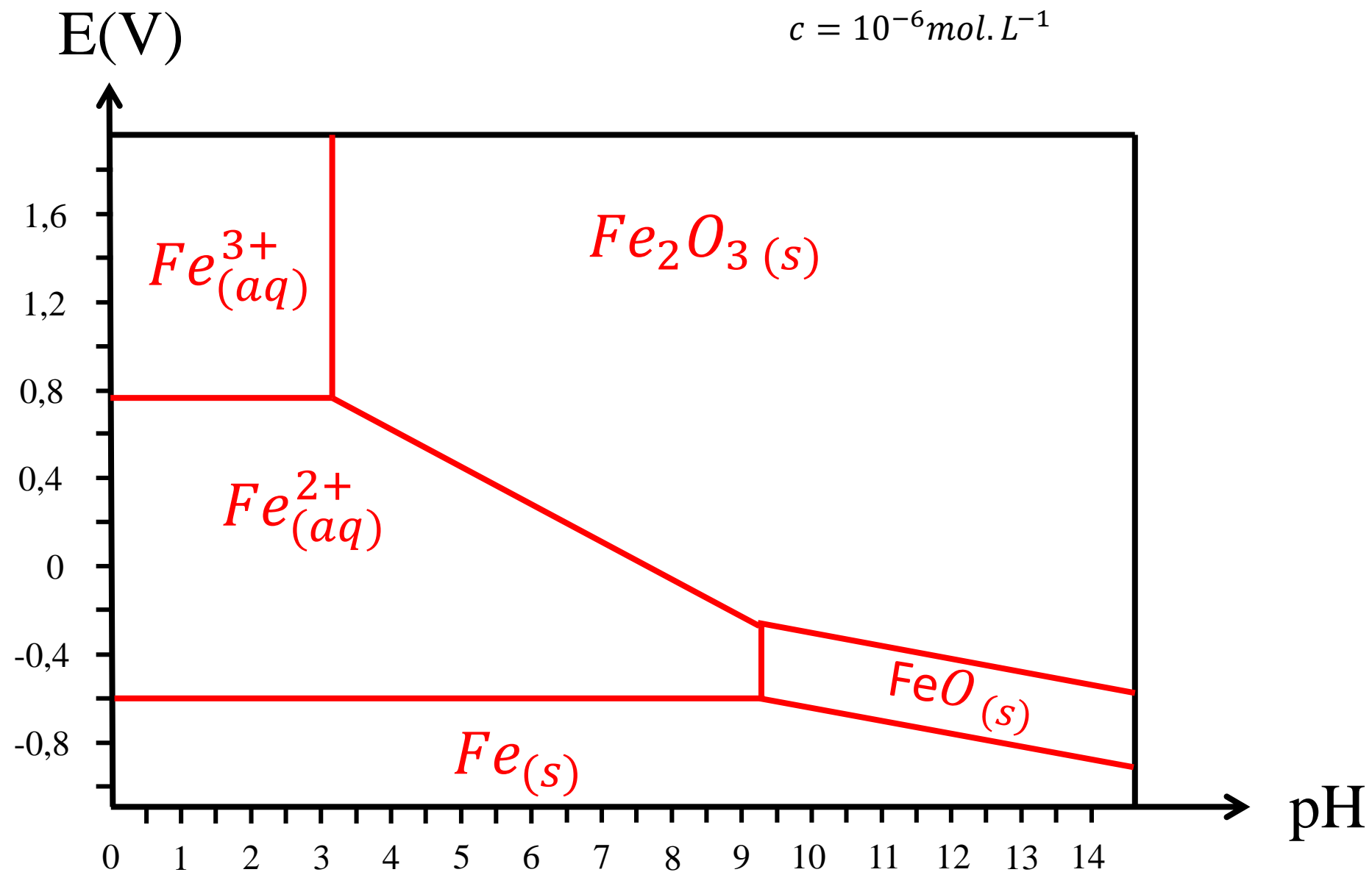
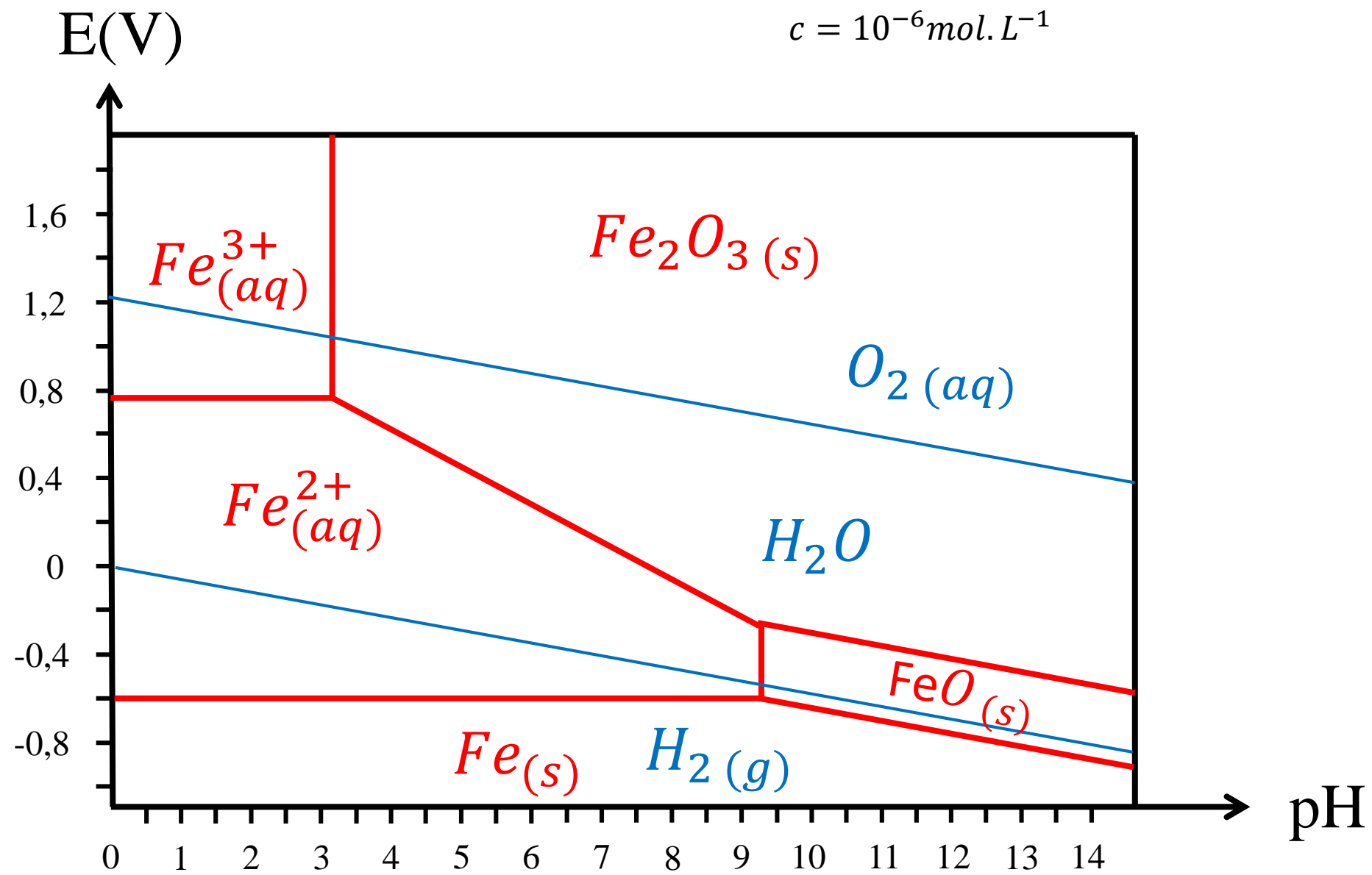
