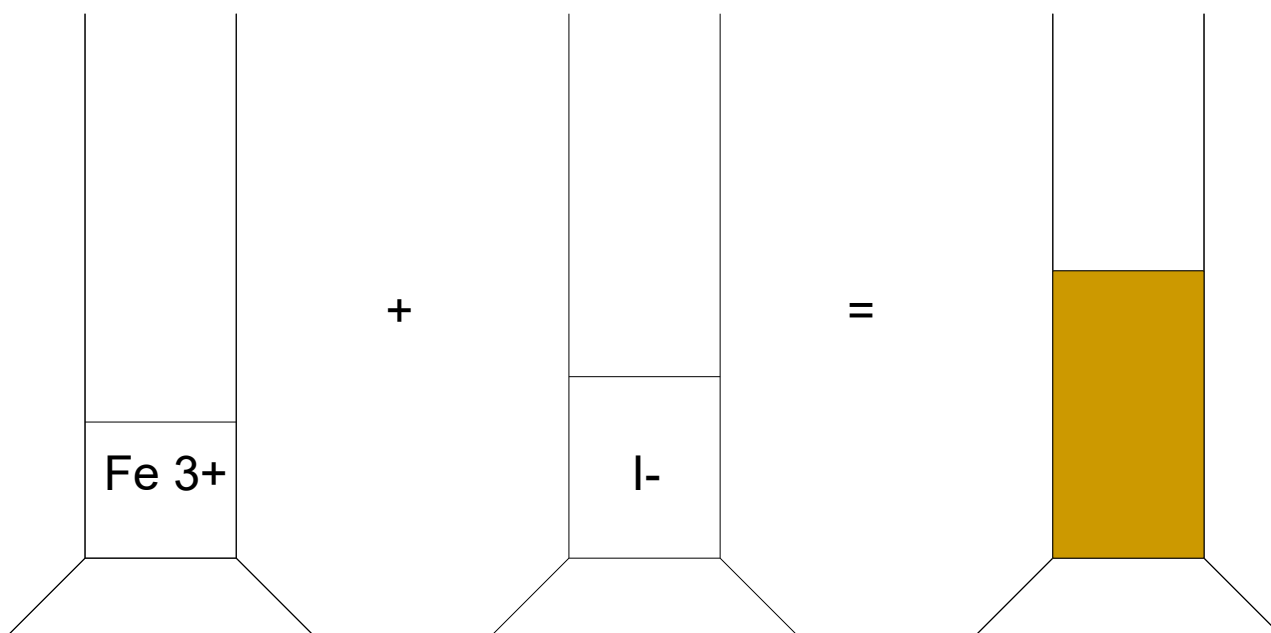




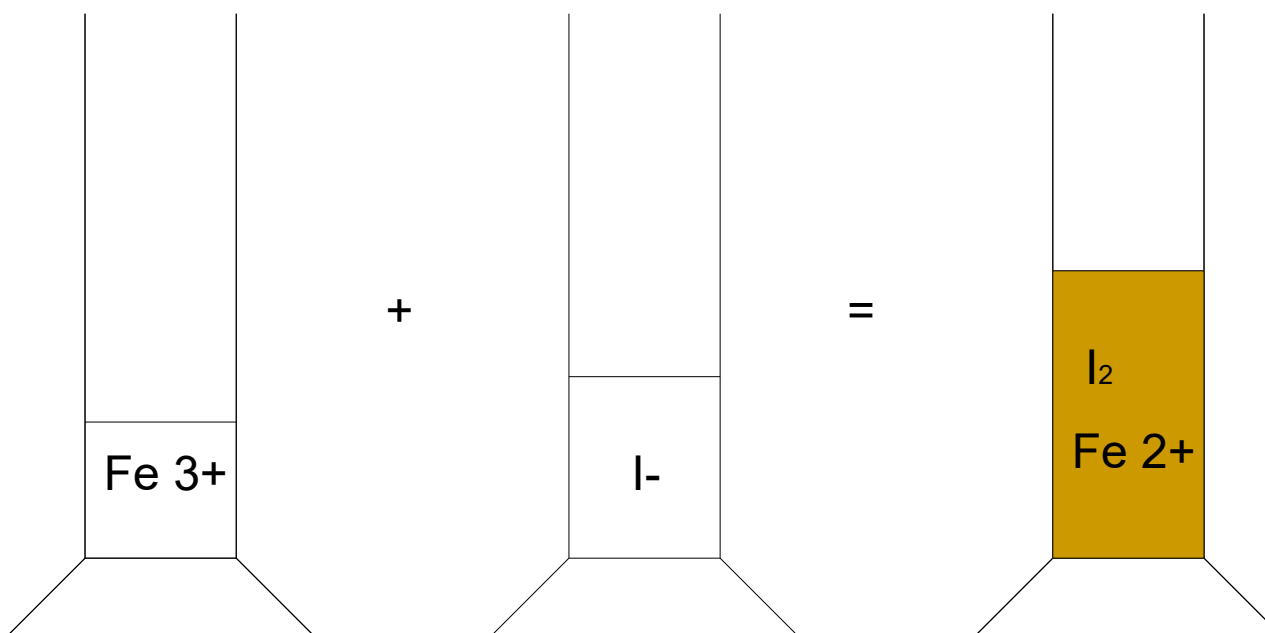
# Introduction



Trichlorure de  
Fer III  
H+

Iodure de  
potassium

# Introduction



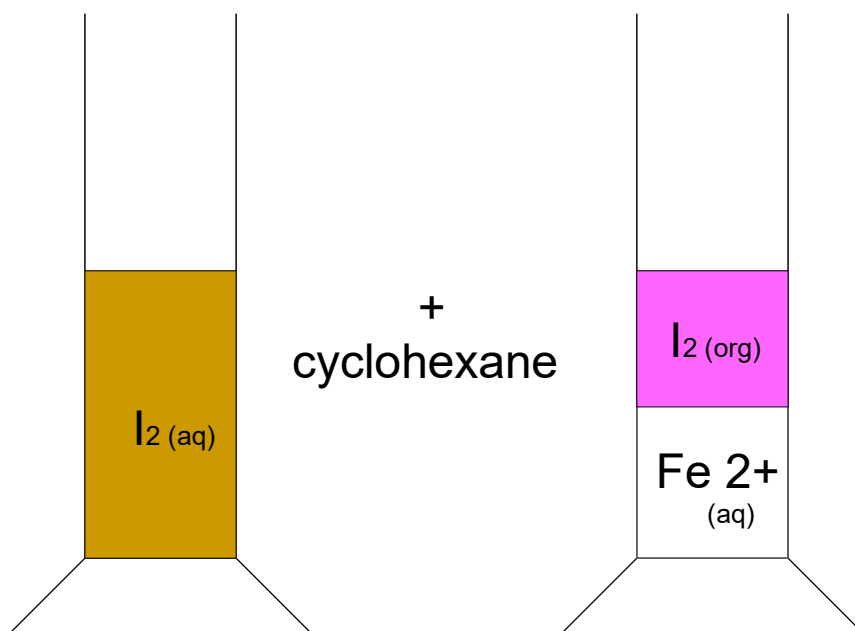
Trichlorure de  
Fer III  
 $\text{H}^+$

