

# LC 26: CORROSION HUMIDE DES MÉTAUX

17 juin 2019

Alexandre Klein & Julien Pollet

**Niveau : CPGE**

**Commentaires du jury**

**Bibliographie**

↗ *LC 26 2016 et 2018*

→ le plan

**Pré-requis**

- Oxydoréduction
- Diagramme E-pH
- Courbe i-E

**Table des matières**

<b>1</b>	<b>Première approche du phénomène</b>	<b>2</b>
1.1	Le phénomène de corrosion . . . . .	2
1.2	Deux type de corrosion . . . . .	2
1.3	Diagramme de Pourbaix E-pH (thermo) . . . . .	2
1.4	Diagramme I-E (cinétique) . . . . .	2
<b>2</b>	<b>Influence du milieu</b>	<b>2</b>
2.1	Influence des ions en solution . . . . .	2
2.2	Aération différentielle . . . . .	2
2.3	Corrosion Galvanique . . . . .	2
<b>3</b>	<b>Protection contre la corrosion</b>	<b>2</b>
3.1	L'anode sacrificielle . . . . .	2
3.2	Recouvrement par un matériaux inerte . . . . .	2
3.3	Recouvrement métallique . . . . .	2
<b>4</b>	<b>Conclusion et Ouverture (Industrie de la chimie, compétition thermo)</b>	<b>2</b>

## **Introduction**

### **1 Première approche du phénomène**

#### **1.1 Le phénomène de corrosion**

#### **1.2 Deux type de corrosion**

#### **1.3 Diagramme de Pourbaix E-pH (thermo)**

#### **1.4 Diagramme I-E (cinétique)**

### **2 Influence du milieu**

#### **2.1 Influence des ions en solution**

#### **2.2 Aération différentielle**

#### **2.3 Corrosion Galvanique**

### **3 Protection contre la corrosion**

#### **3.1 L'anode sacrificielle**

#### **3.2 Recouvrement par un matériaux inerte**

#### **3.3 Recouvrement métallique**

### **4 Conclusion et Ouverture (Industrie de la chimie, compétition thermo)**