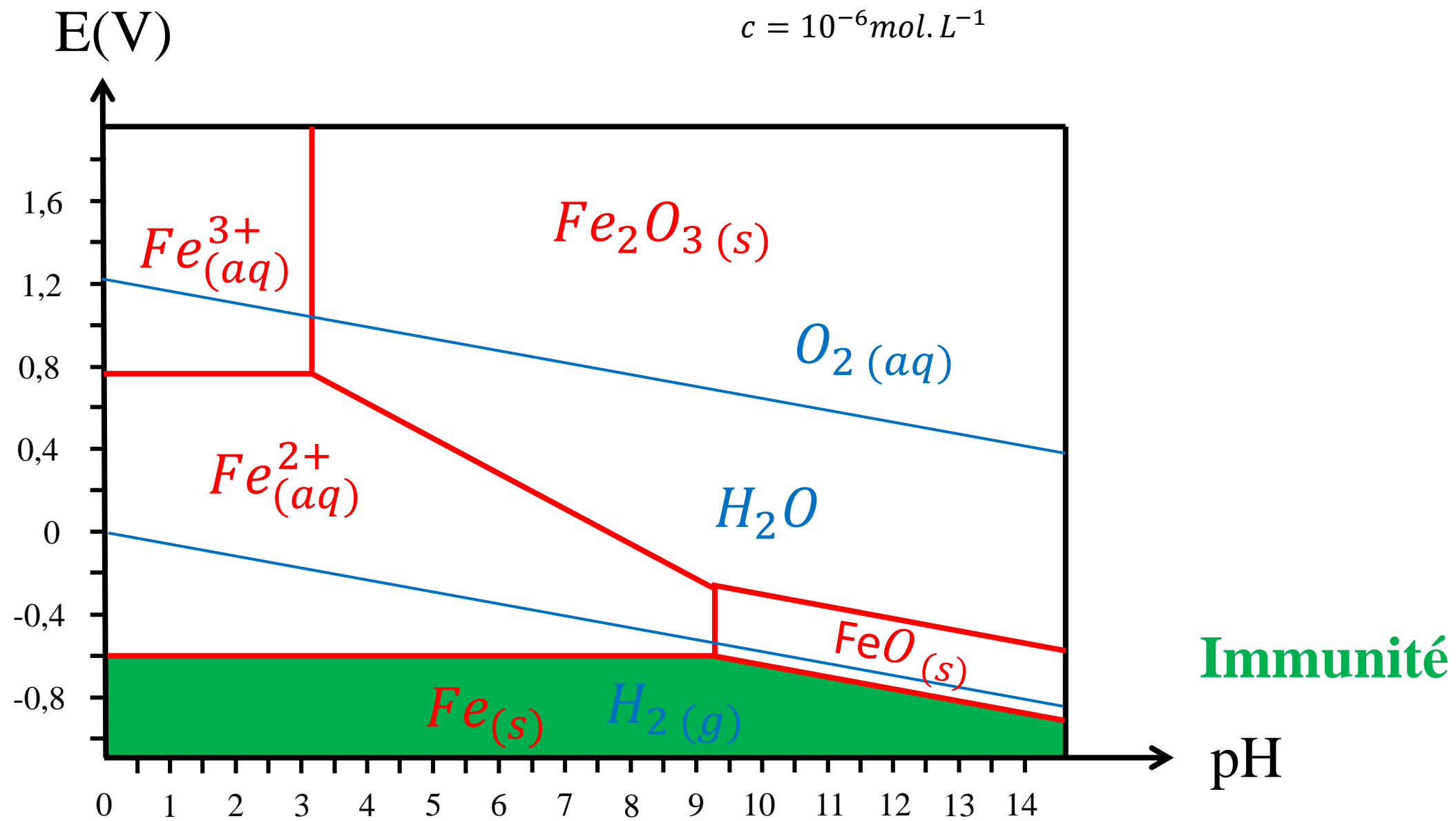
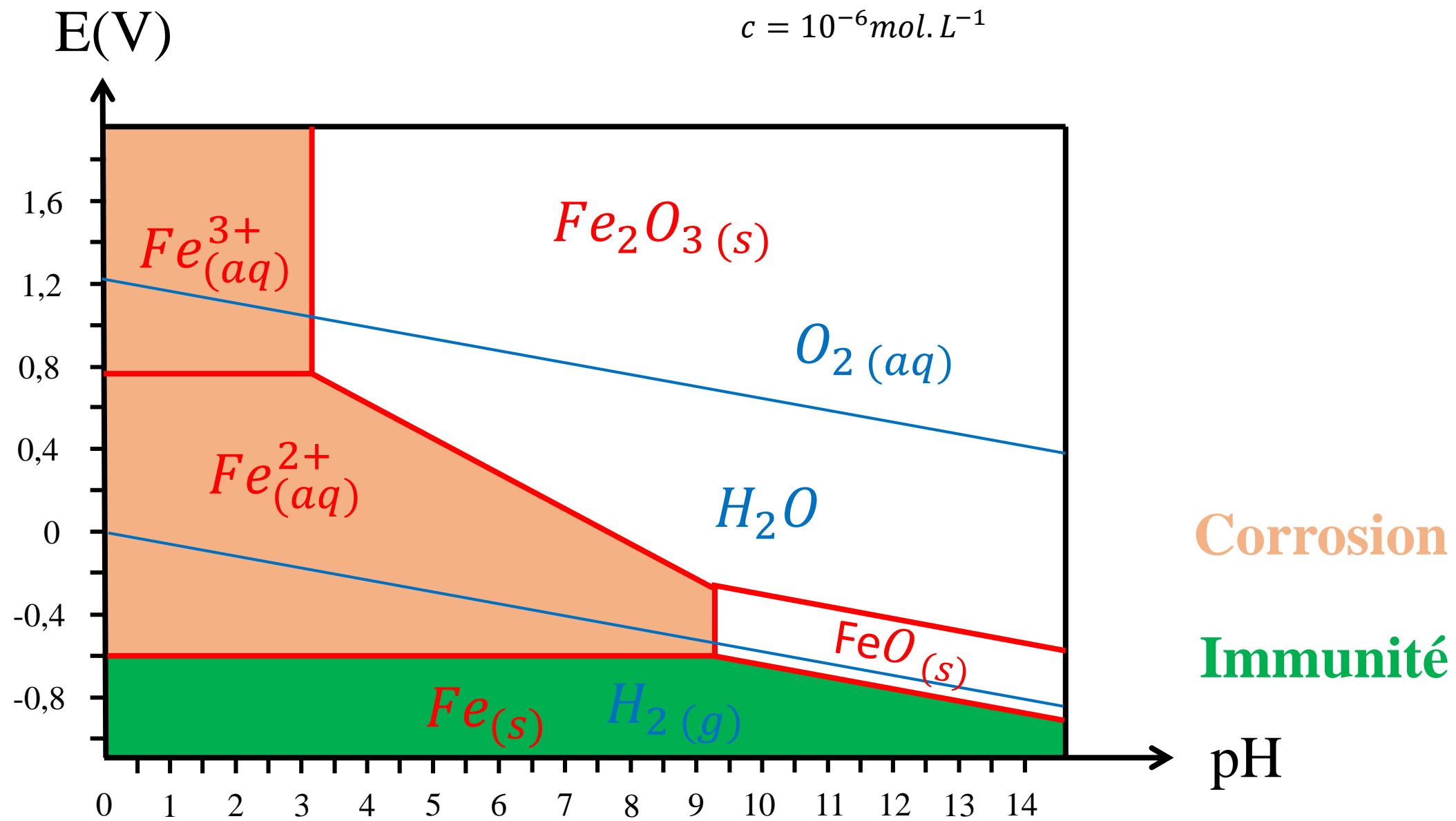


