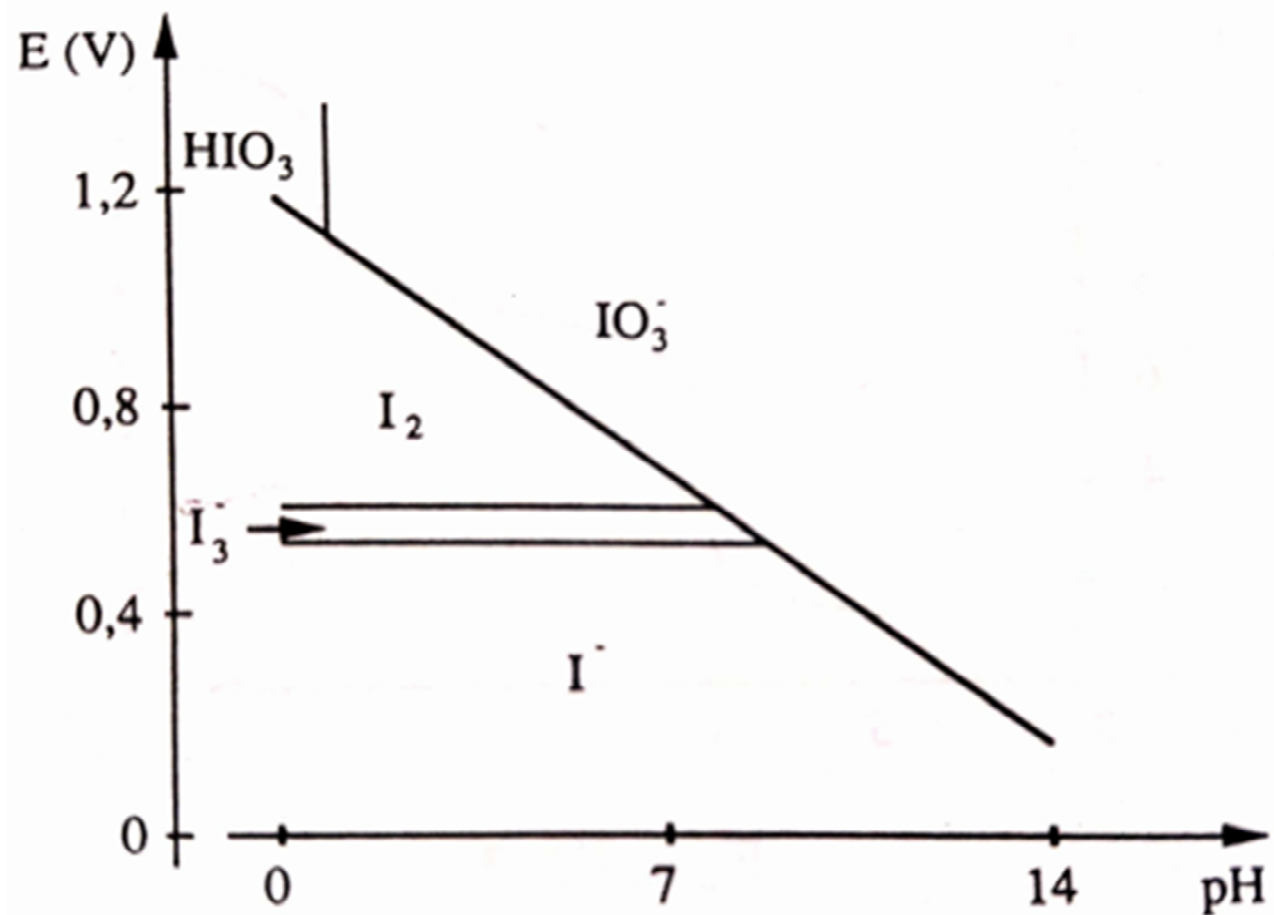


LC24 – Diagrammes E-pH (construction exclue)

