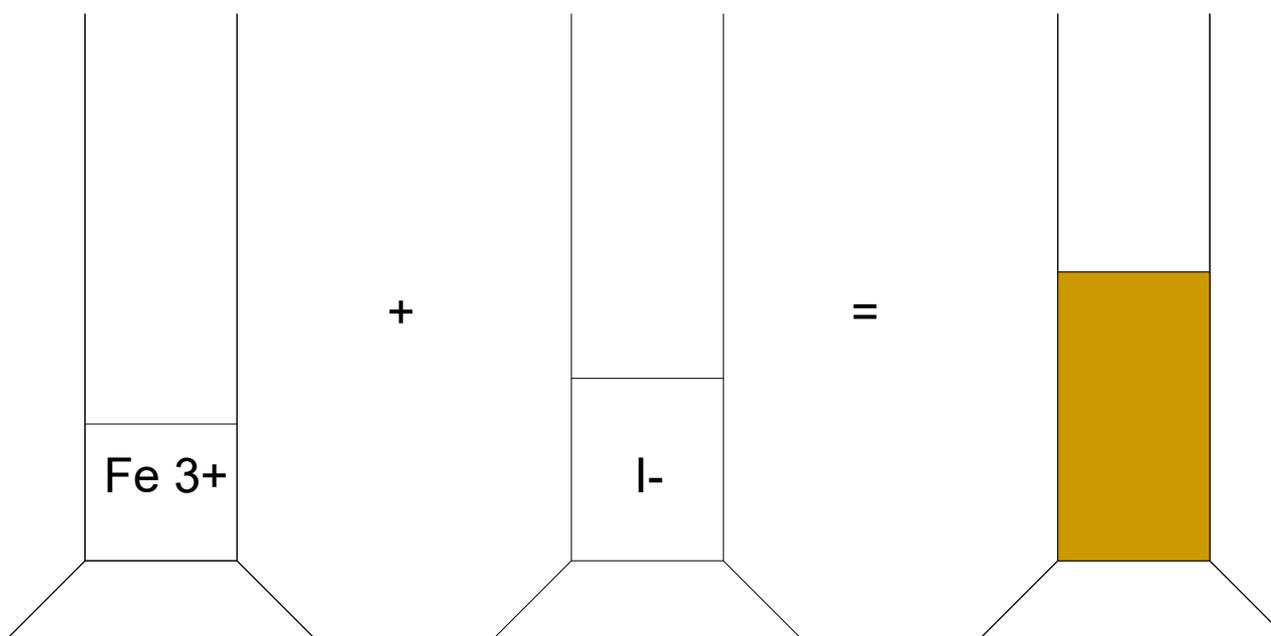


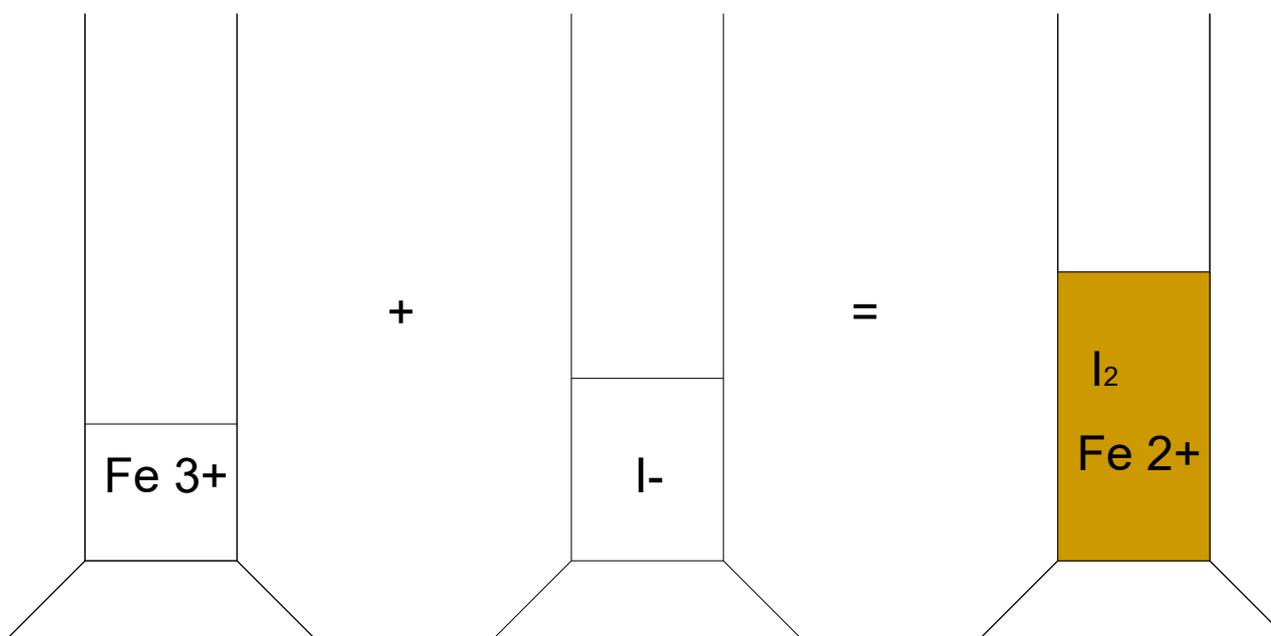
Introduction



Trichlorure de
Fer III
H⁺

Iodure de
potassium

Introduction



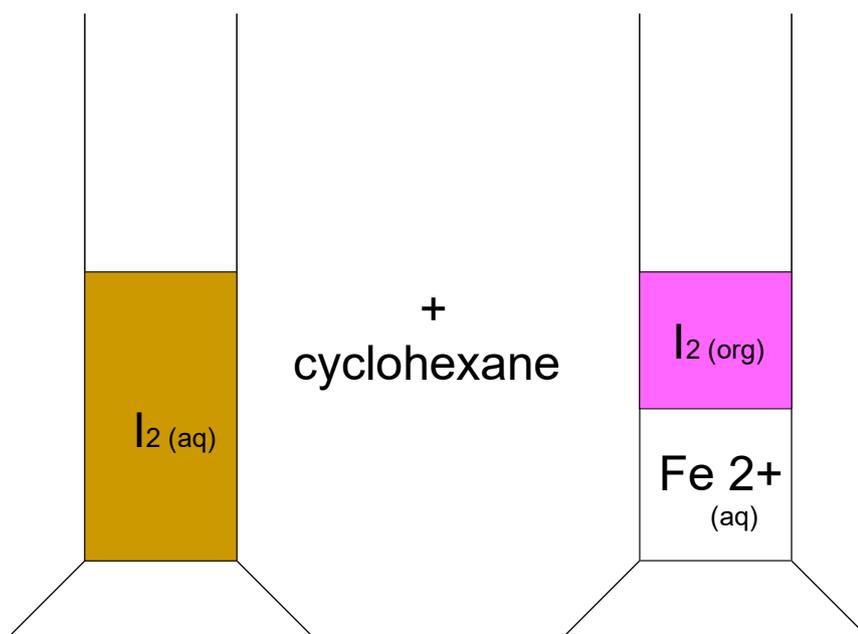
Trichlorure de
Fer III
 H^+

Iodure de
potassium

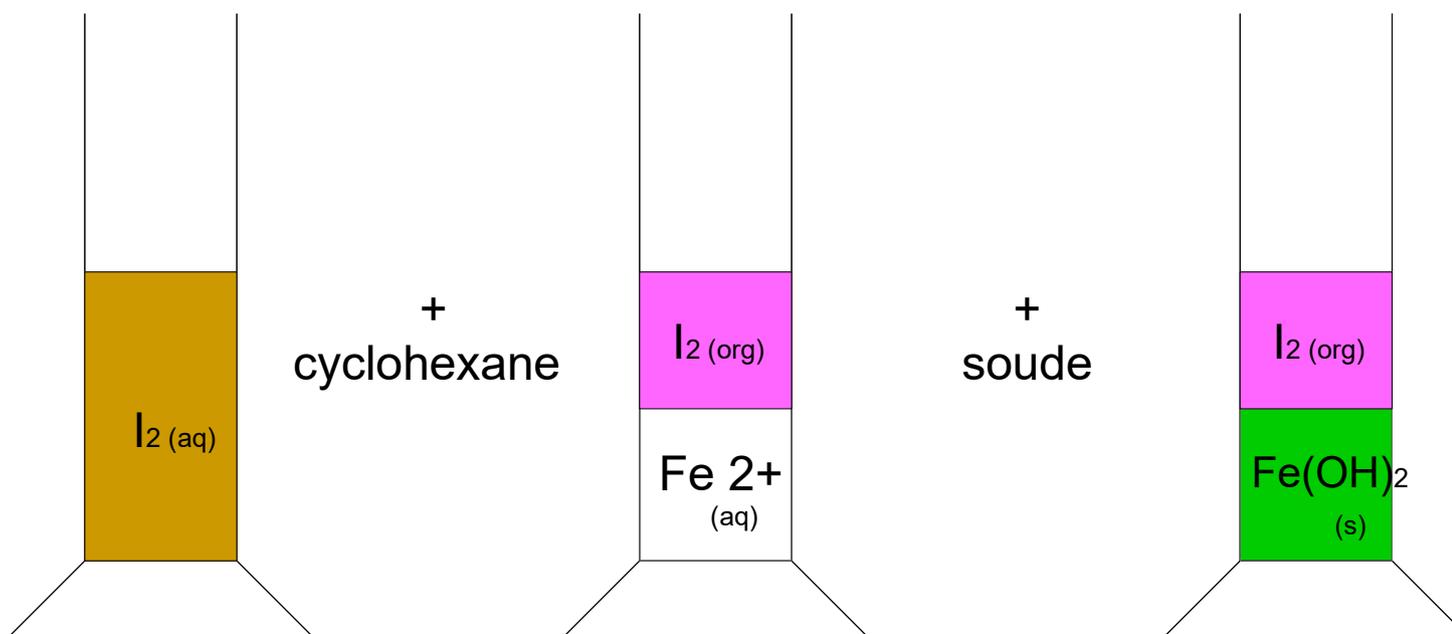