FIGURE 8.16 – Courbe intensité-potentiel permettant l'étude de l'oxydation du fer en milieu aqueux aéré

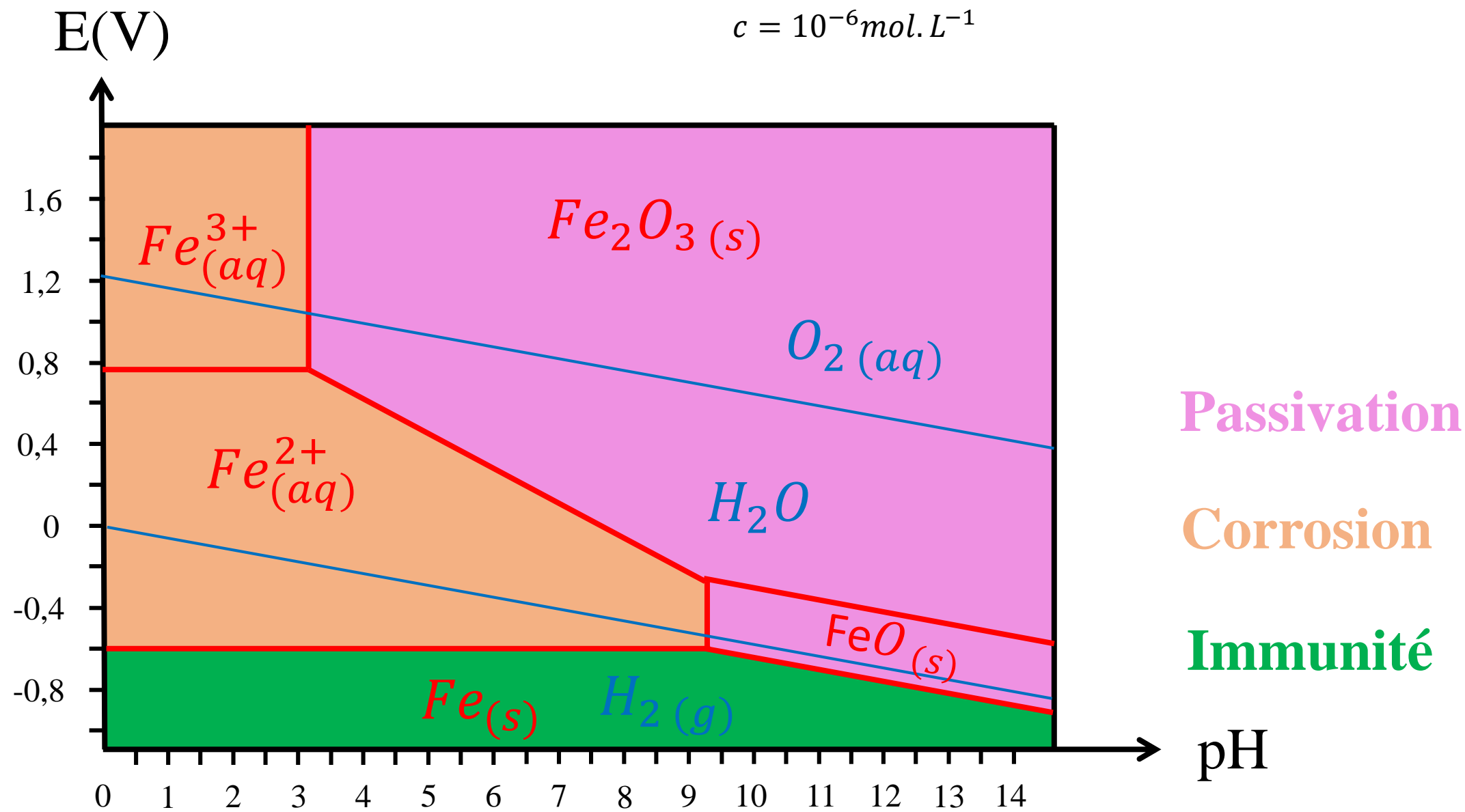












# Corrosion galvanique

Oxydation du fer (qui est corrodé)

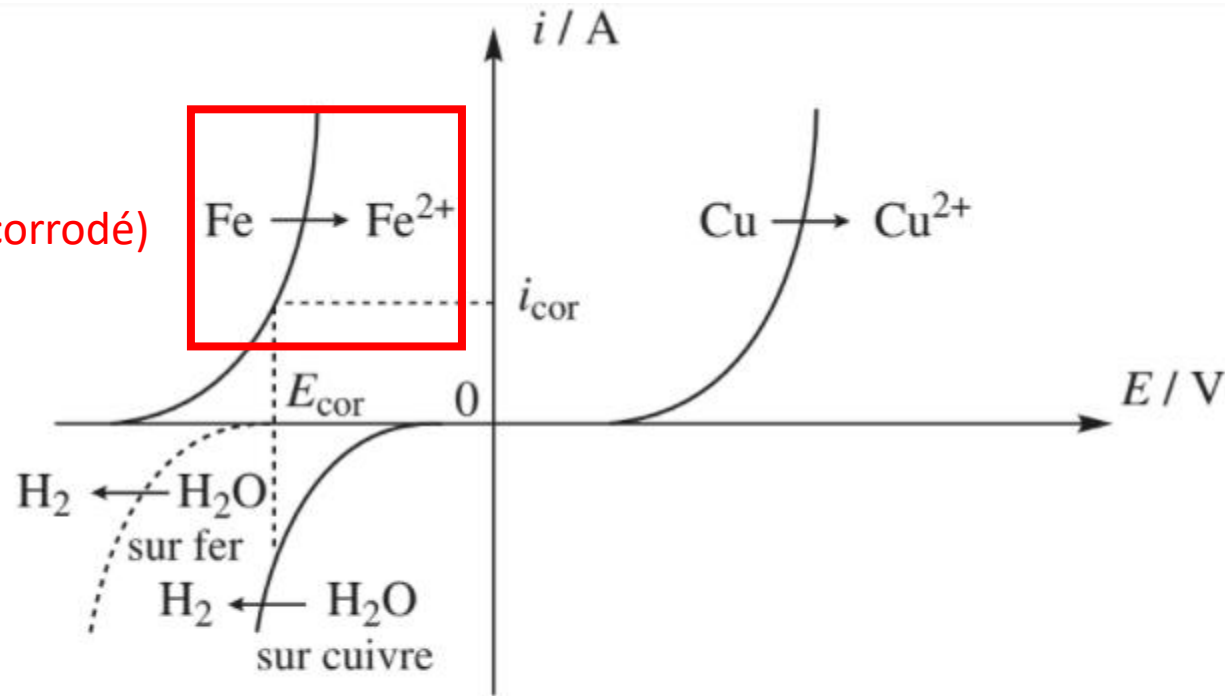


FIGURE 8.17 – Mise en évidence de la corrosion galvanique (électrode fer-cuivre en milieu aqueux)