Iodure de  
potassium

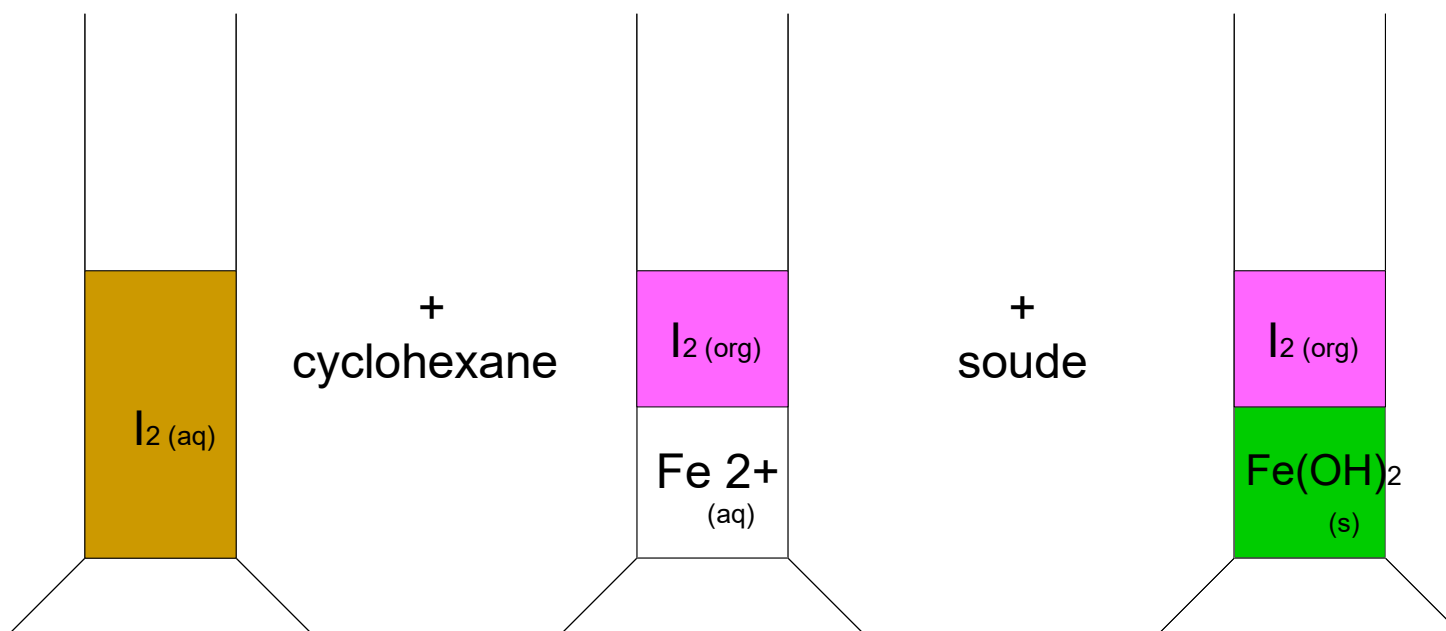


diode dans l'eau

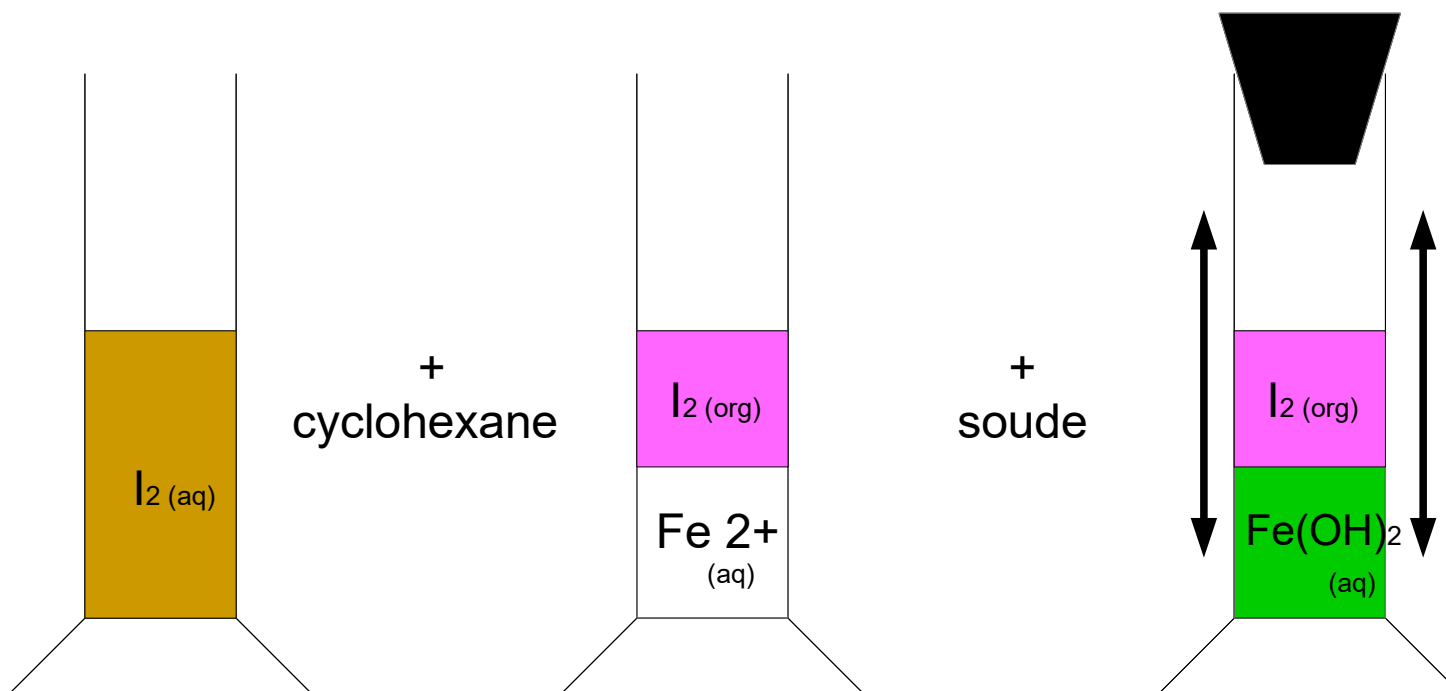
# Introduction



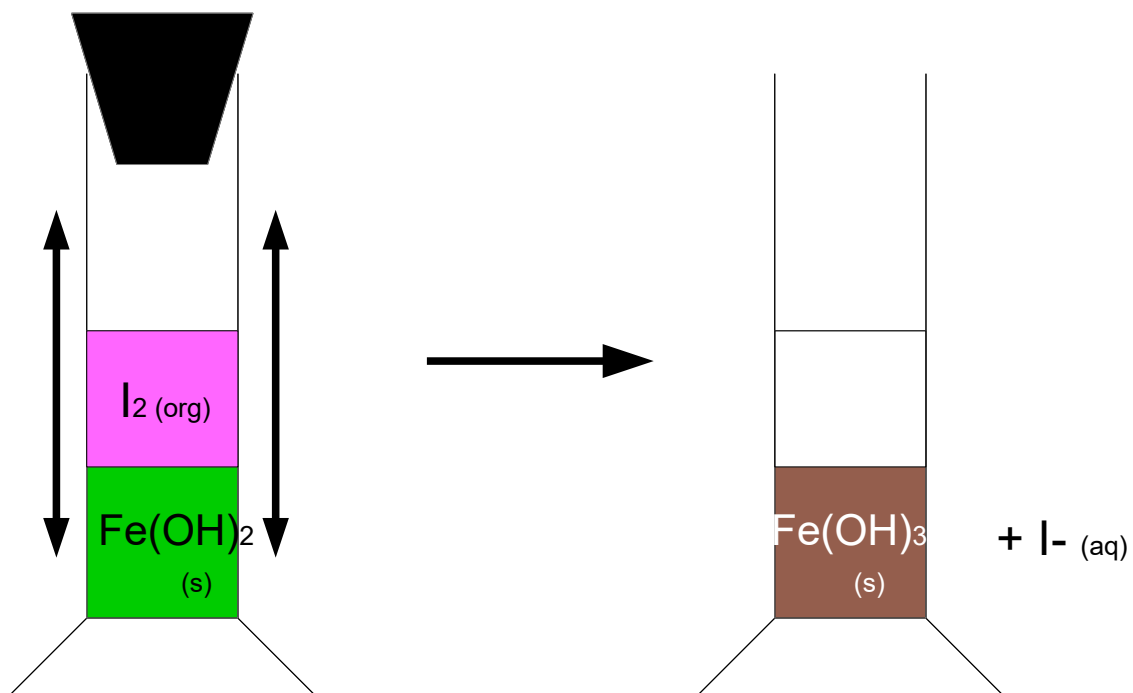
# Introduction



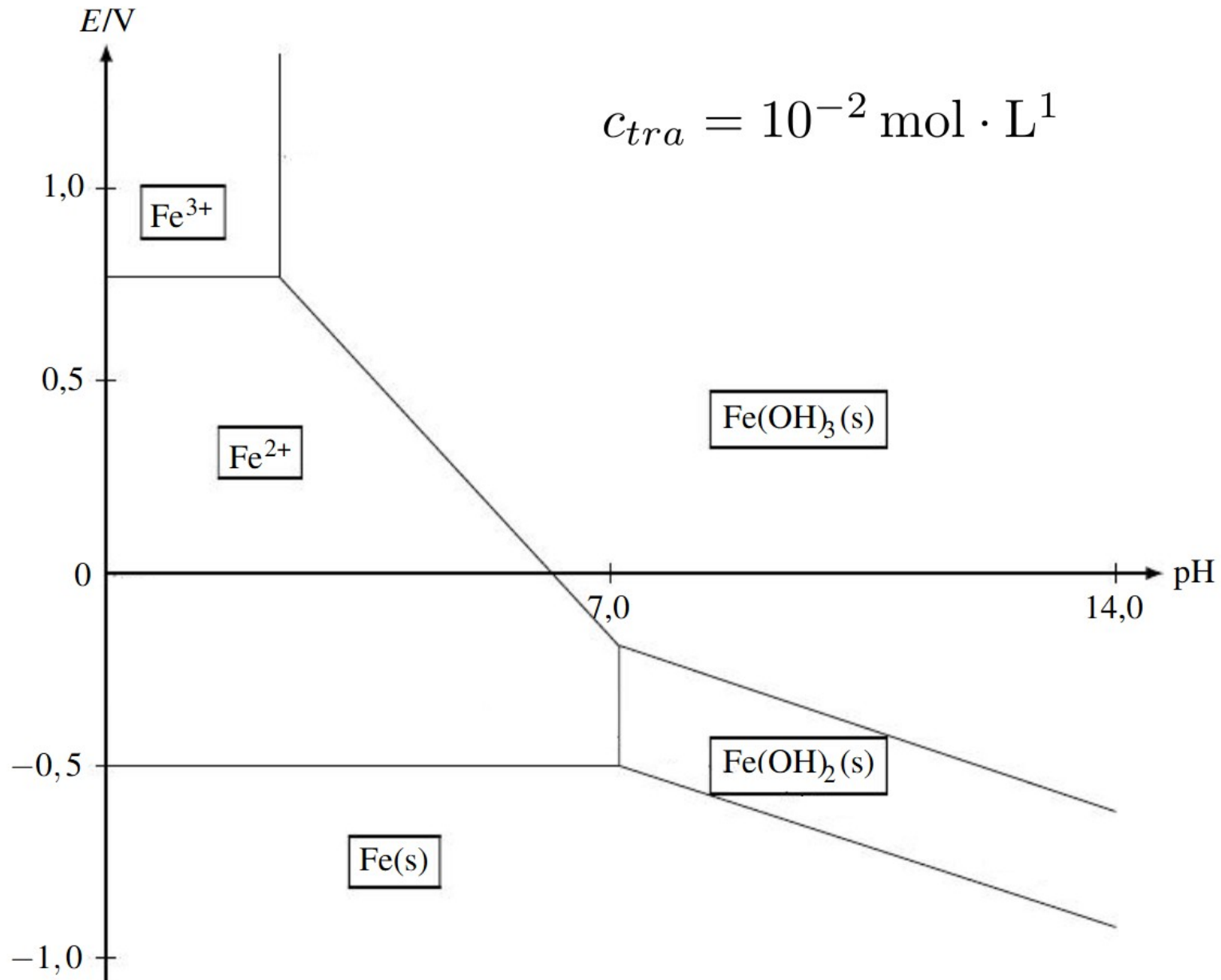