AGRÉGATION EXTERNE DE PHYSIQUE-CHIMIE, OPTION PHYSIQUE

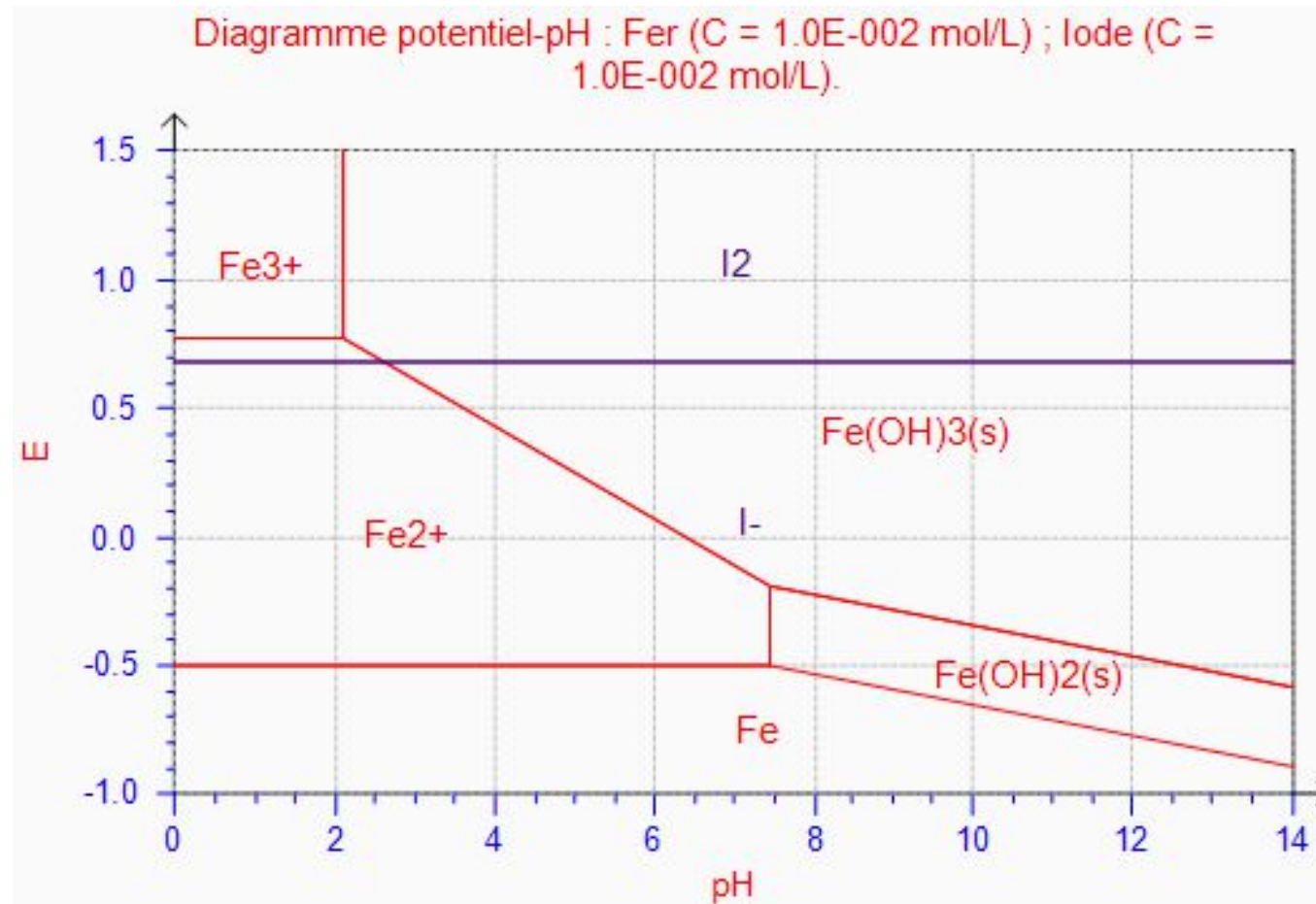
I. Le diagramme E-pH comme outil d'interprétation et de prédiction