# Corrosion galvanique

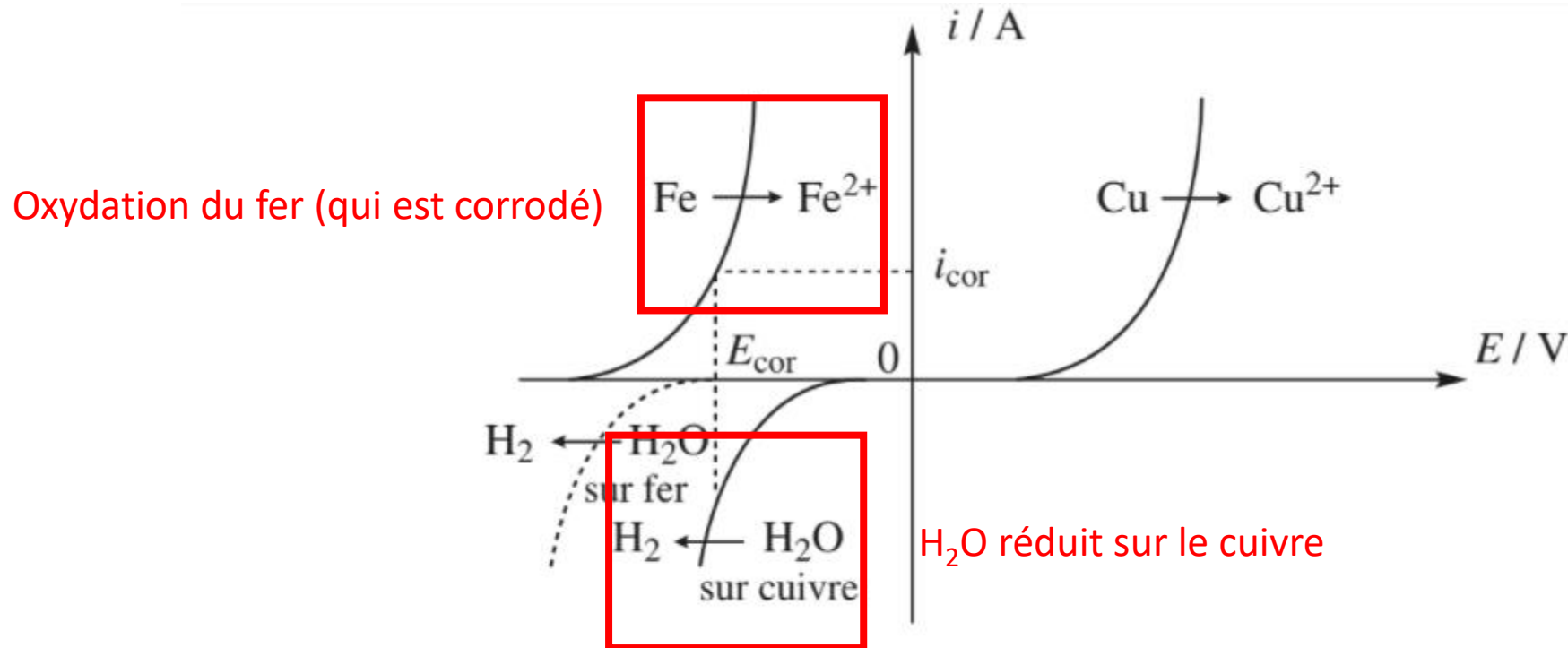


FIGURE 8.17 – Mise en évidence de la corrosion galvanique (électrode fer-cuivre en milieu aqueux)