# Introduction



# Introduction

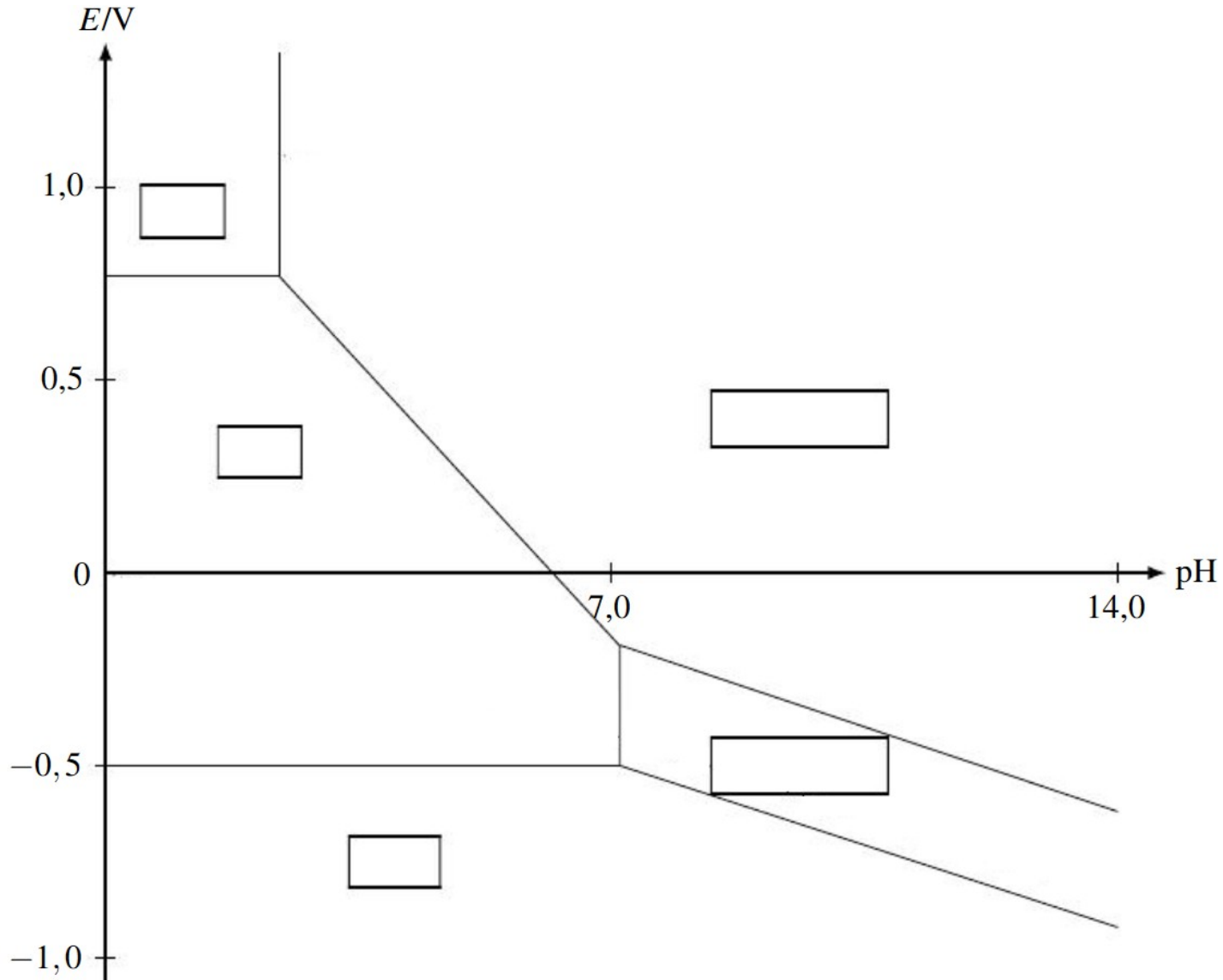


# Diagramme du fer



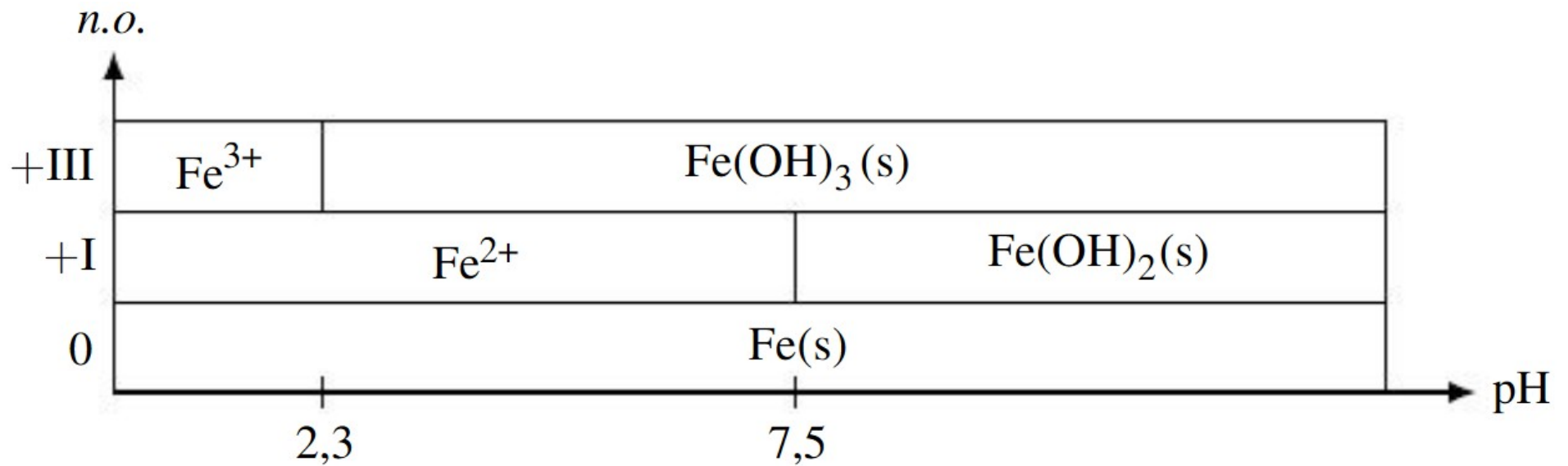


# Diagramme du Fer (vierge)

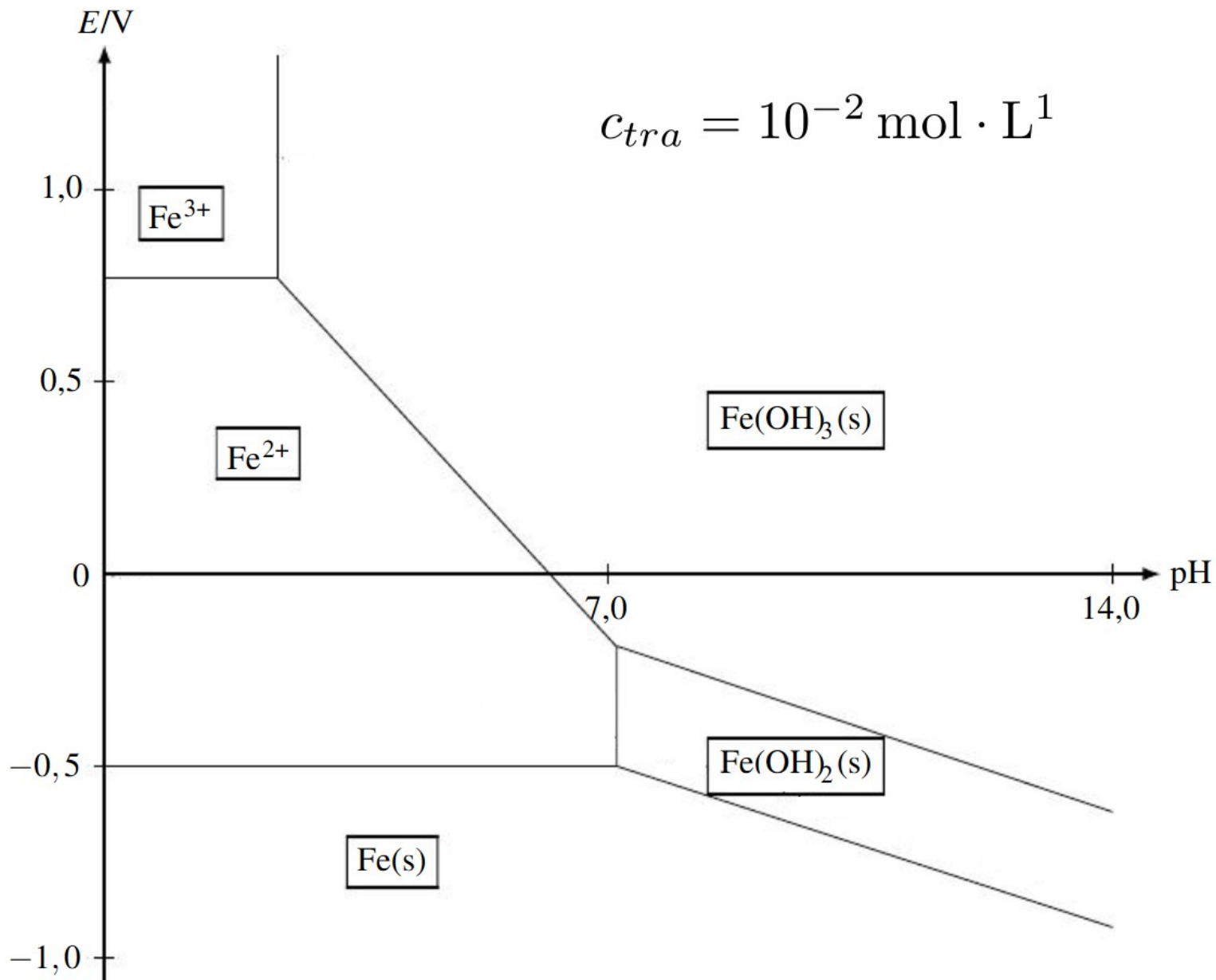


Espèces à placer :  $Fe^{3+}_{(aq)}$   $Fe^{2+}_{(aq)}$   $Fe_{(s)}$   $Fe(OH)_{3(s)}$   $Fe(OH)_{2(s)}$