diode dans l'eau

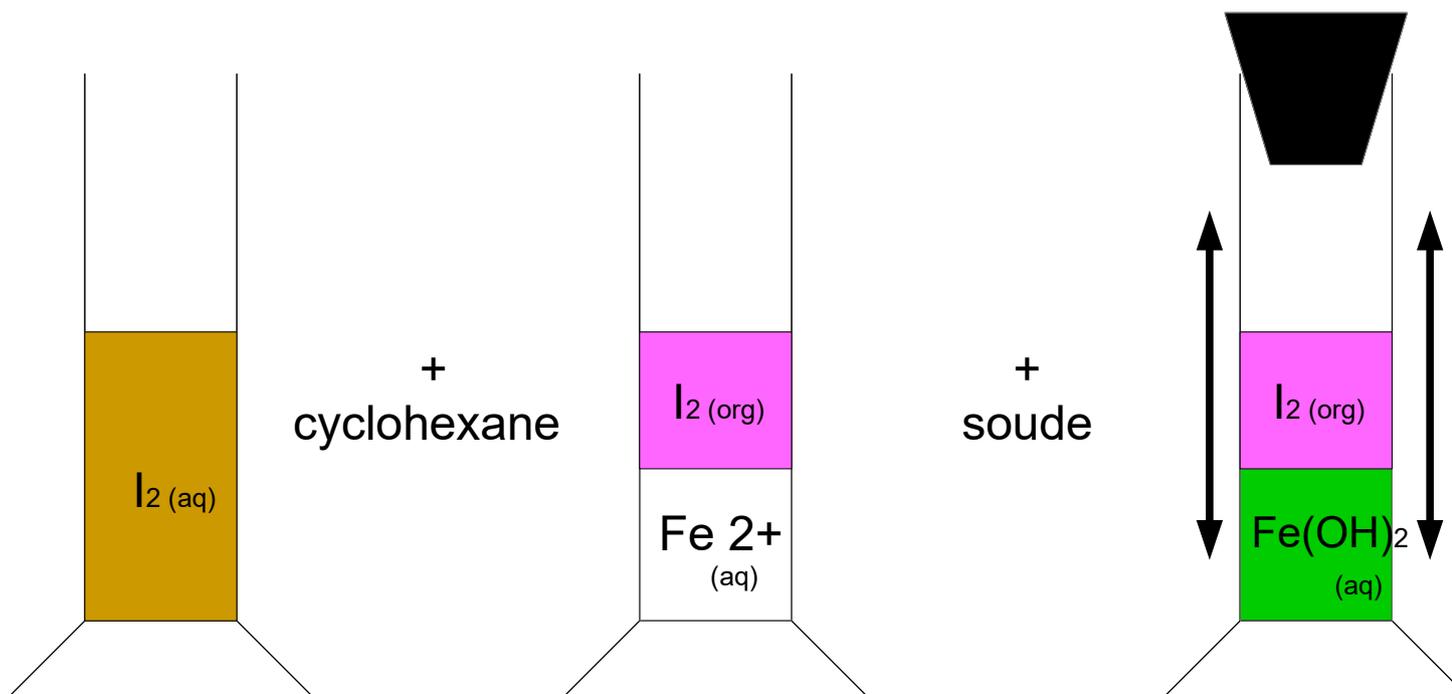
Introduction



Introduction



Introduction



Introduction

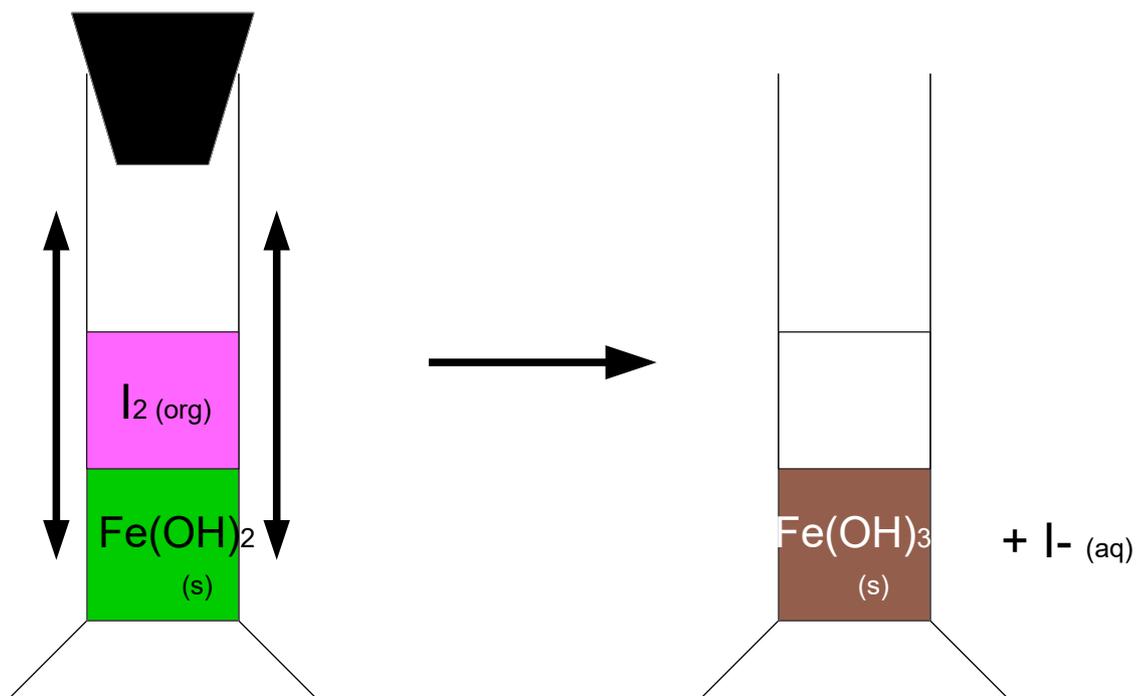


Diagramme du fer

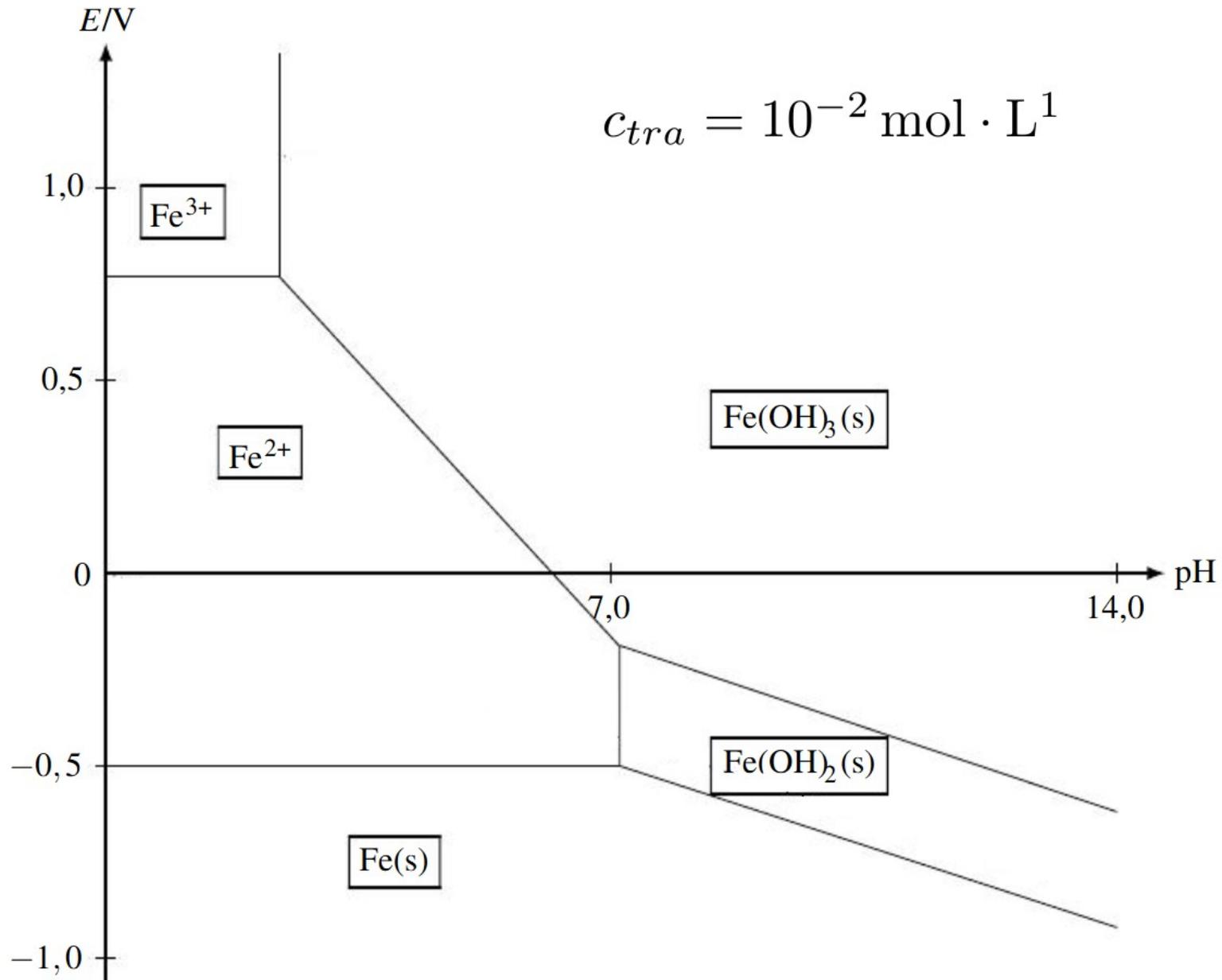
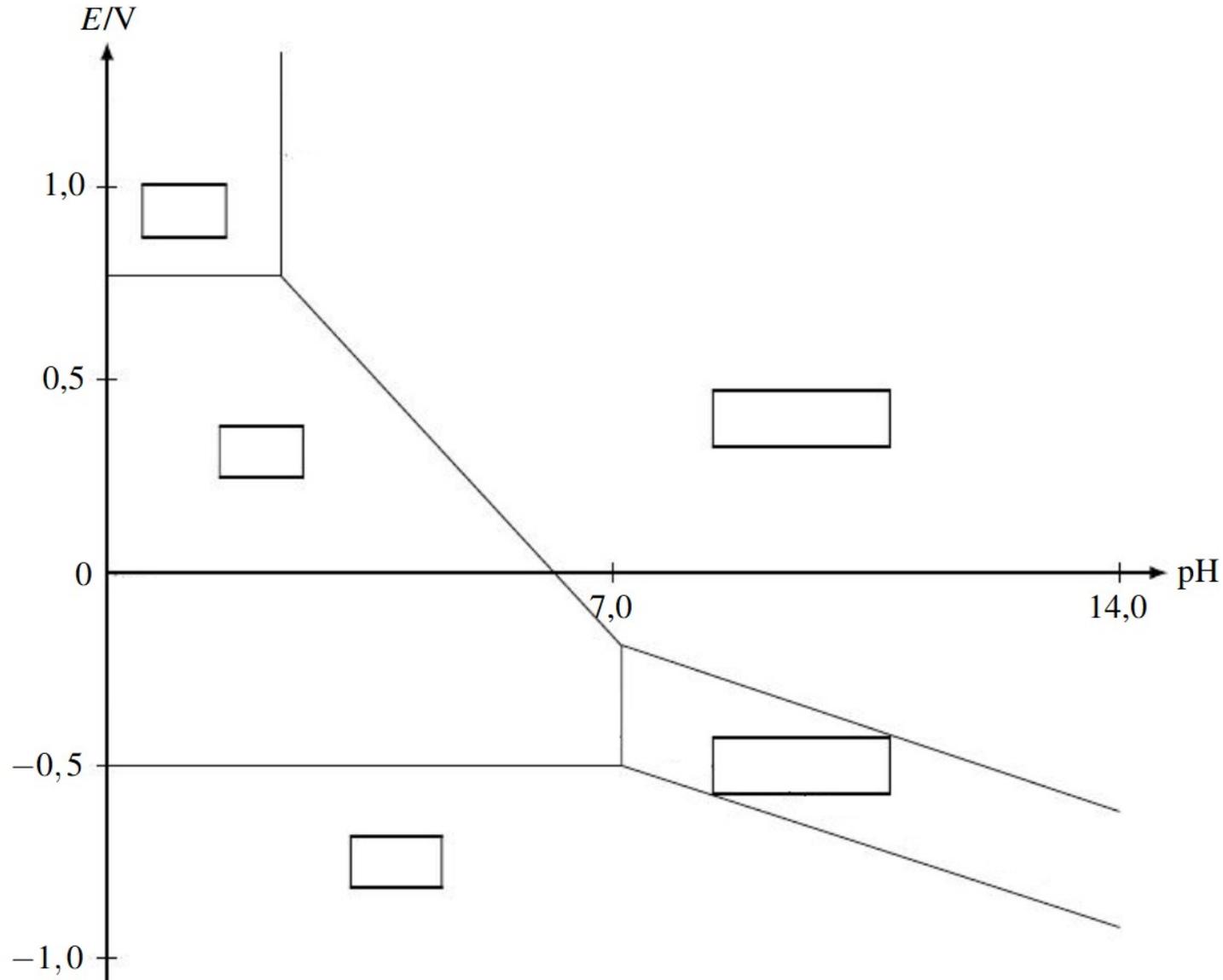
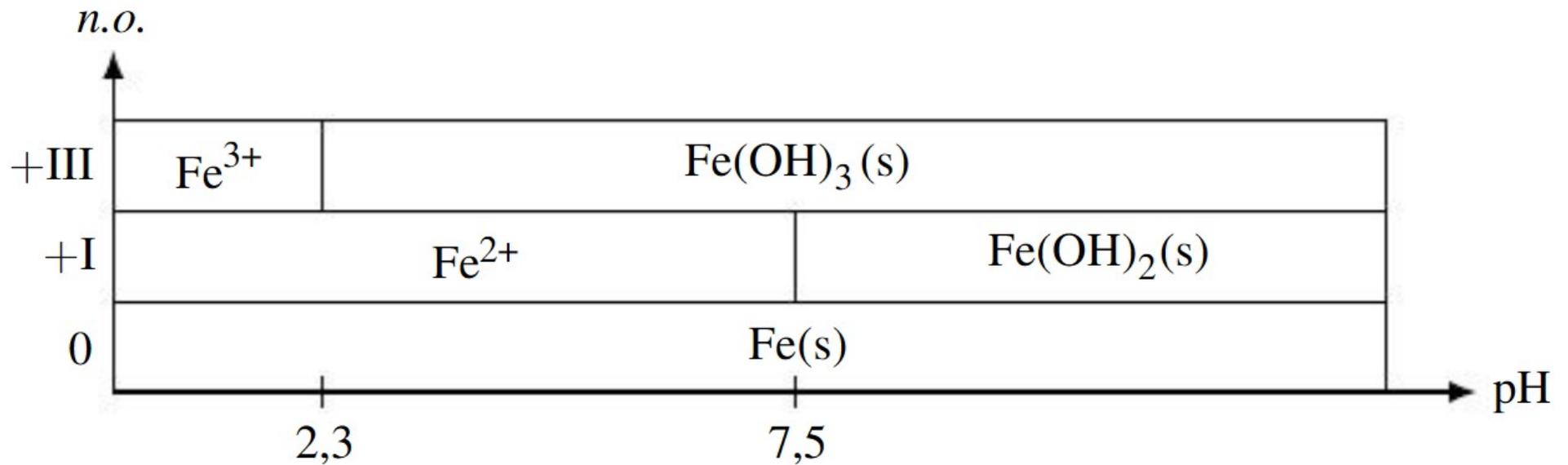