# Anode sacrificielle

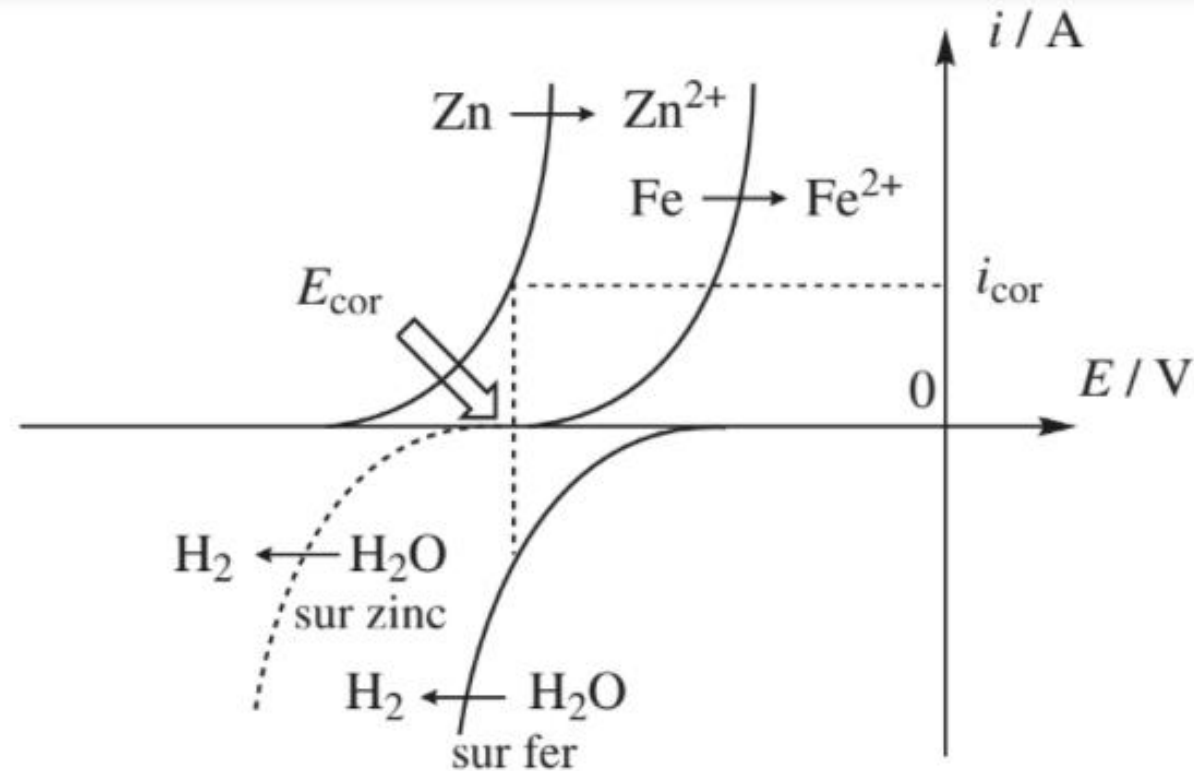


FIGURE 8.18 – Mise en évidence de la corrosion galvanique (électrode fer-zinc en milieu aqueux)

# Anode sacrificielle

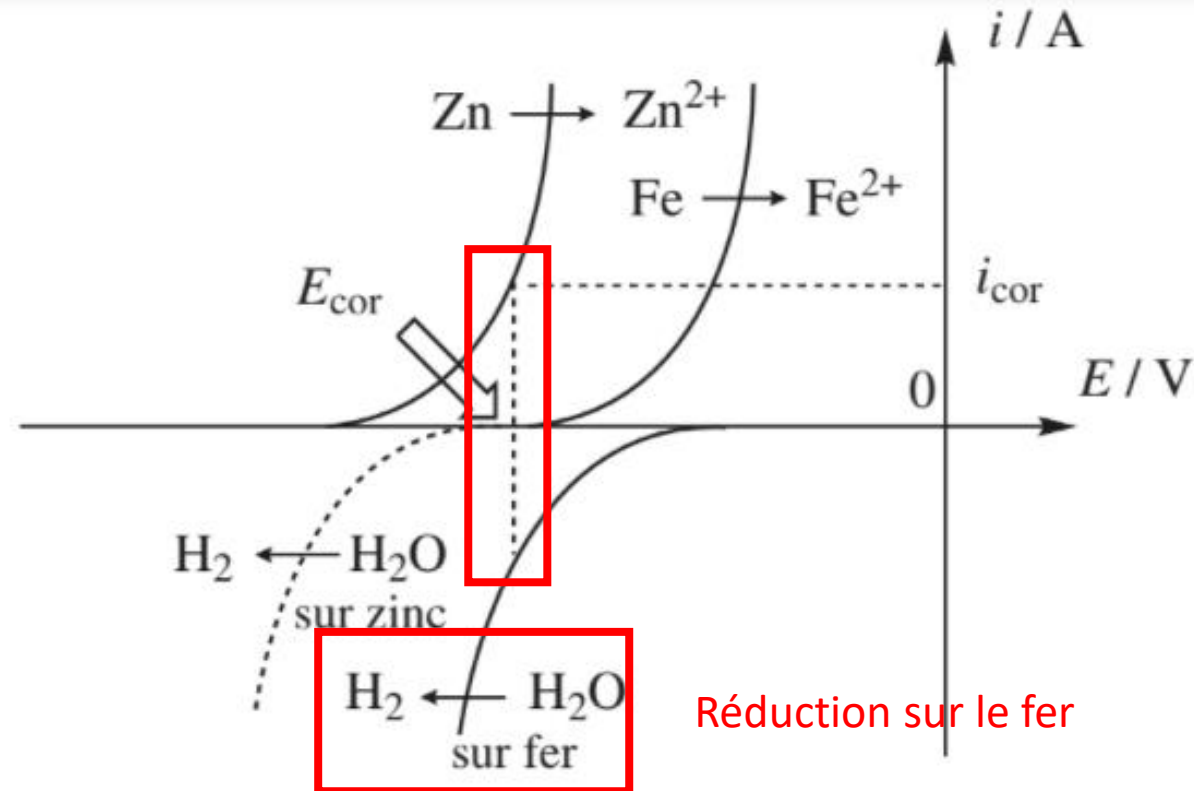


FIGURE 8.18 – Mise en évidence de la corrosion galvanique (électrode fer-zinc en milieu aqueux)