1. Variation du nombre d'oxydation avec le pH



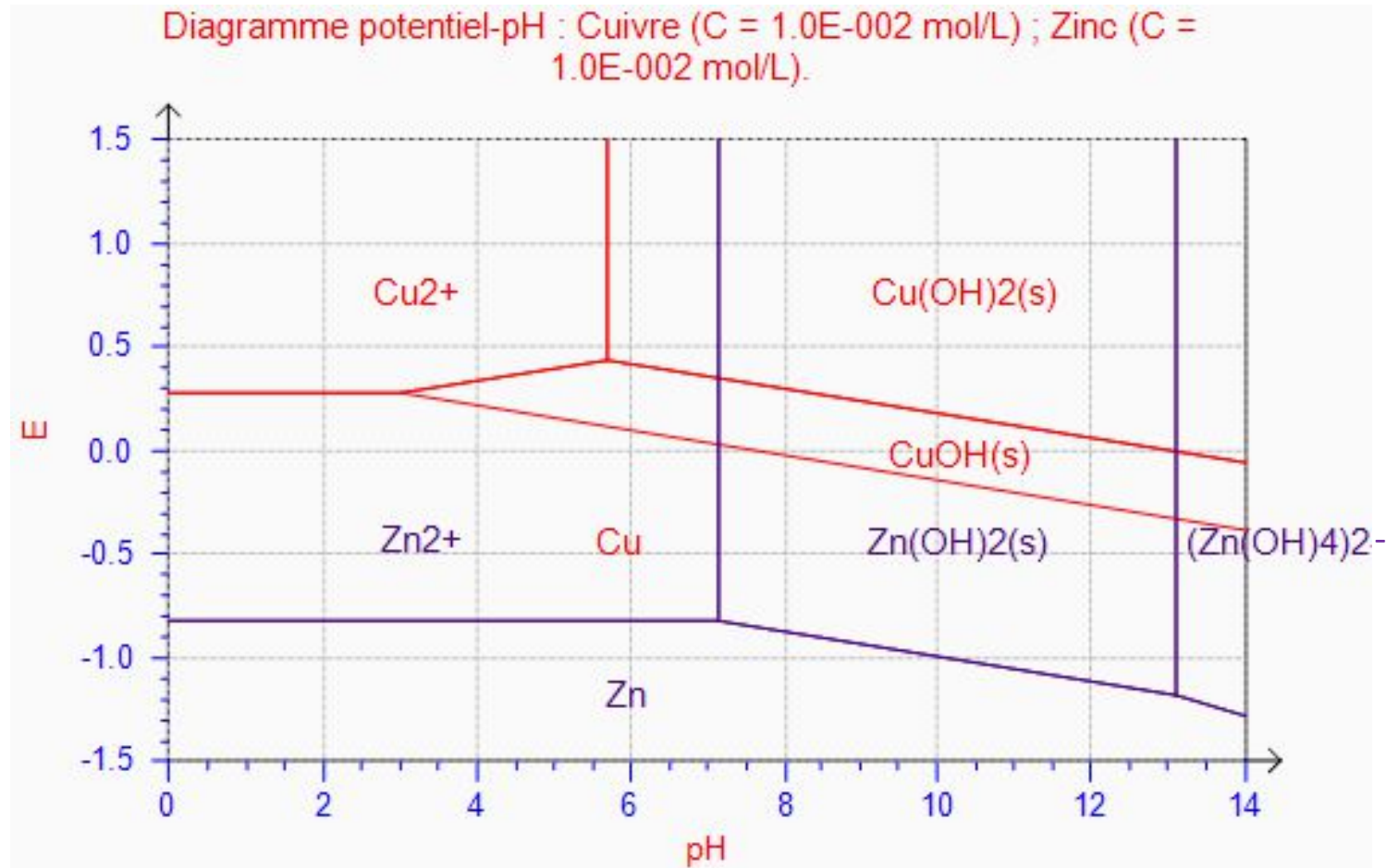
I. Le diagramme E-pH comme outil d'interprétation et de prédiction