Diagramme du Fer (vierge)

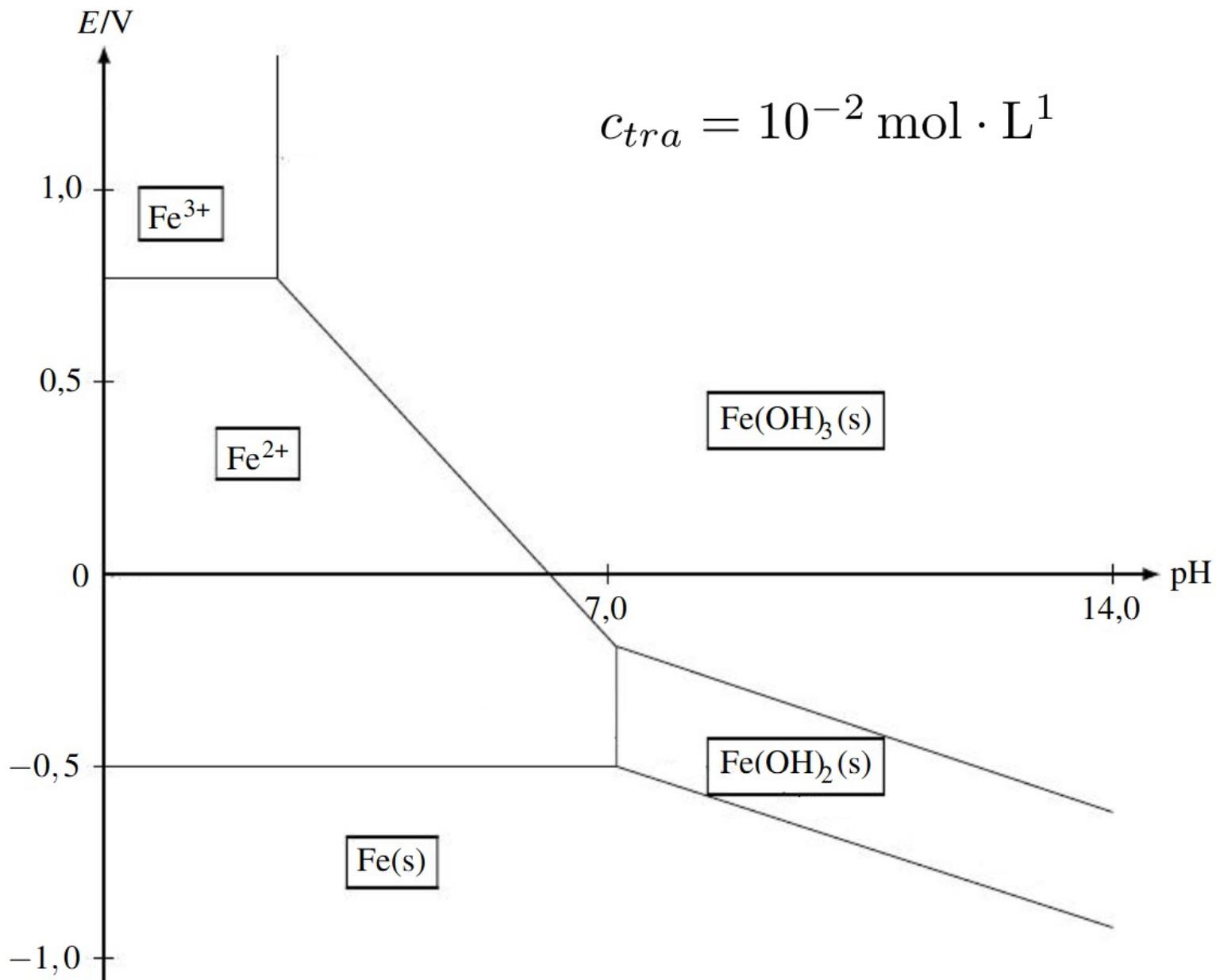


Espèces à placer : $\text{Fe}^{3+}_{(\text{aq})}$ $\text{Fe}^{2+}_{(\text{aq})}$ $\text{Fe}_{(\text{s})}$ $\text{Fe}(\text{OH})_{3(\text{s})}$ $\text{Fe}(\text{OH})_{2(\text{s})}$