# Anode sacrificielle

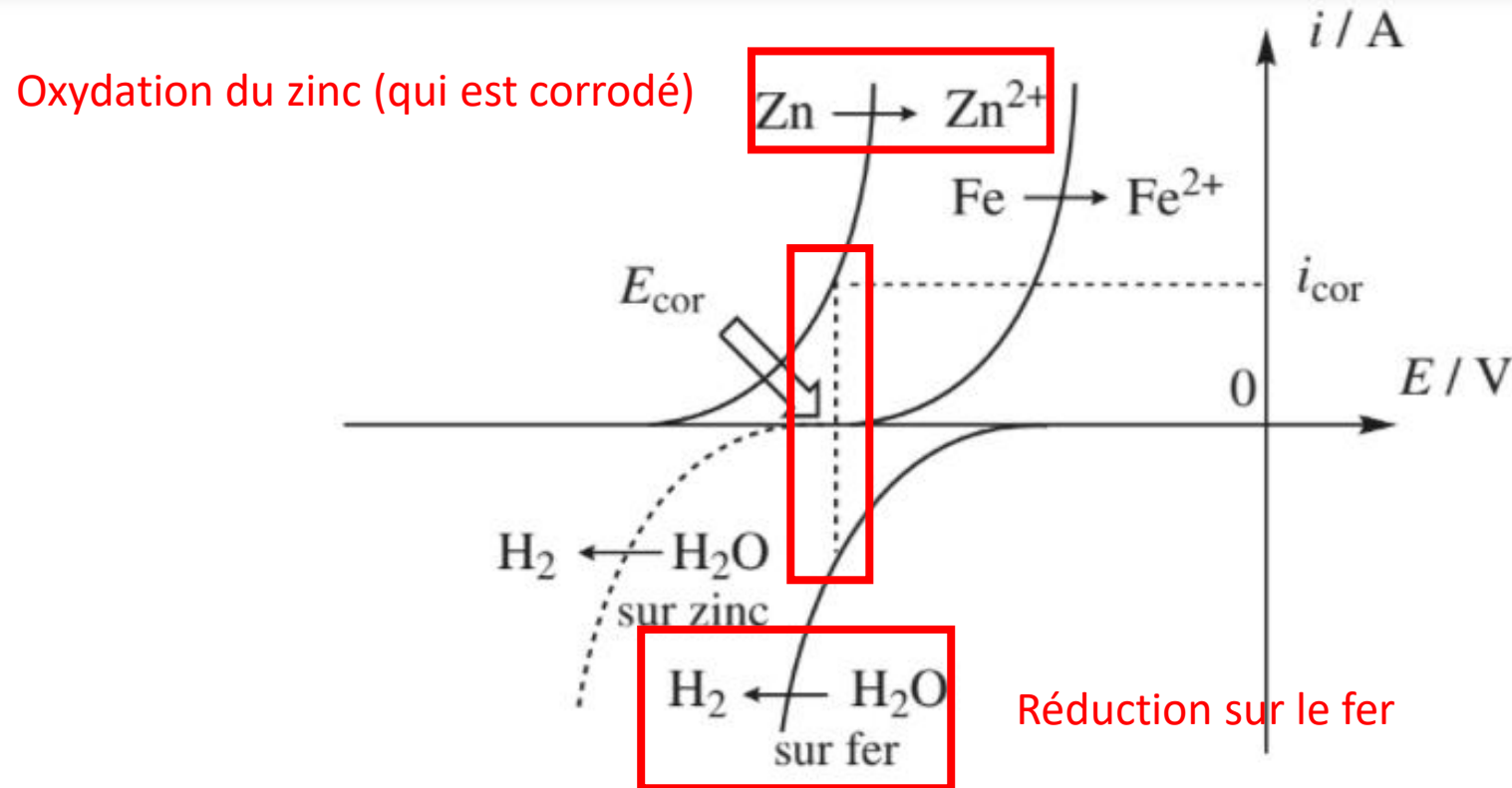


FIGURE 8.18 – Mise en évidence de la corrosion galvanique (électrode