2. Interprétation des domaines de stabilité



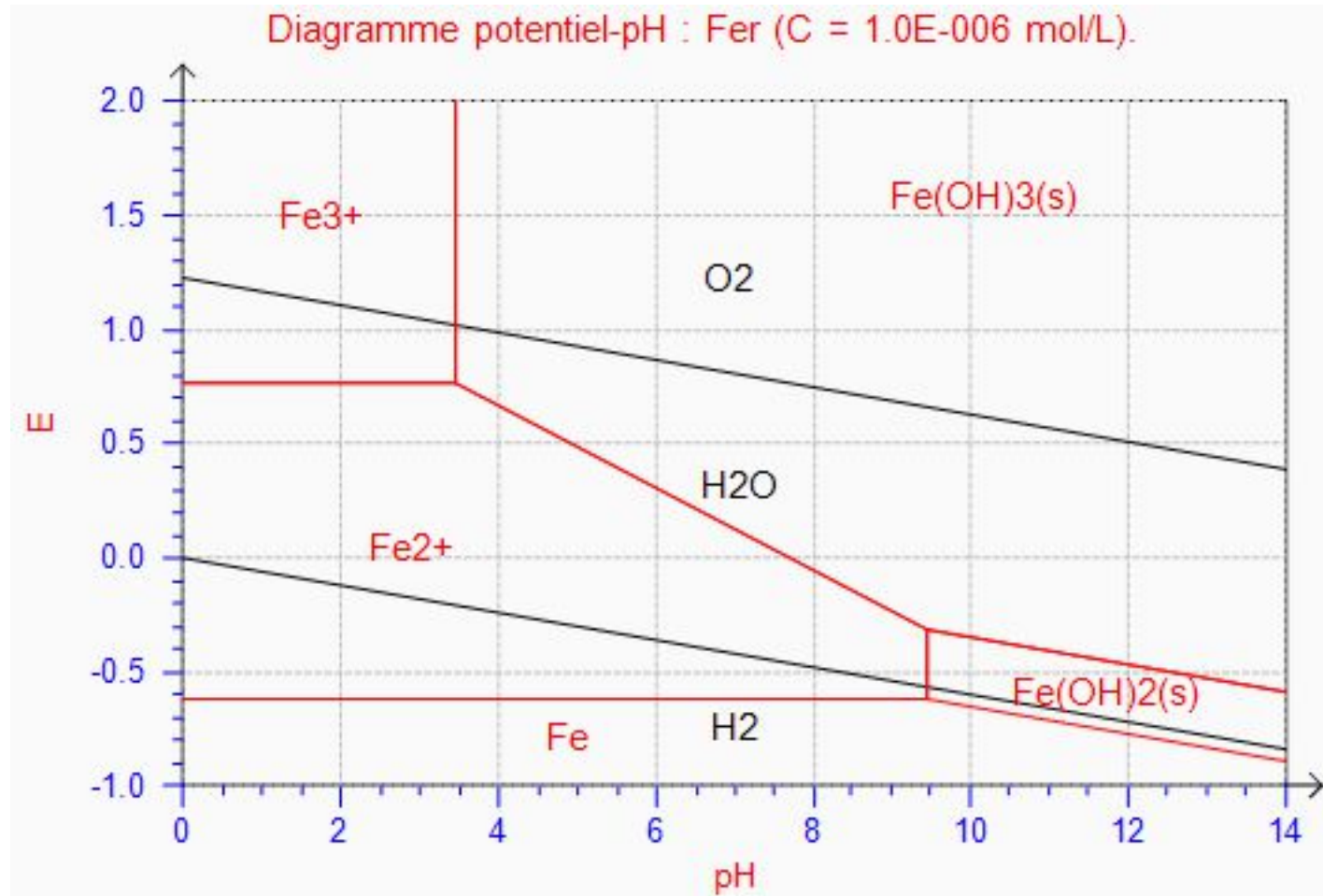
I. Le diagramme E-pH comme outil d'interprétation et de prédiction