Nombres d'oxydation



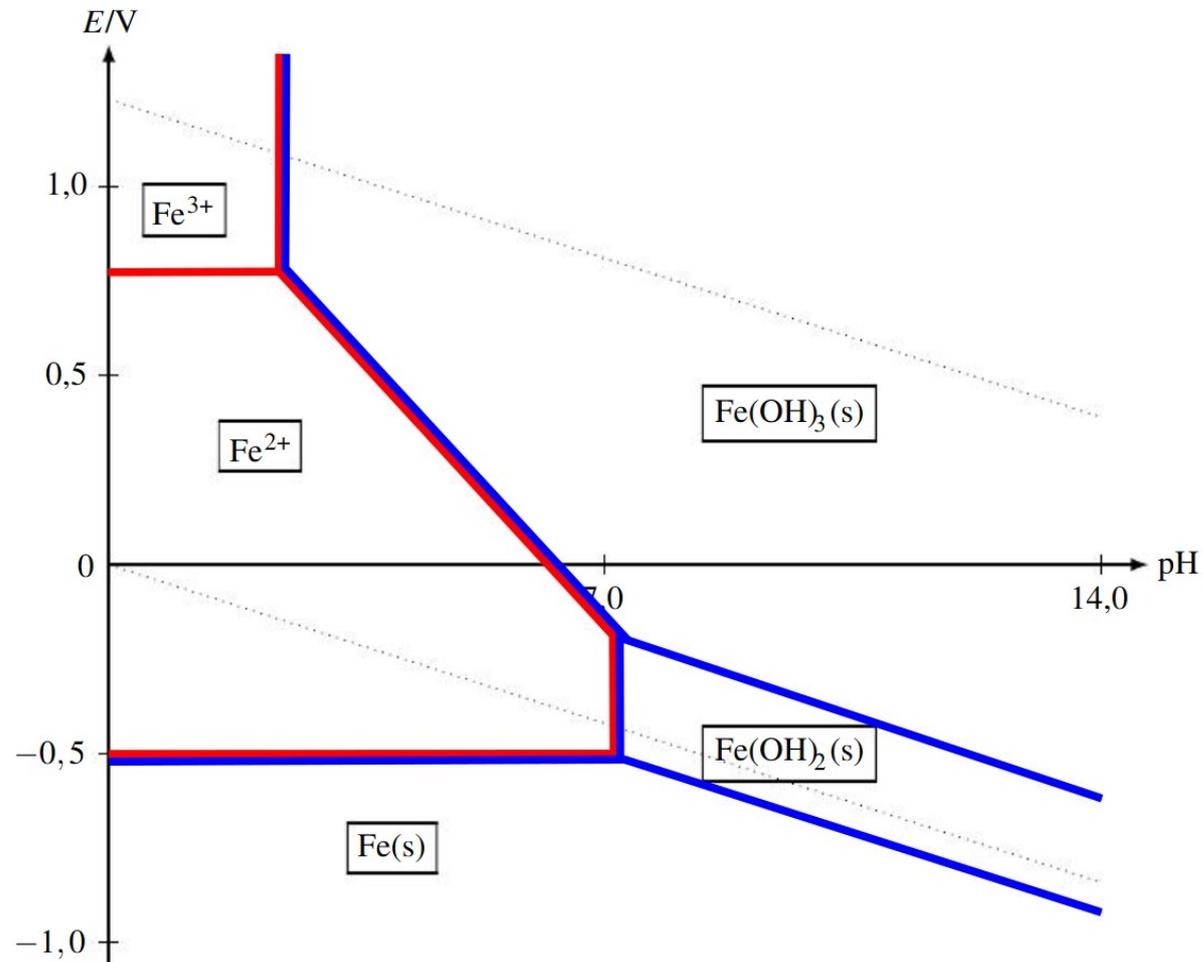
Remplissage du diagramme



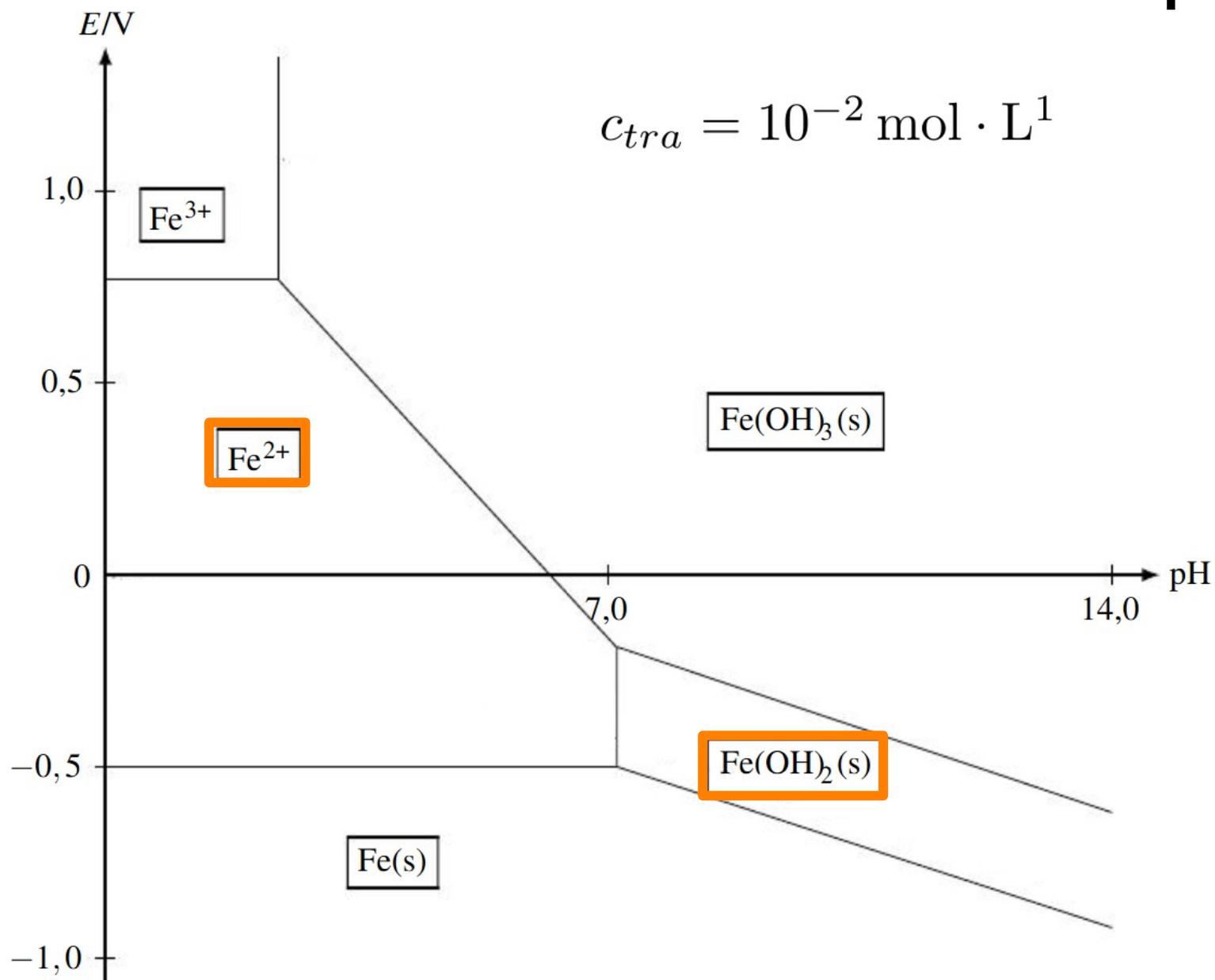
Domaines

Domaine de prédominance
pour des espèces en solution

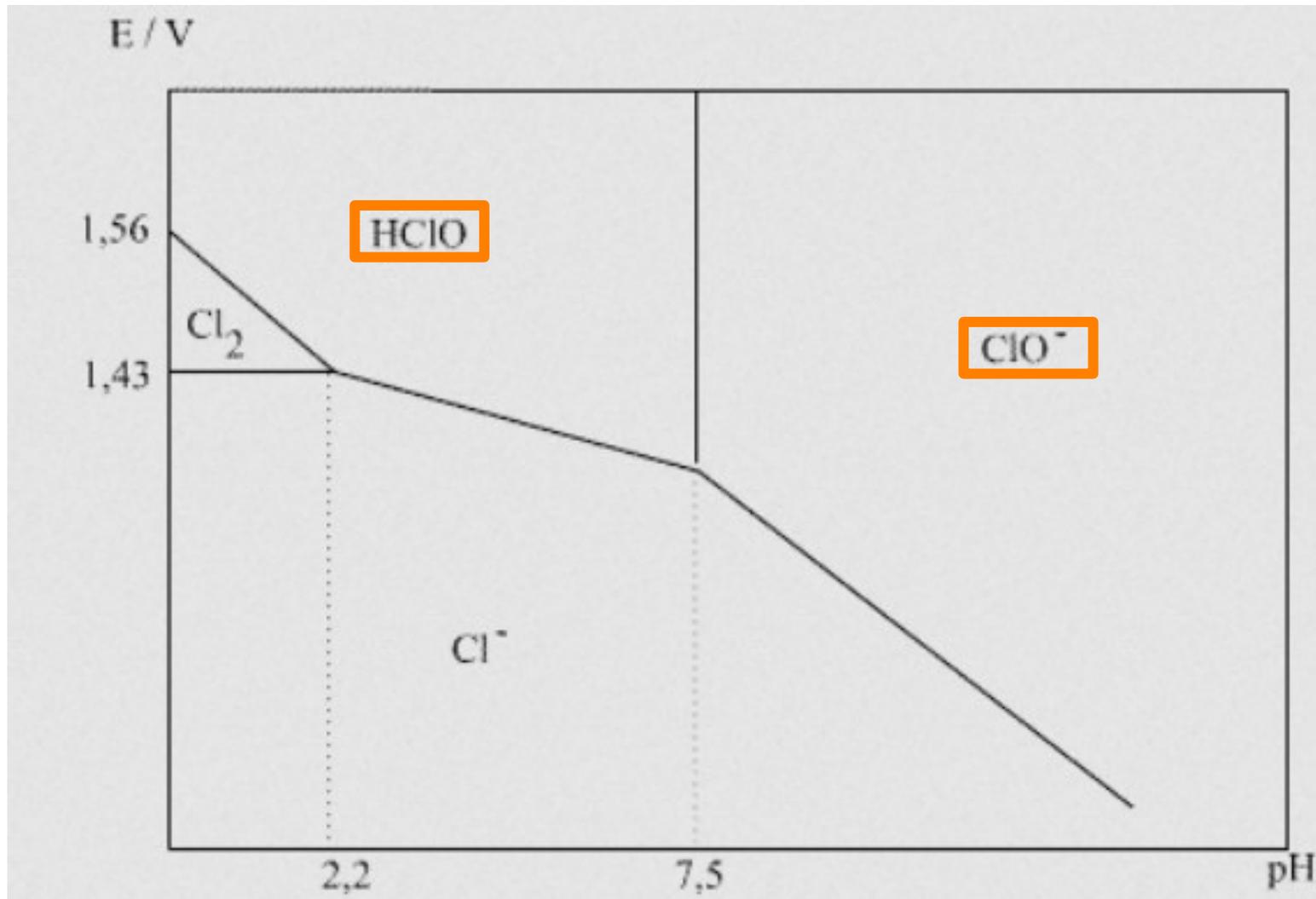
Domaine d'existence
pour des espèces solides