# Nombres d'oxydation



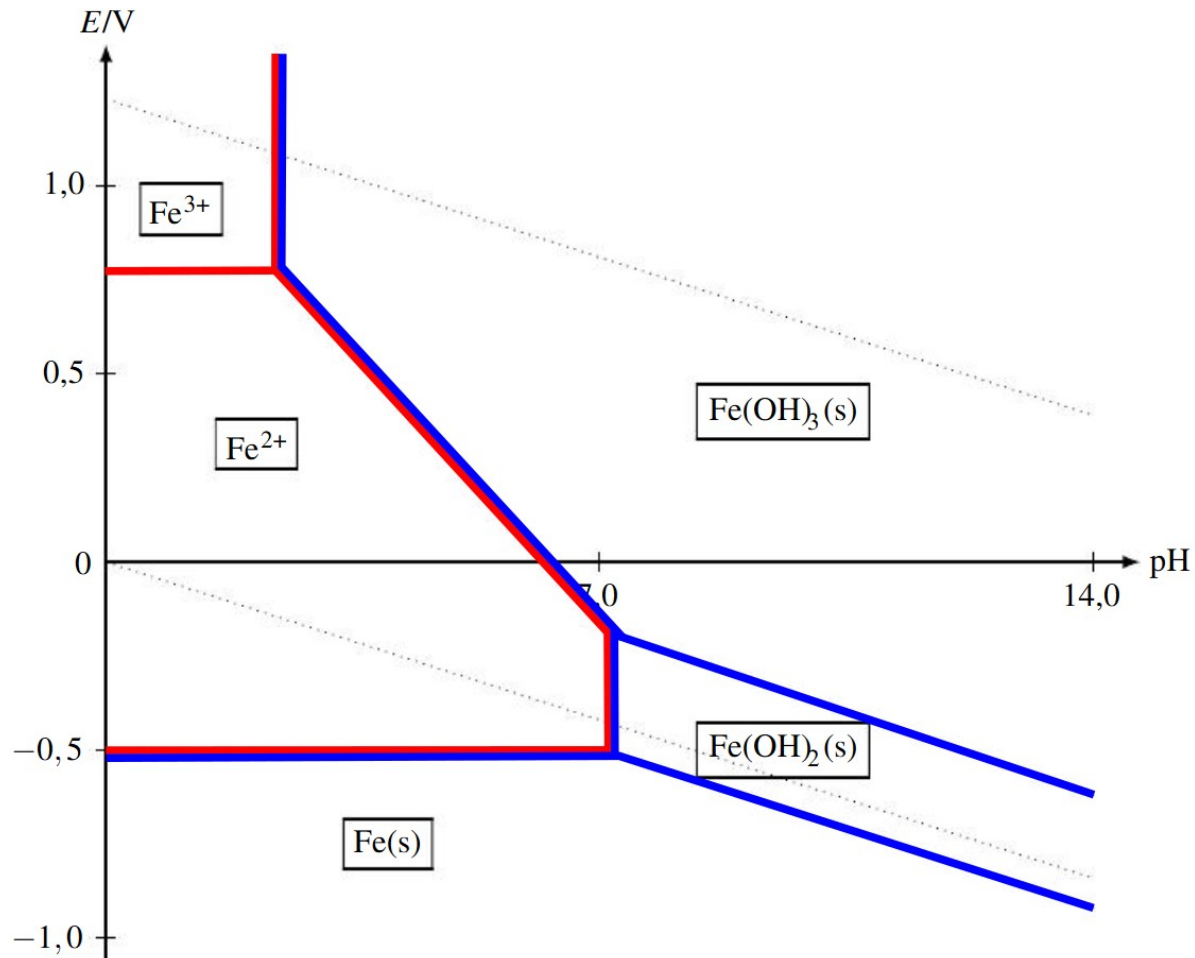
# Remplissage du diagramme



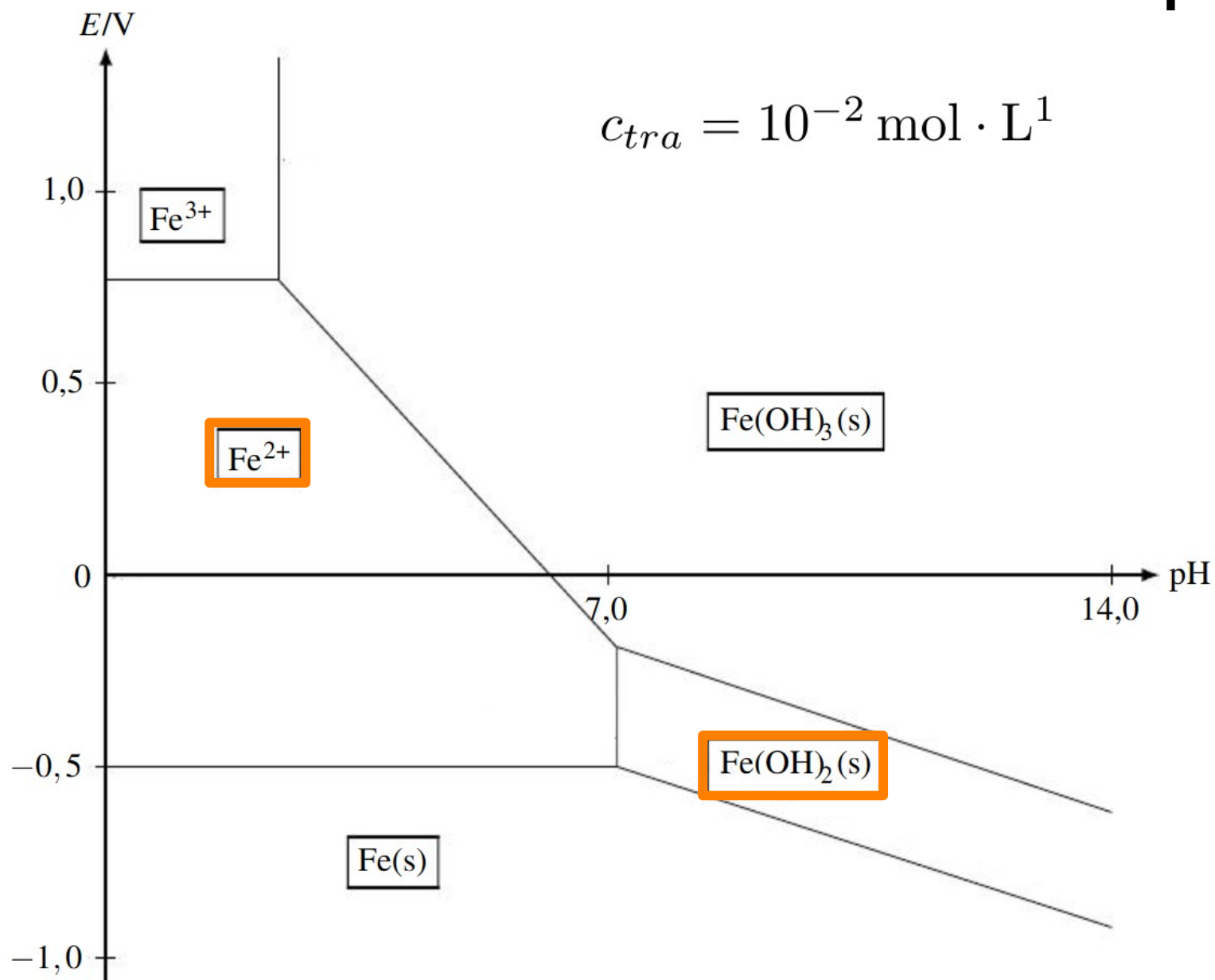
# Domaines

**Domaine de prédominance**  
pour des espèces en solution

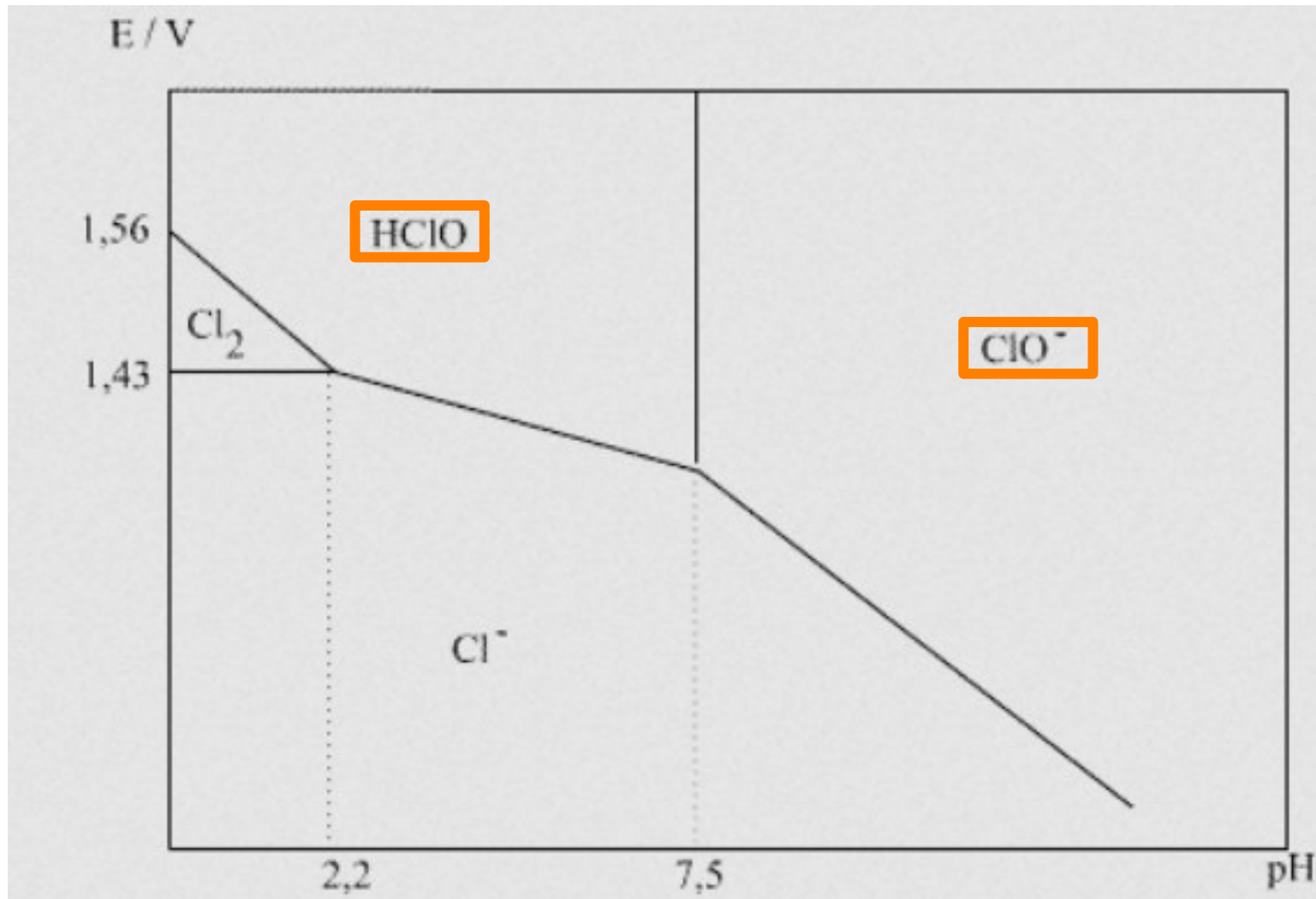
**Domaine d'existence**  
pour des espèces solides