fer-zinc en milieu aqueux)

# Anode sacrificielle

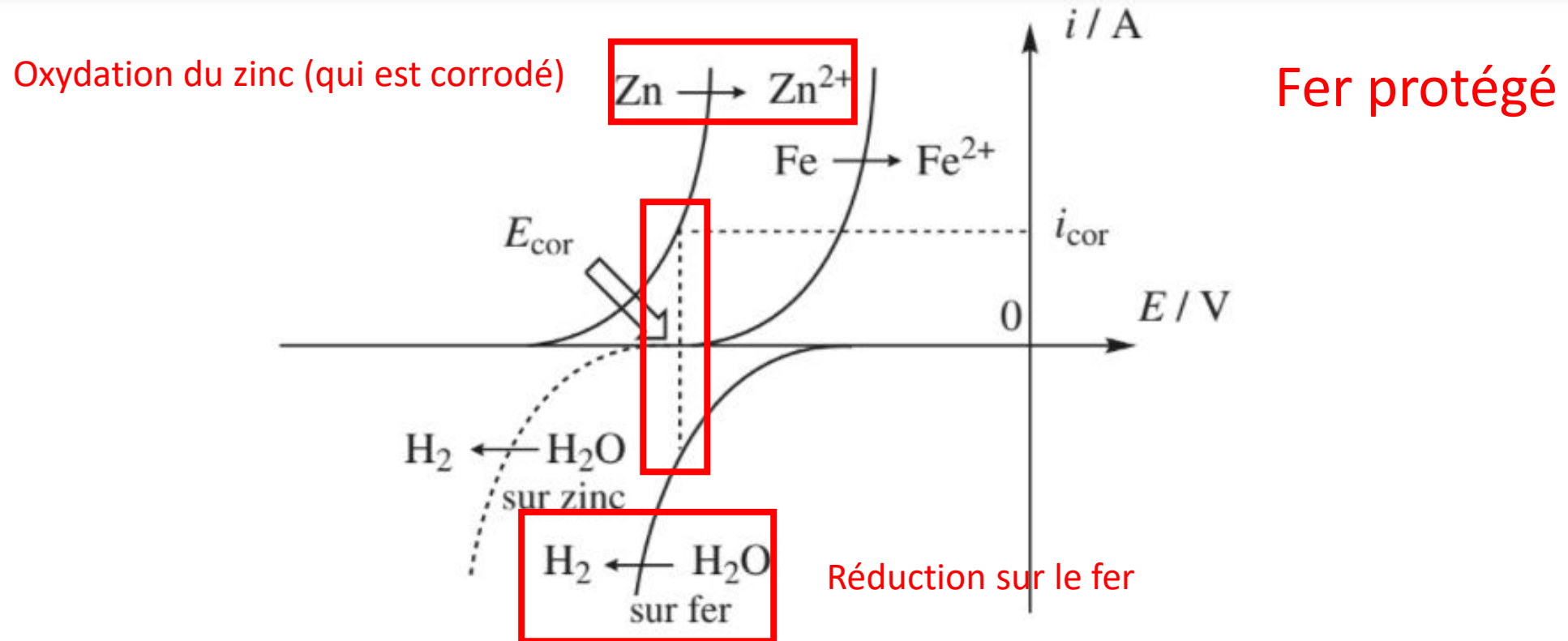
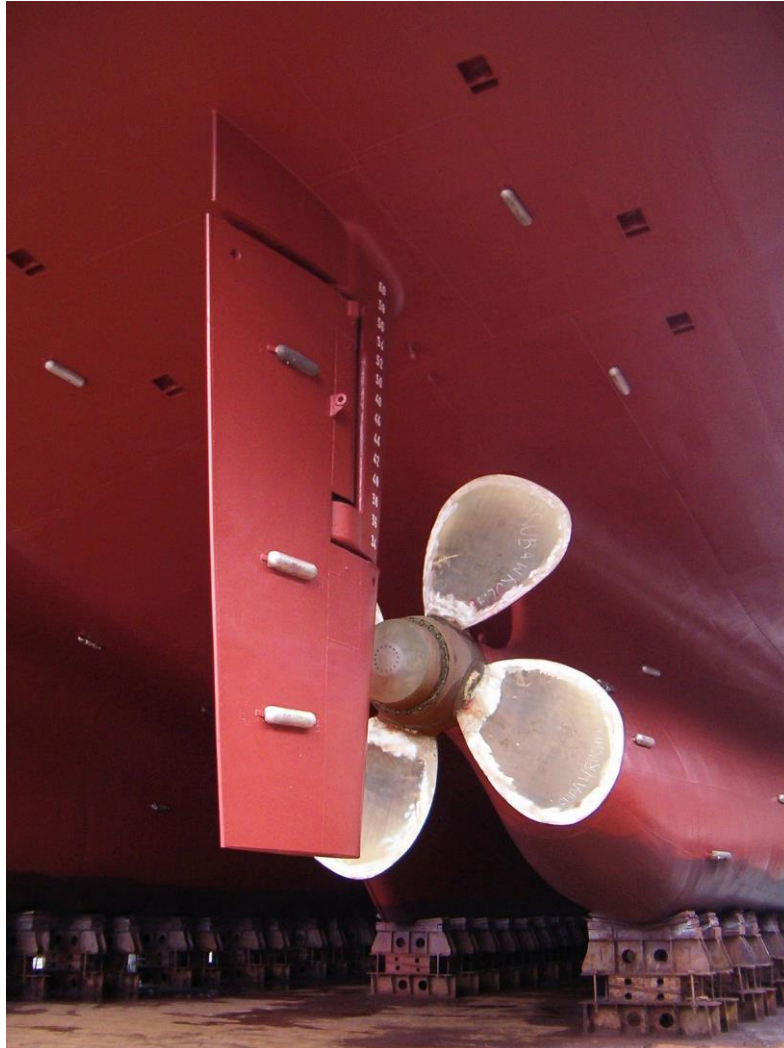