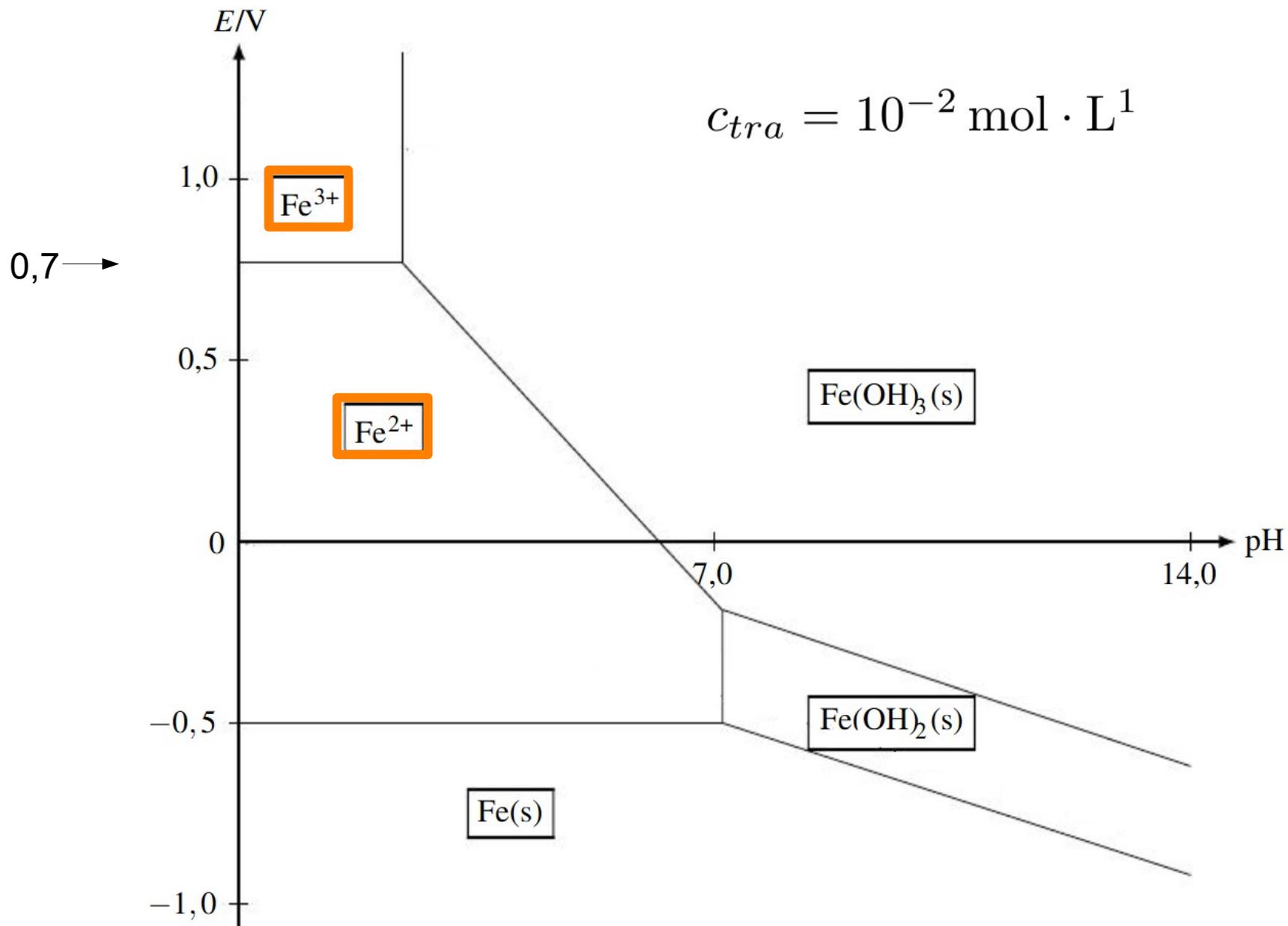
Détermination de constante : pKs



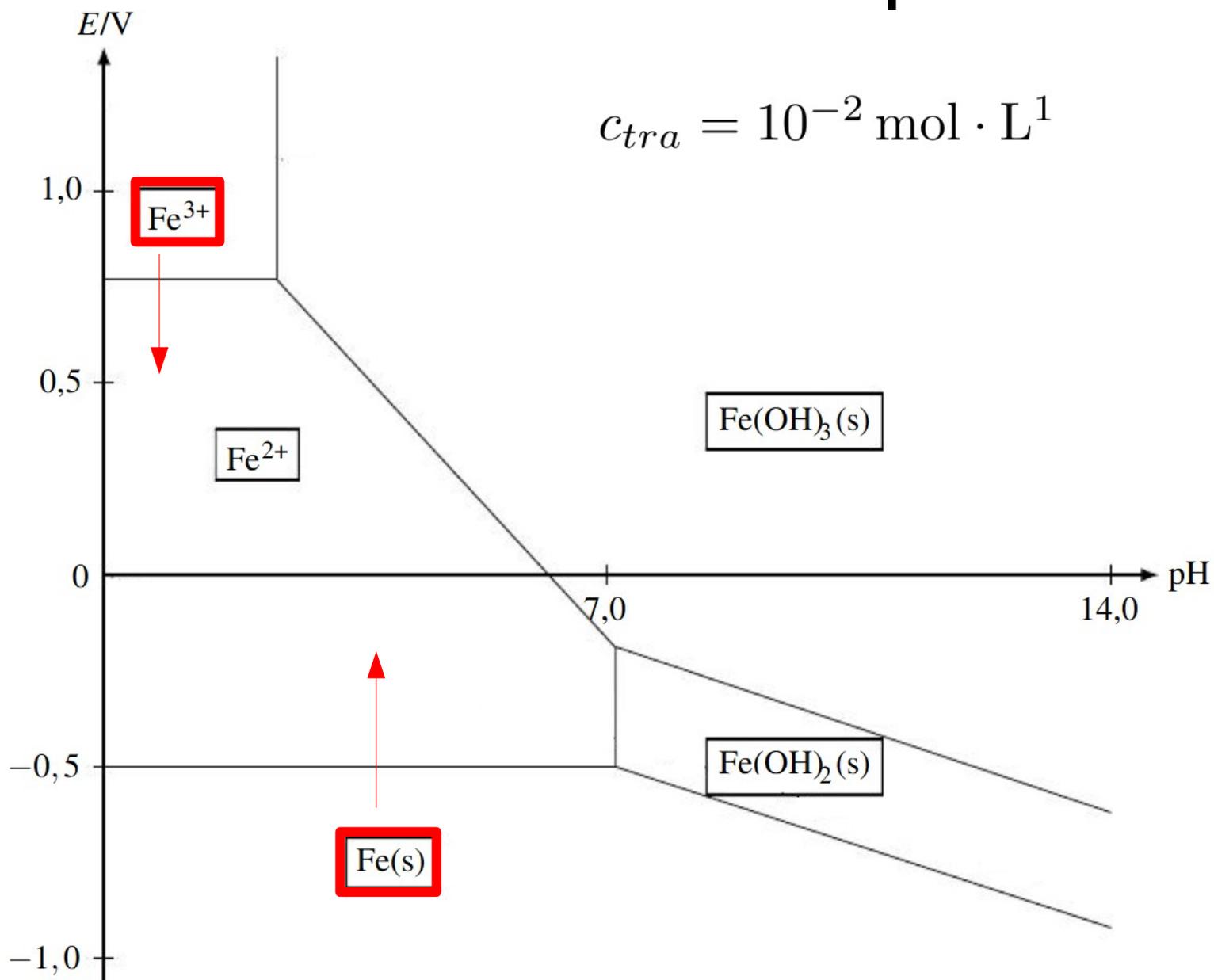
Détermination de constante : pKa



Détermination de constante : E°



Stabilité d'une espèce

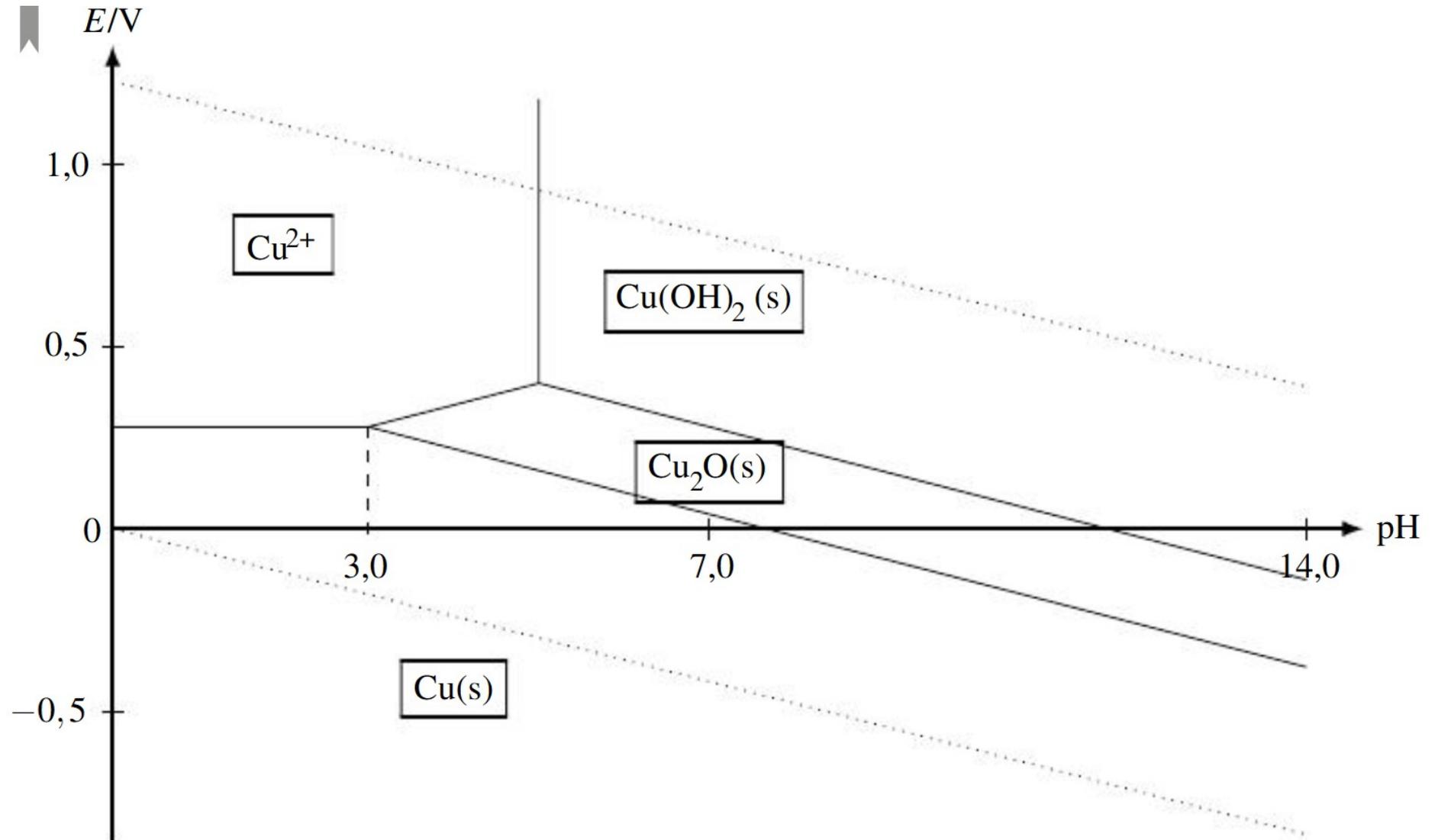


Médiamutation

Définition : Médiamutation

Une **médiamutation** est une réaction d'oxydoréduction entre deux éléments de n.o. différents pour donner un nouvel élément de n.o. intermédiaire.