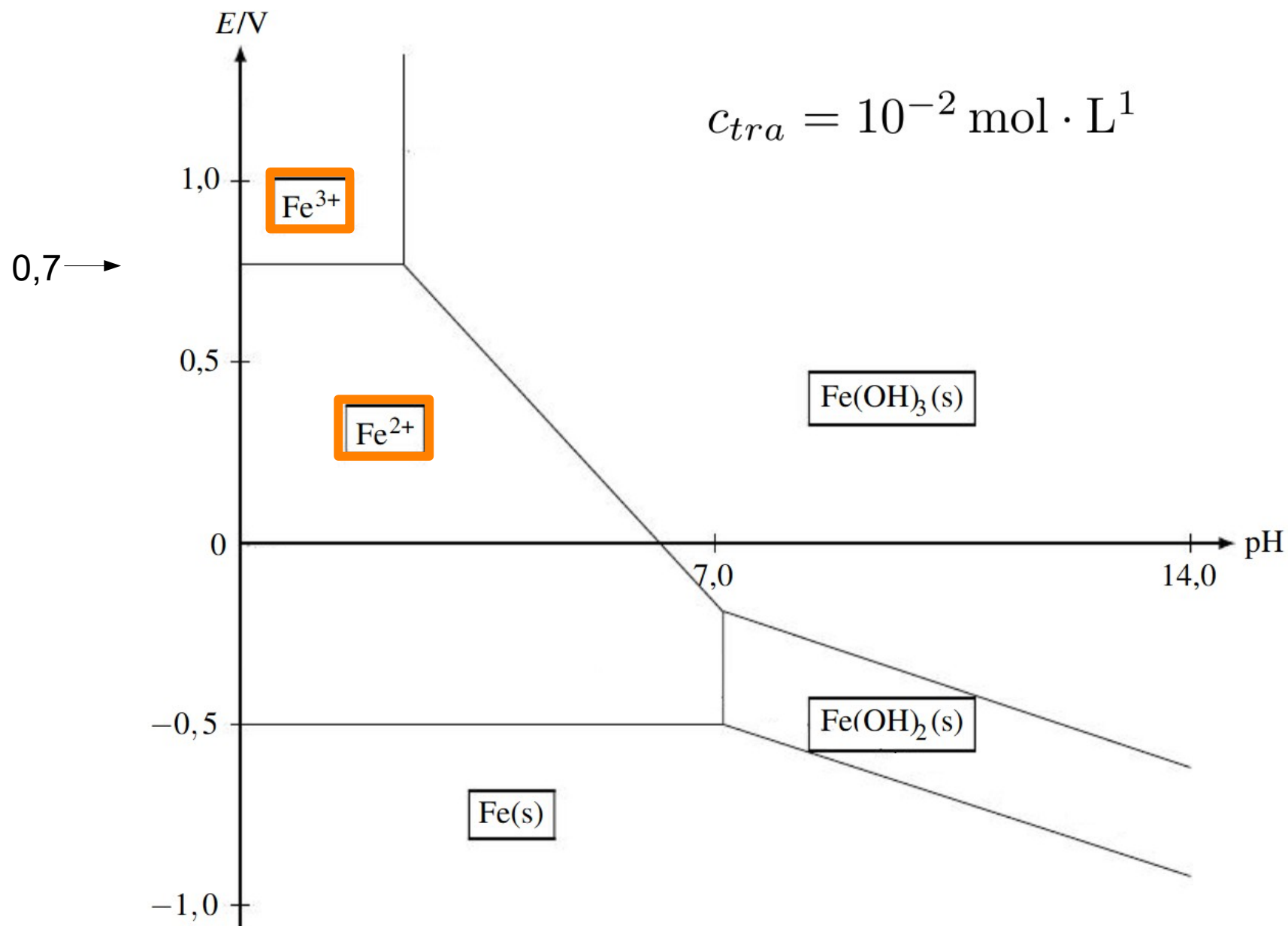
# Détermination de constante : pKs



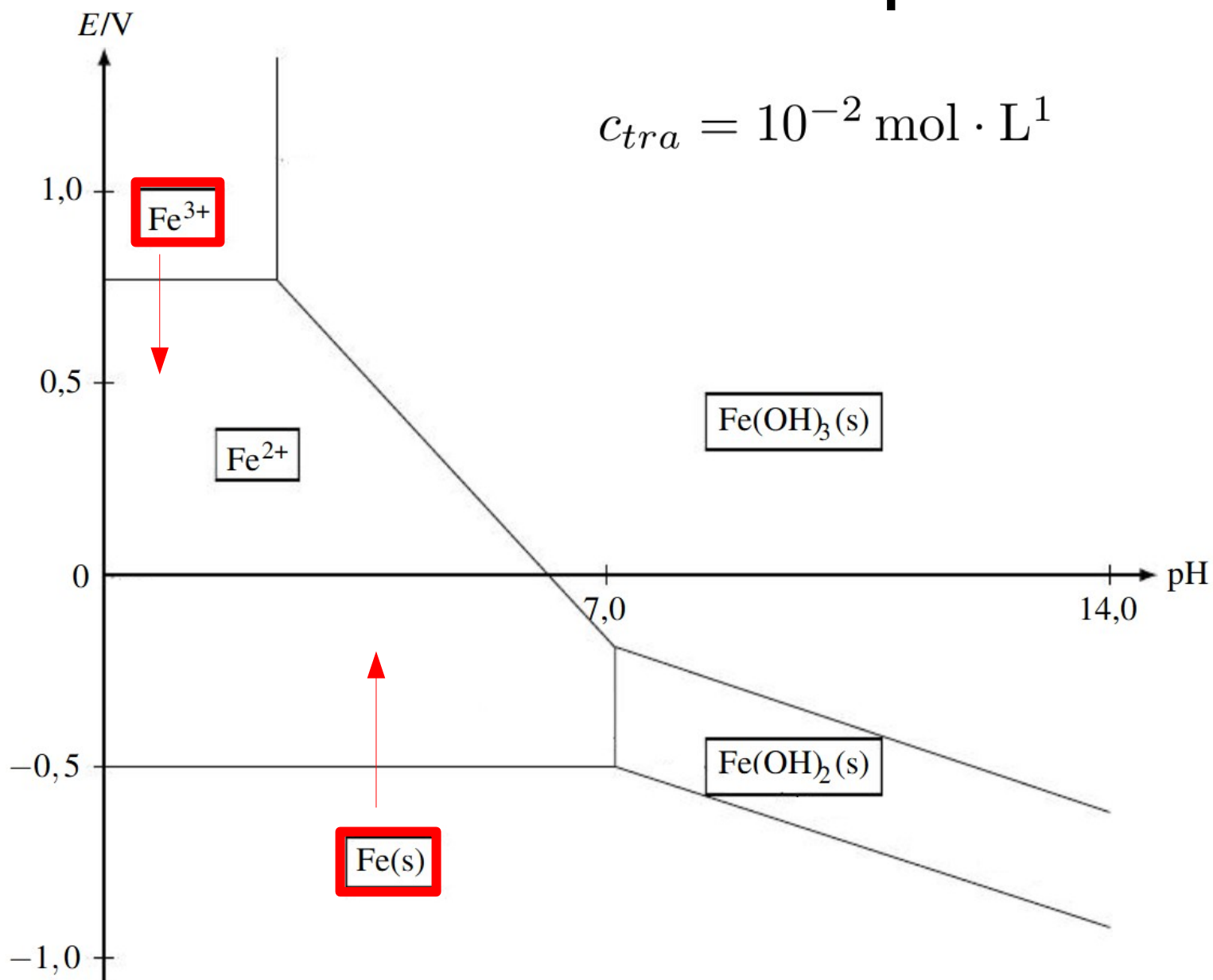
# Détermination de constante : pKa



# Détermination de constante : $E^\circ$



# Stabilité d'une espèce



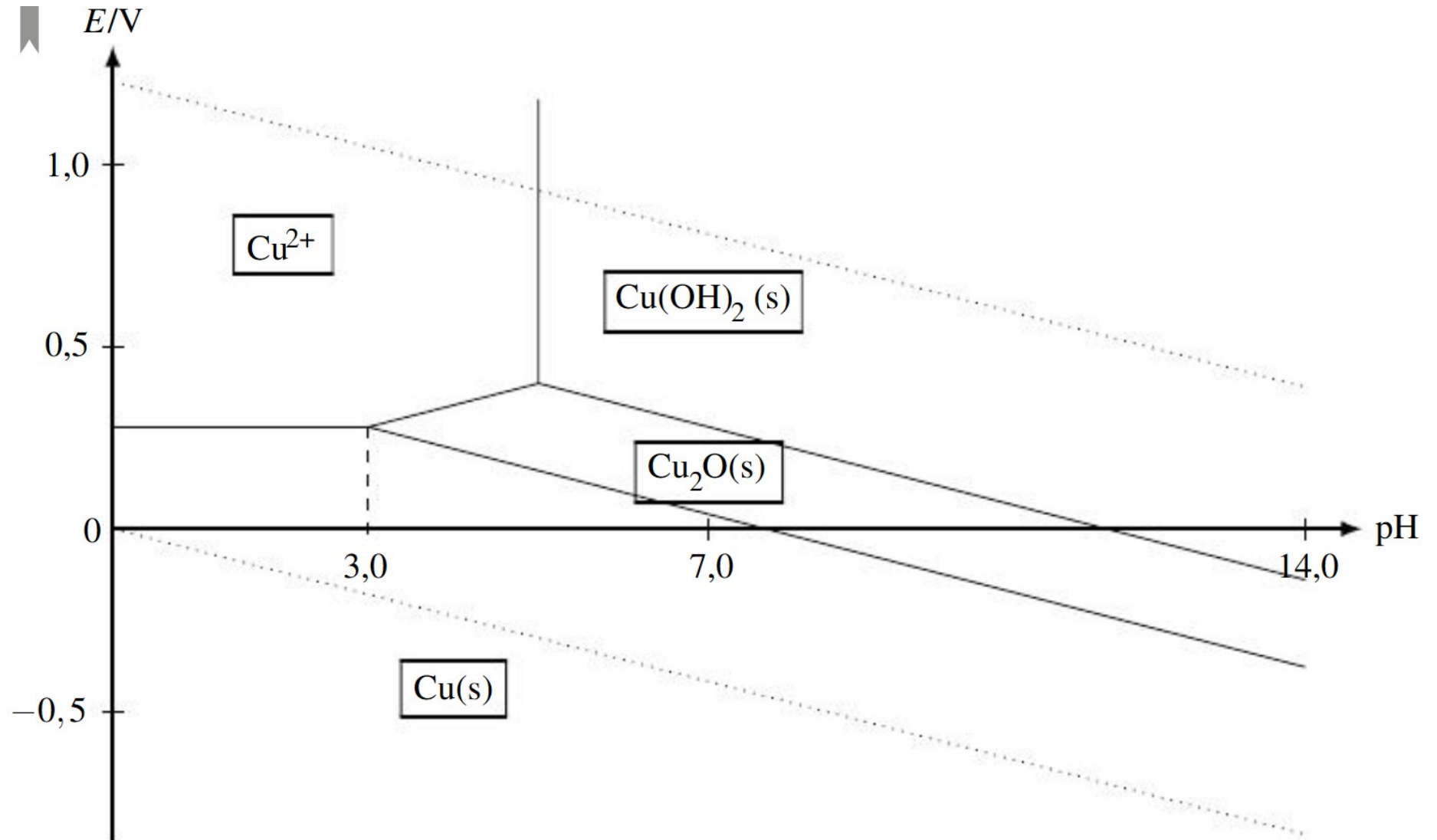