3. Prévisions thermodynamiques de quelques réactions d'intérêt



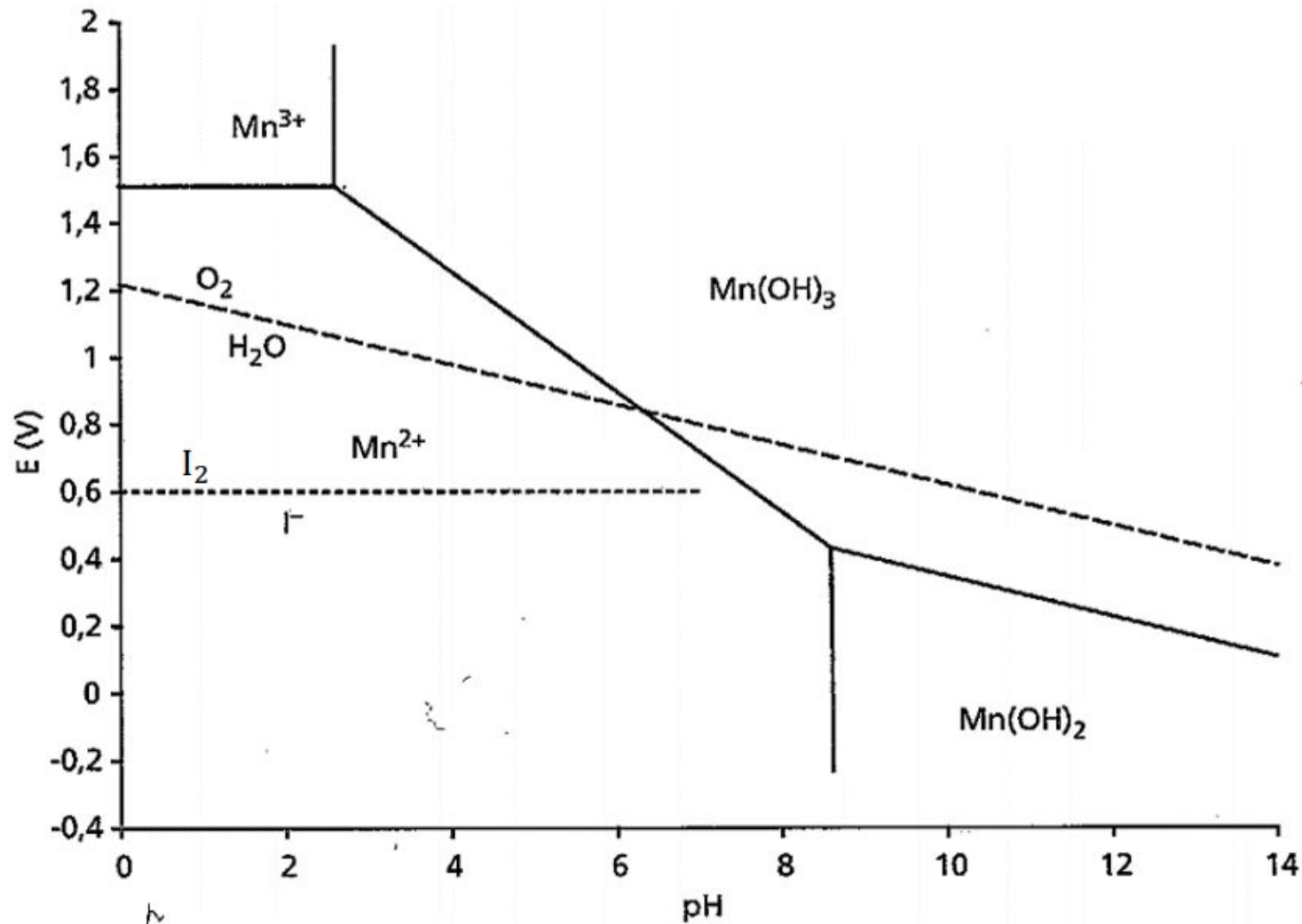
I. Le diagramme E-pH comme outil d'interprétation et de prédiction