Stabilité d'une espèce

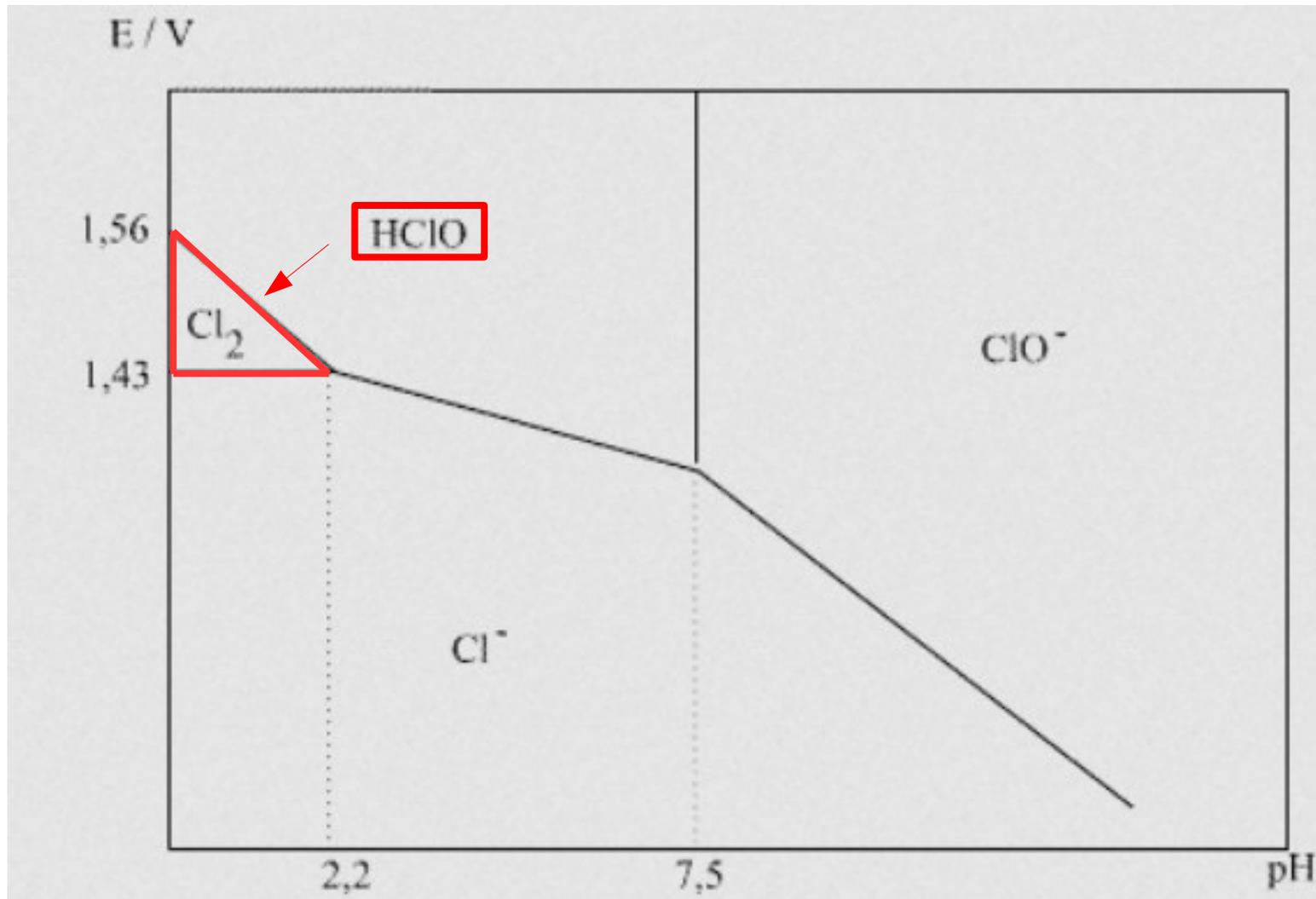


Dismutation

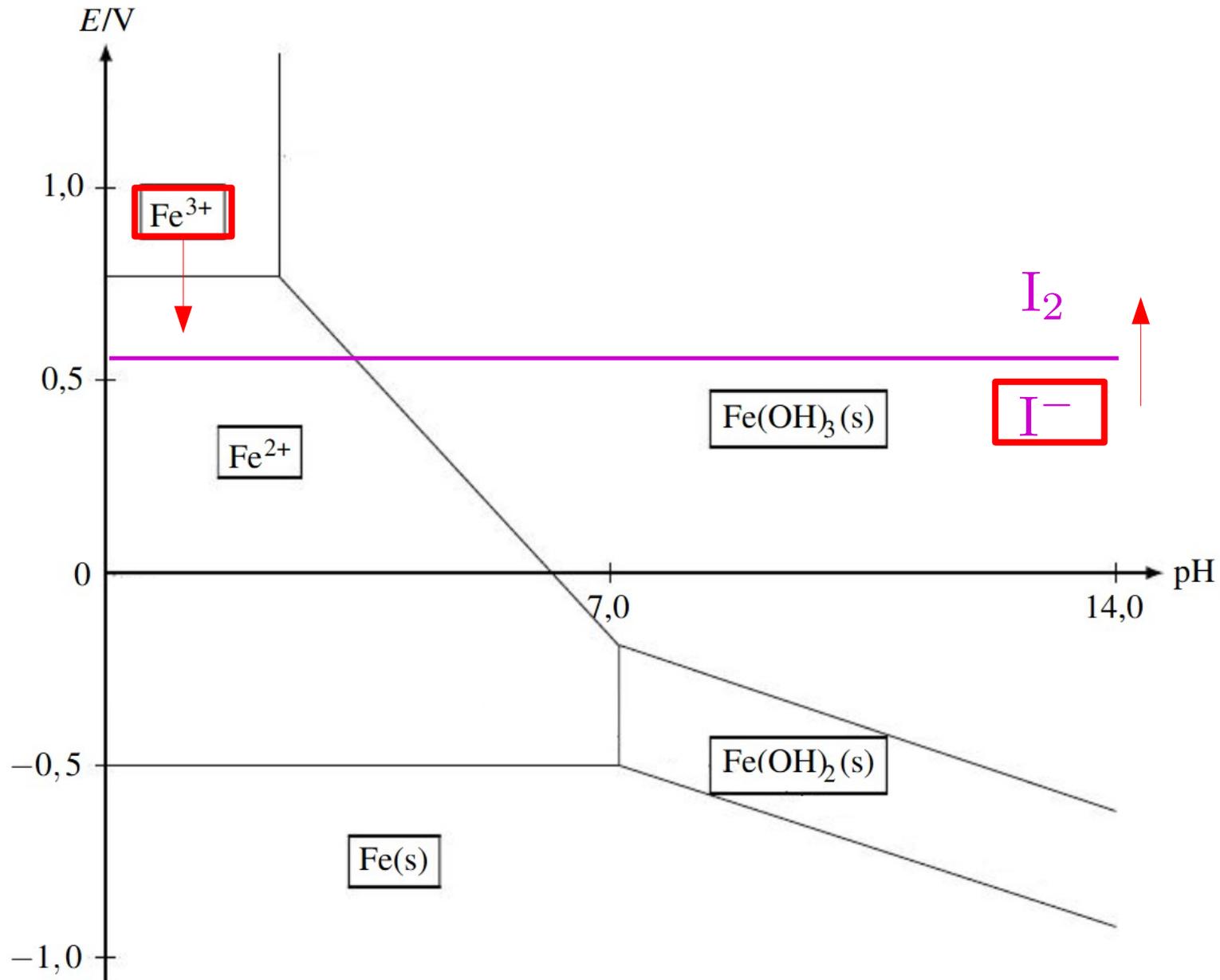
Définition : Dismutation

Une **dismutation** est une réaction d'oxydo-réduction entre une espèce d'un n.o. donné et lui-même pour former deux autres espèces, une de n.o. supérieur et l'autre de n.o. inférieur

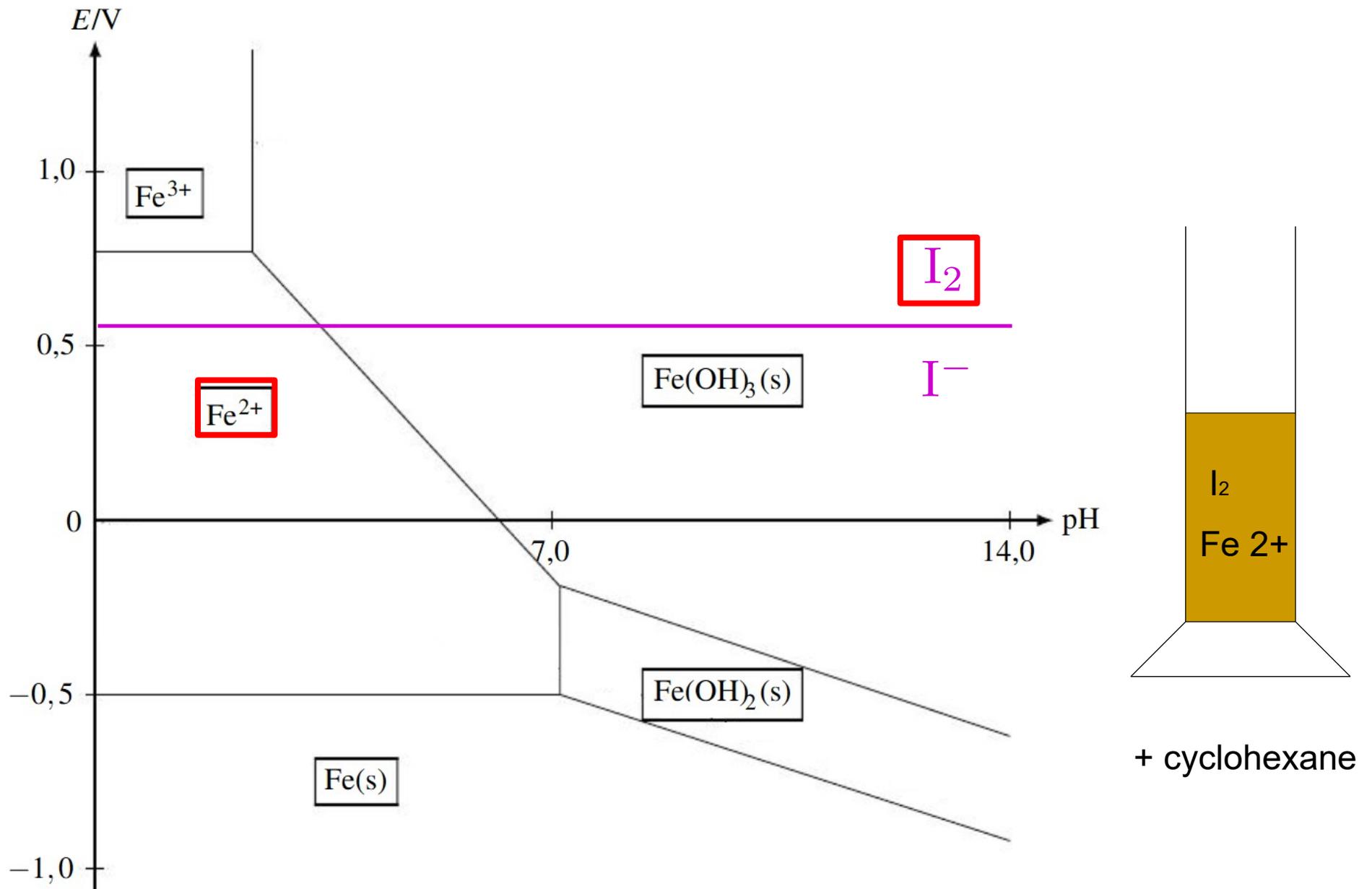
Danger de l'eau de Javel



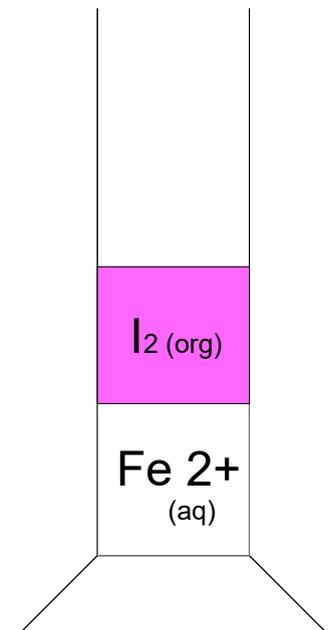
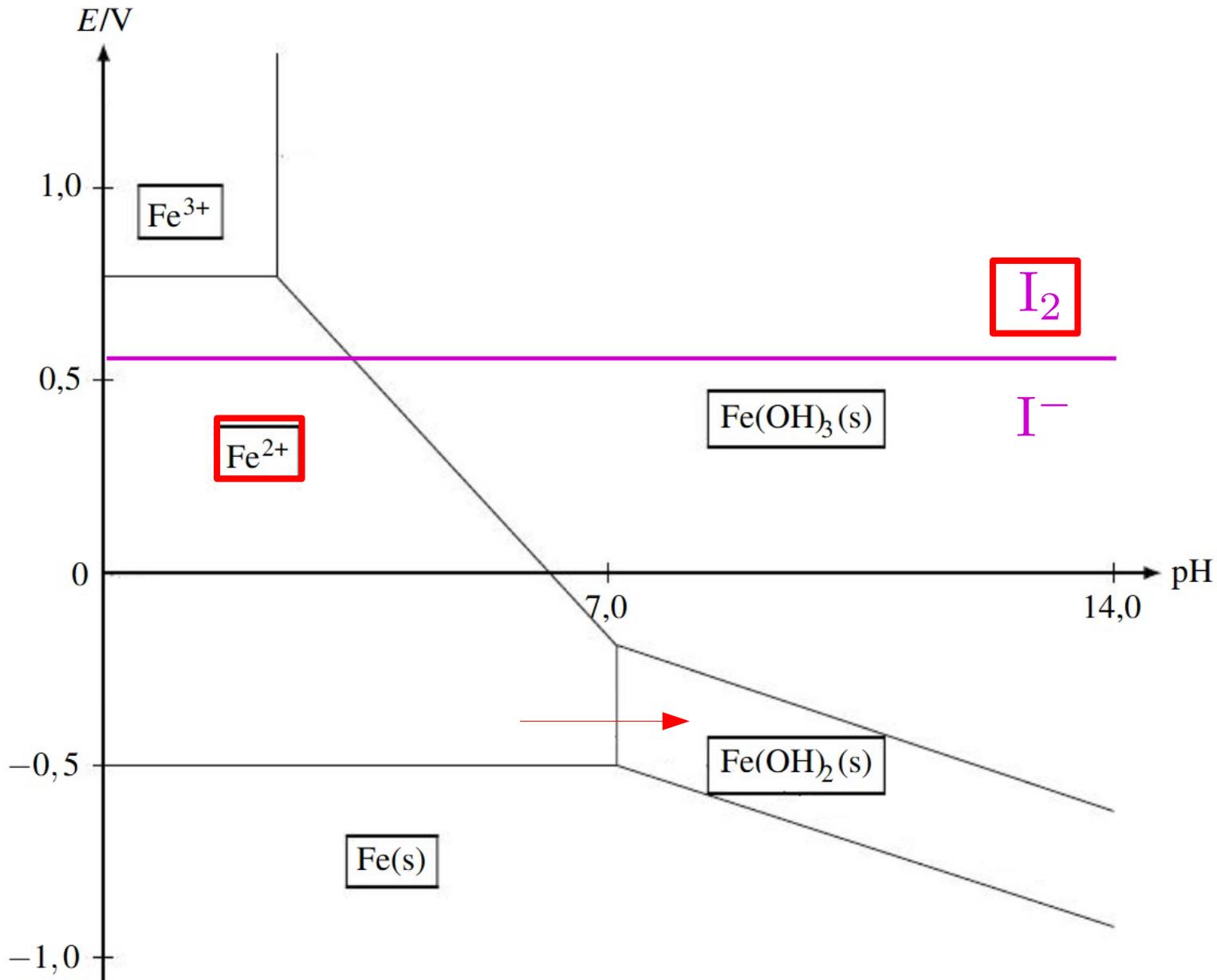
Superposition de deux diagrammes