# Médiamutation

## 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

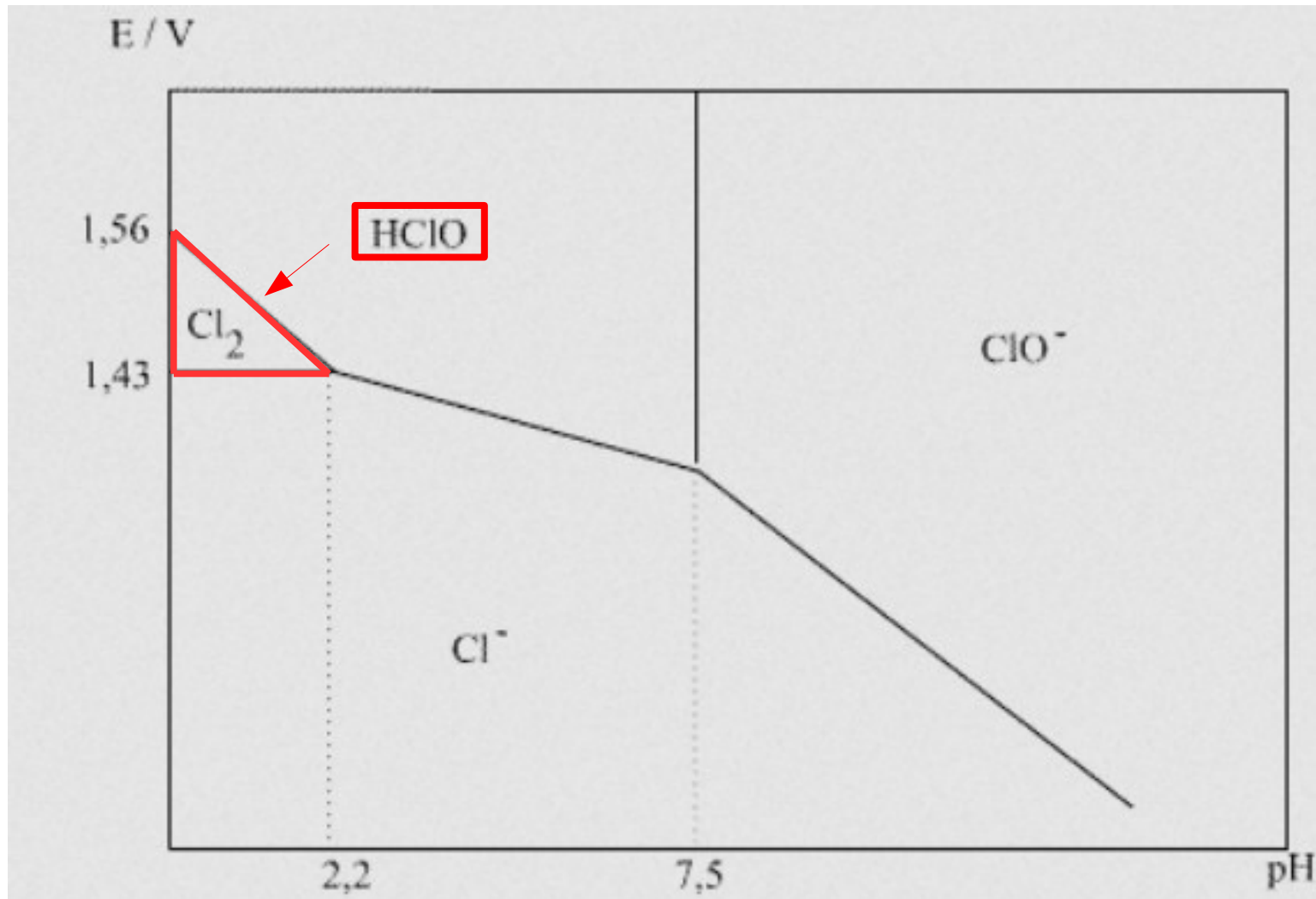


# Dismutation

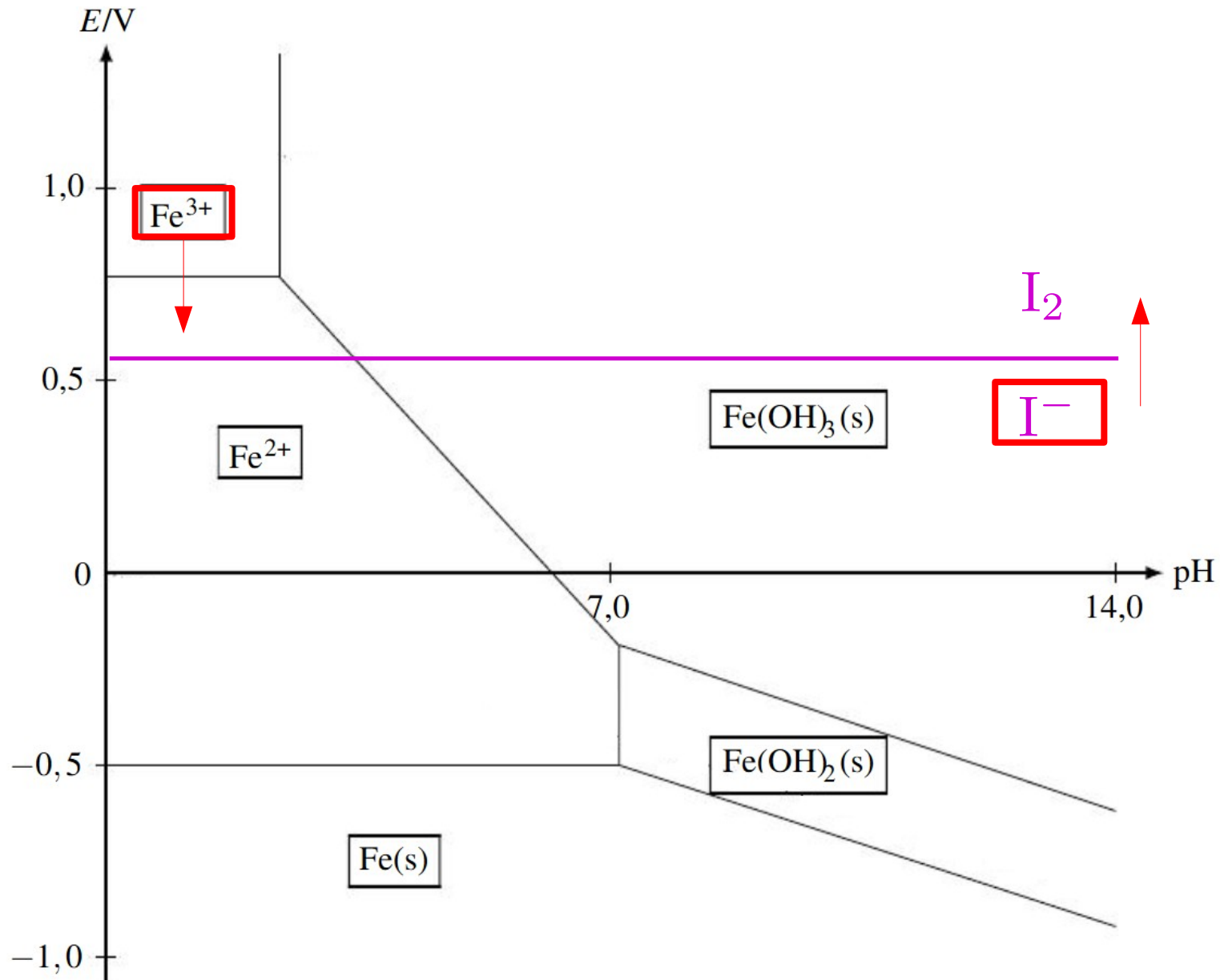