3. Prévisions thermodynamiques de quelques réactions d'intérêt



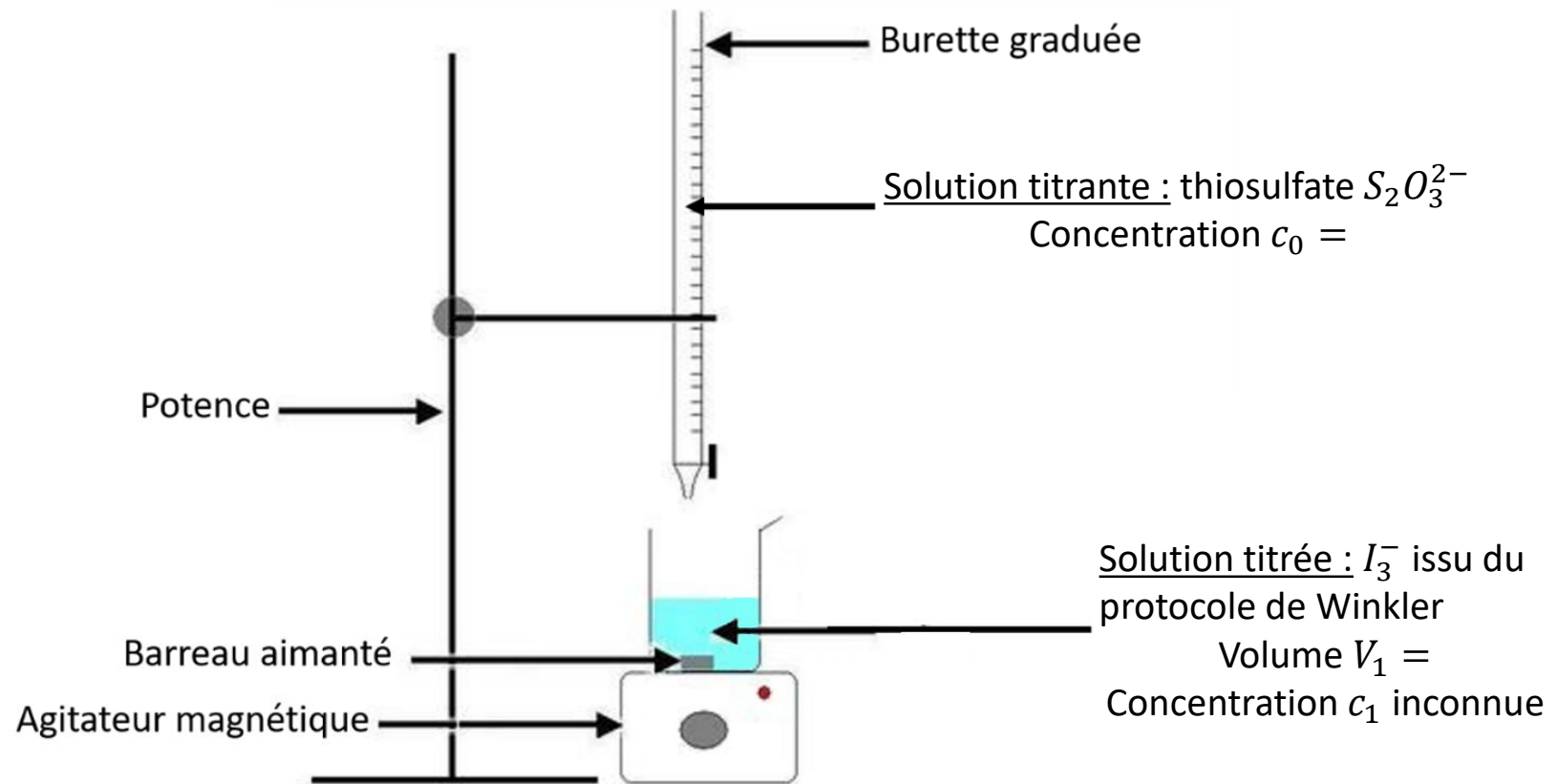
II. Méthode de Winkler pour le dosage de O_2 dissous dans l'eau

2. Protocole du dosage de Winkler



II. Méthode de Winkler pour le dosage de O_2 dissous dans l'eau

3. Résultats



II. Méthode de Winkler pour le dosage de O_2 dissous dans l'eau

3. Résultats

numérotation	1A	1B	2	3
classement	eau d'excellente qualité	Eau potable	Eau industrielle	Eau médiocre
Usages souhaitables	Tous usages	Industrie alimentaire, abreuvement des animaux, pisciculture, baignade.	irrigation	Navigation, refroidissement
$t_{(O_2)} / \text{mg} \cdot \text{L}^{-1}$	$t > 7$	$5 < t < 7$	$3 < t < 5$	$t < 3$