Superposition de deux diagrammes

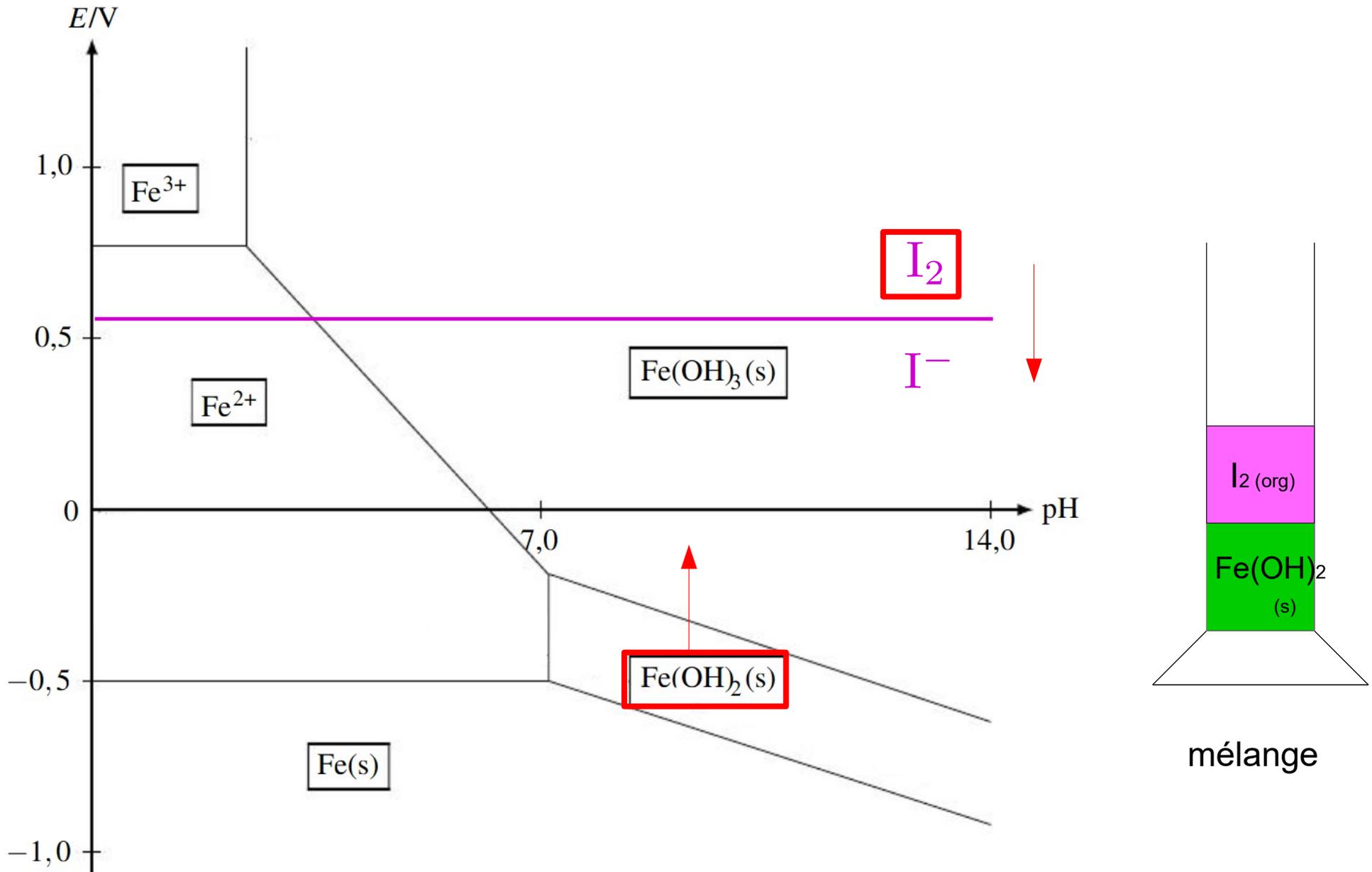


Superposition de deux diagrammes

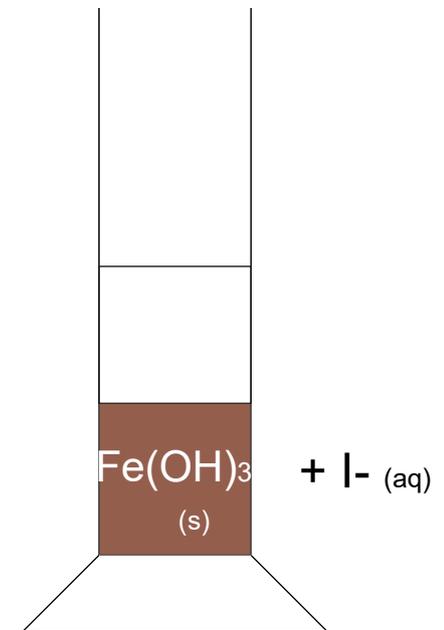
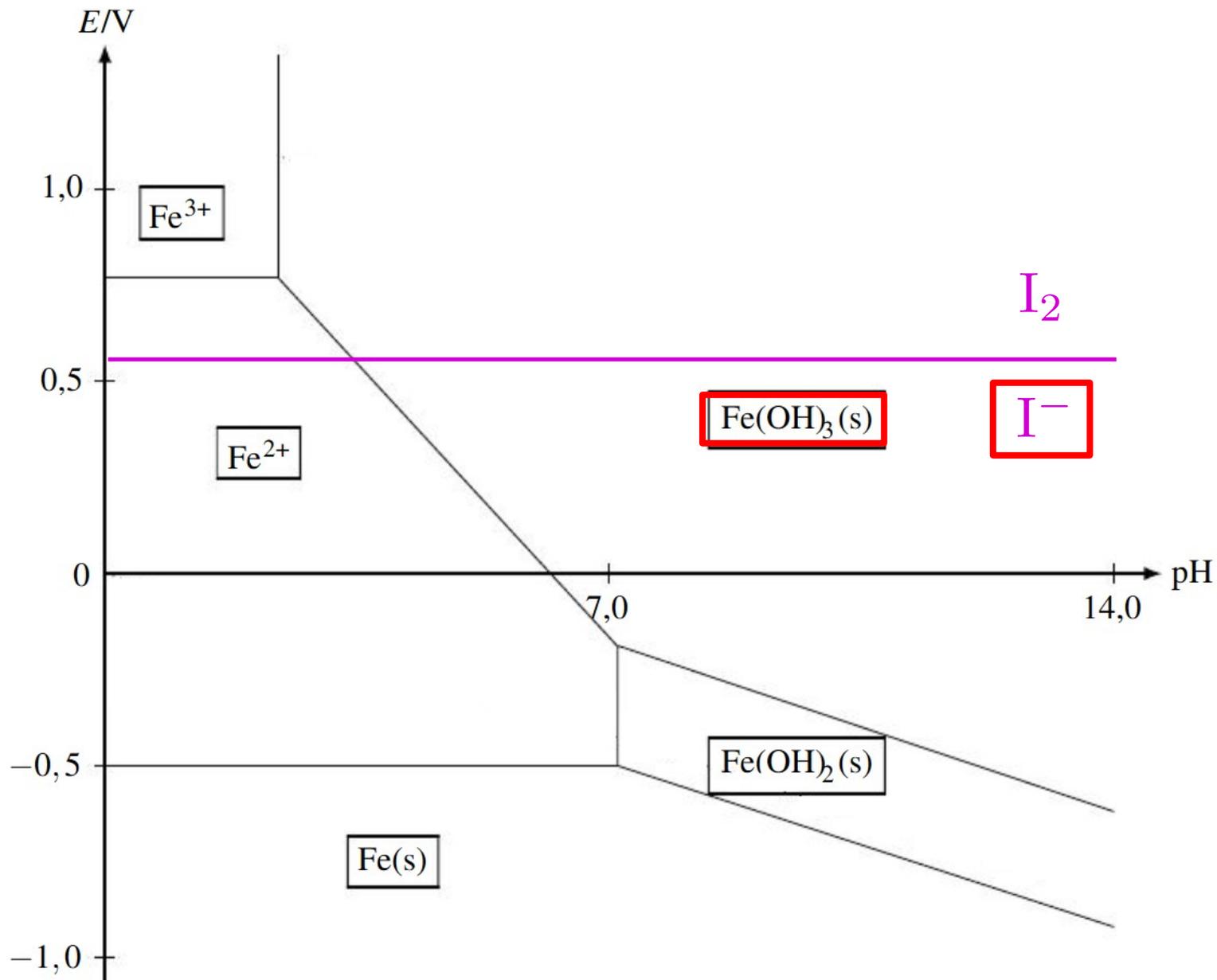