## Définition : Dismutation

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

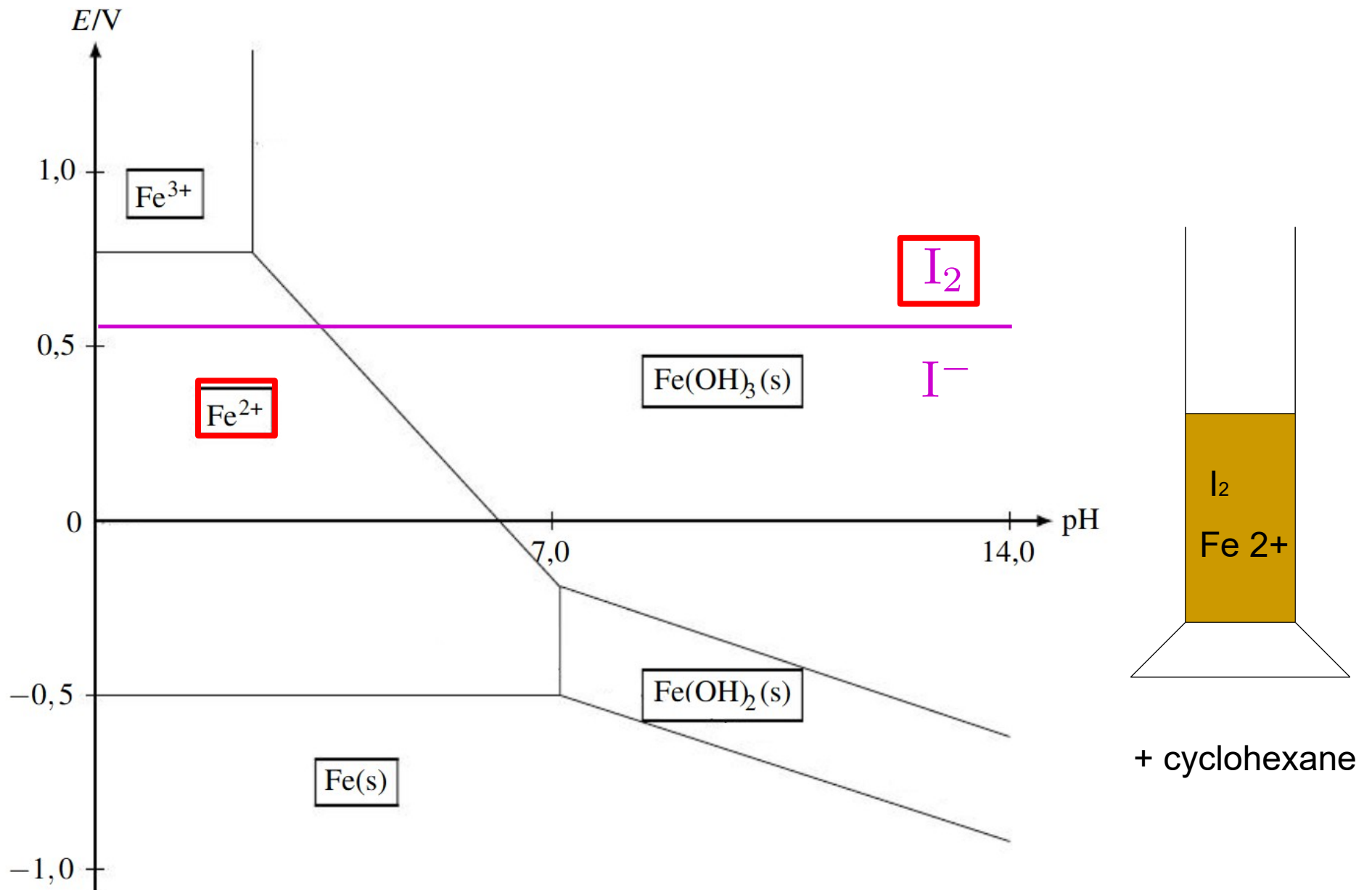
# Danger de l'eau de Javel



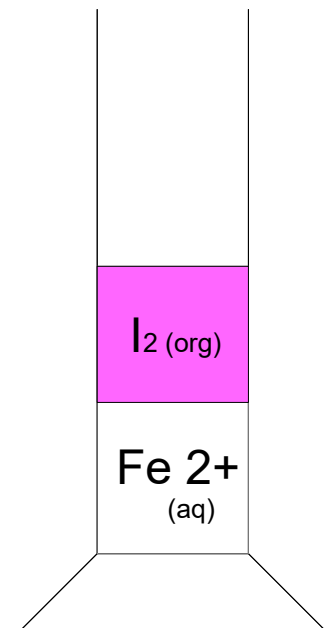
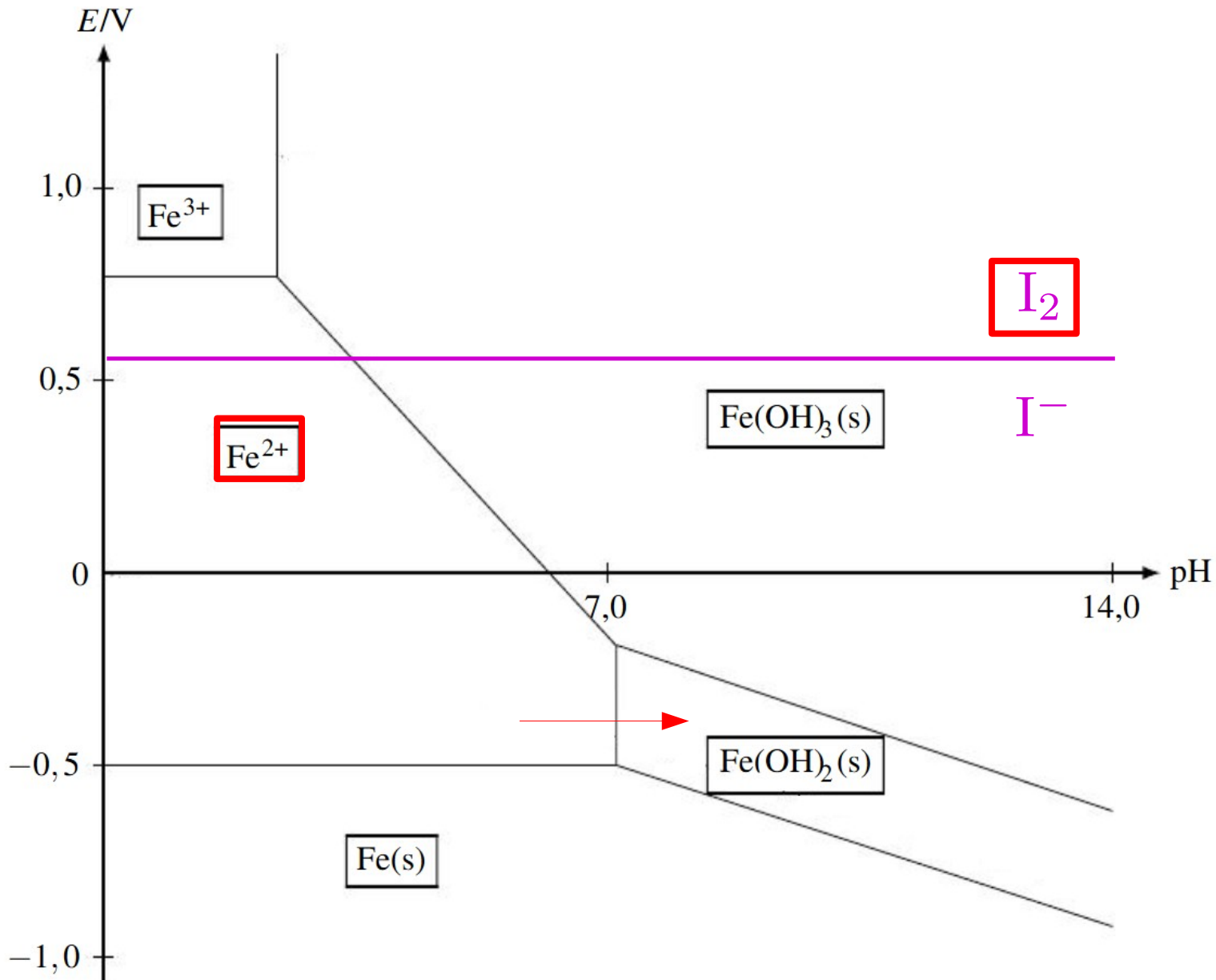
# Superposition de deux diagrammes