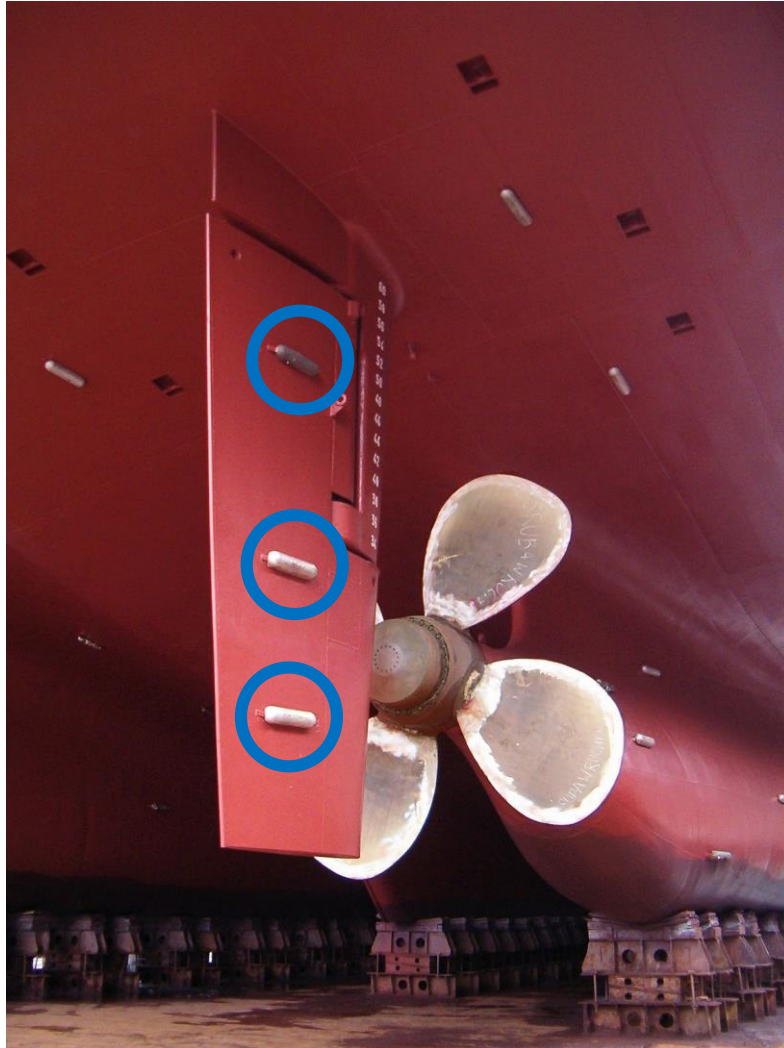
FIGURE 8.18 – Mise en évidence de la corrosion galvanique (électrode fer-zinc en milieu aqueux)

# Anode sacrificielle





# Anode sacrificielle



# Electrozingage



Glissière de sécurité en acier galvanisé

# Electrozingage : protocole