+ soude

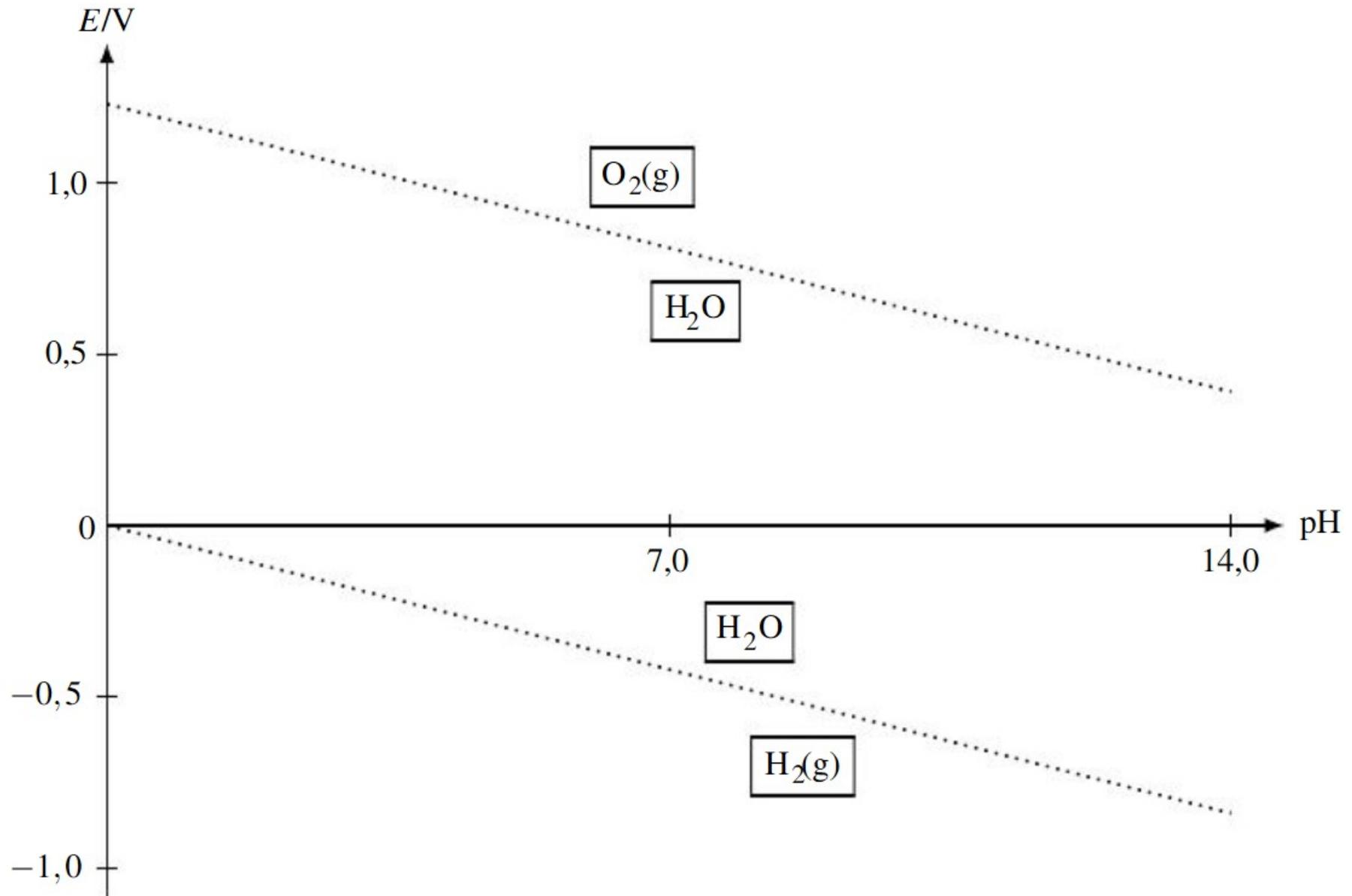
Superposition de deux diagrammes



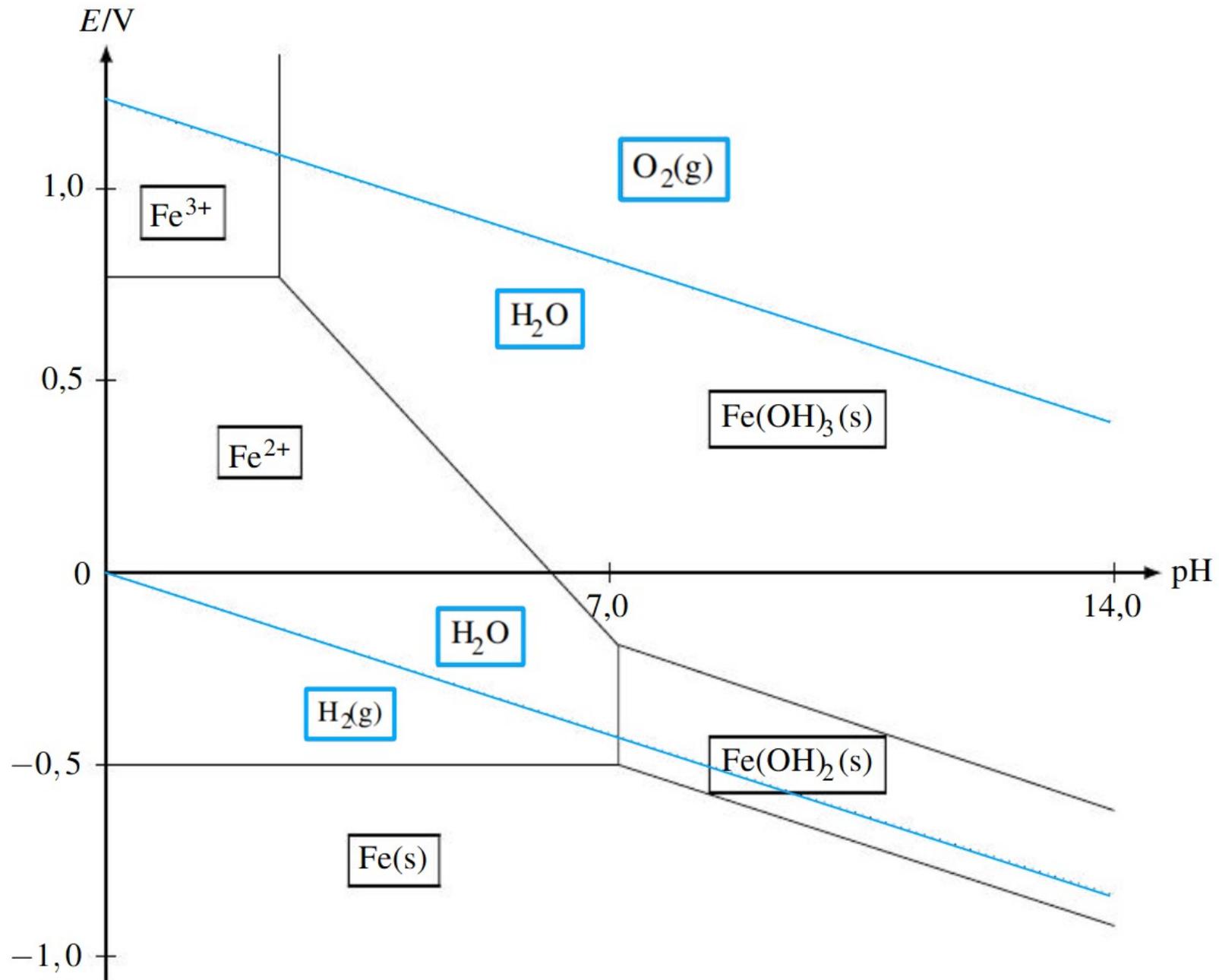
Superposition de deux diagrammes



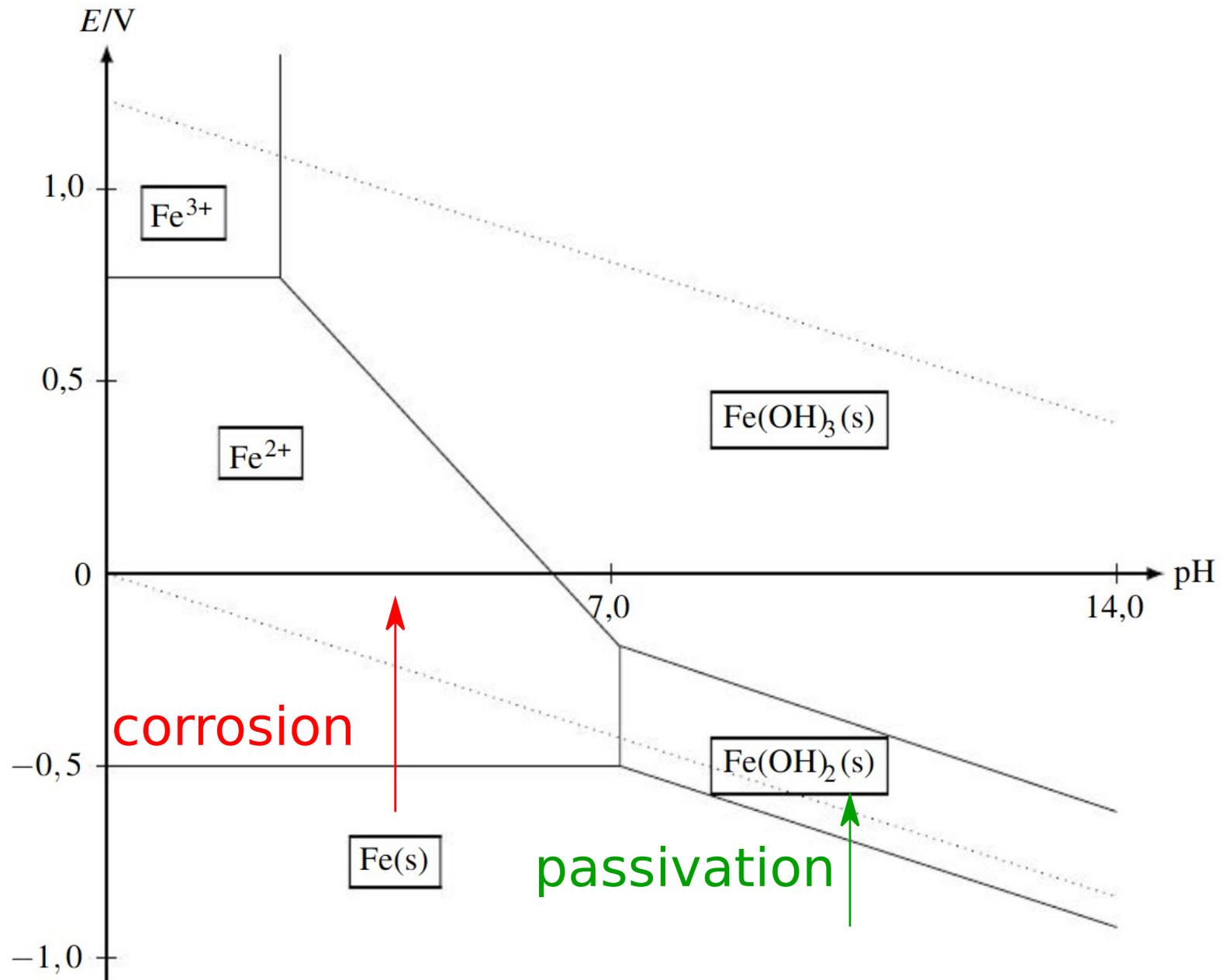
Corrosion des métaux



Corrosion des métaux



Corrosion des métaux



Corrosion des métaux