# Superposition de deux diagrammes

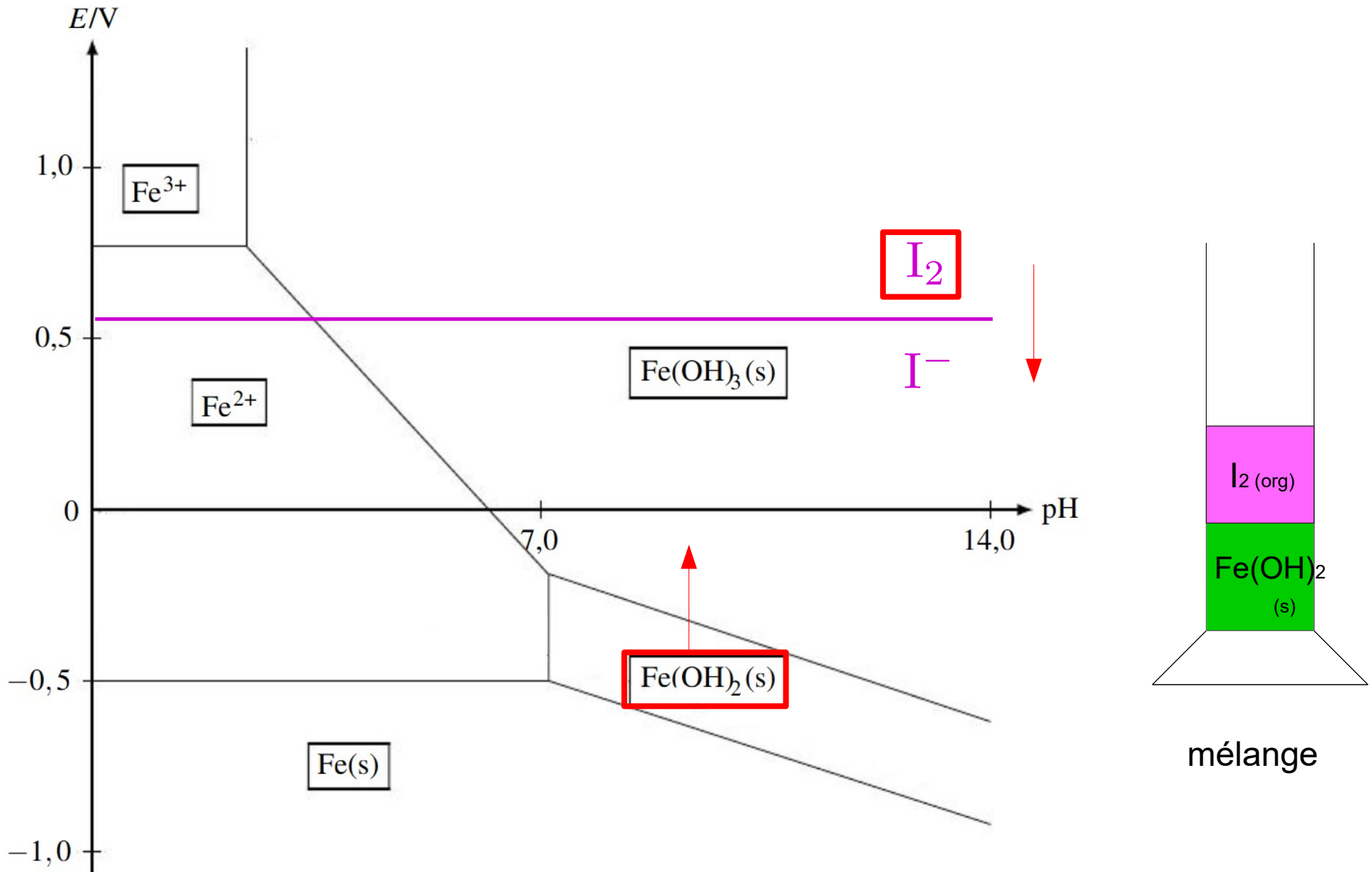


# Superposition de deux diagrammes



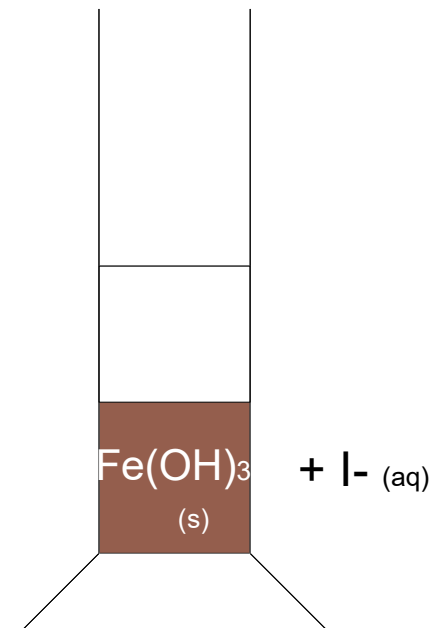
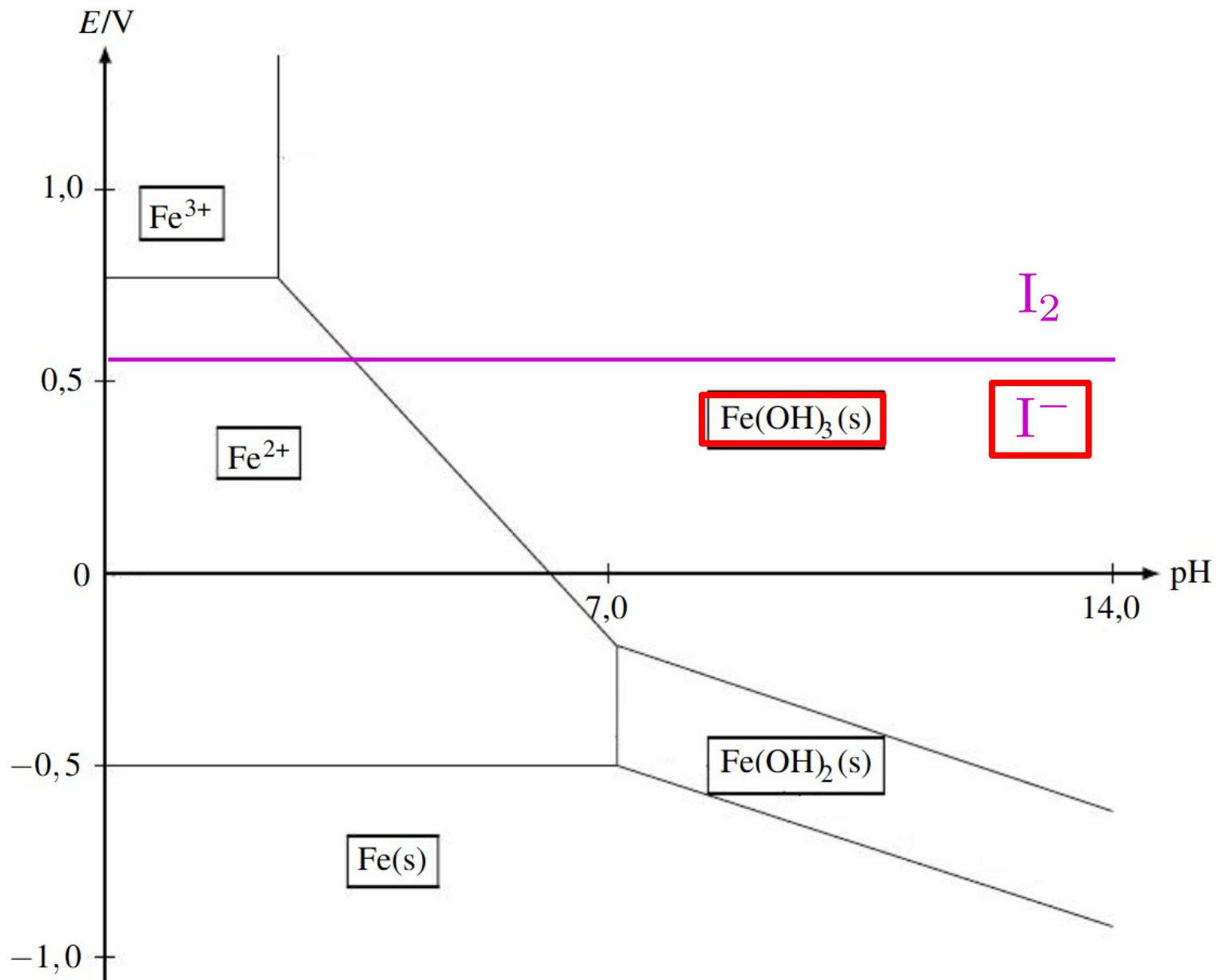
+ soude

# Superposition de deux diagrammes

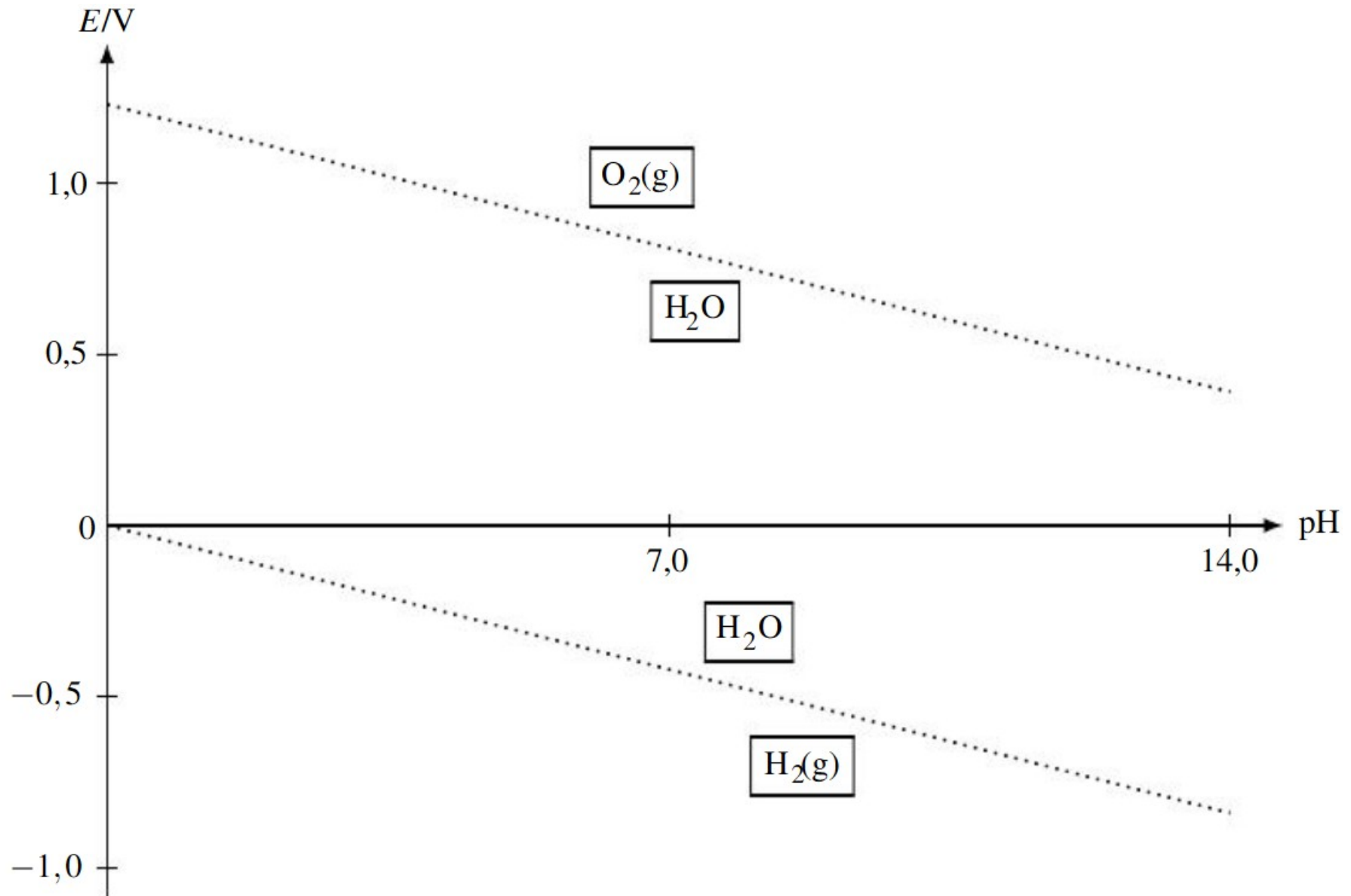




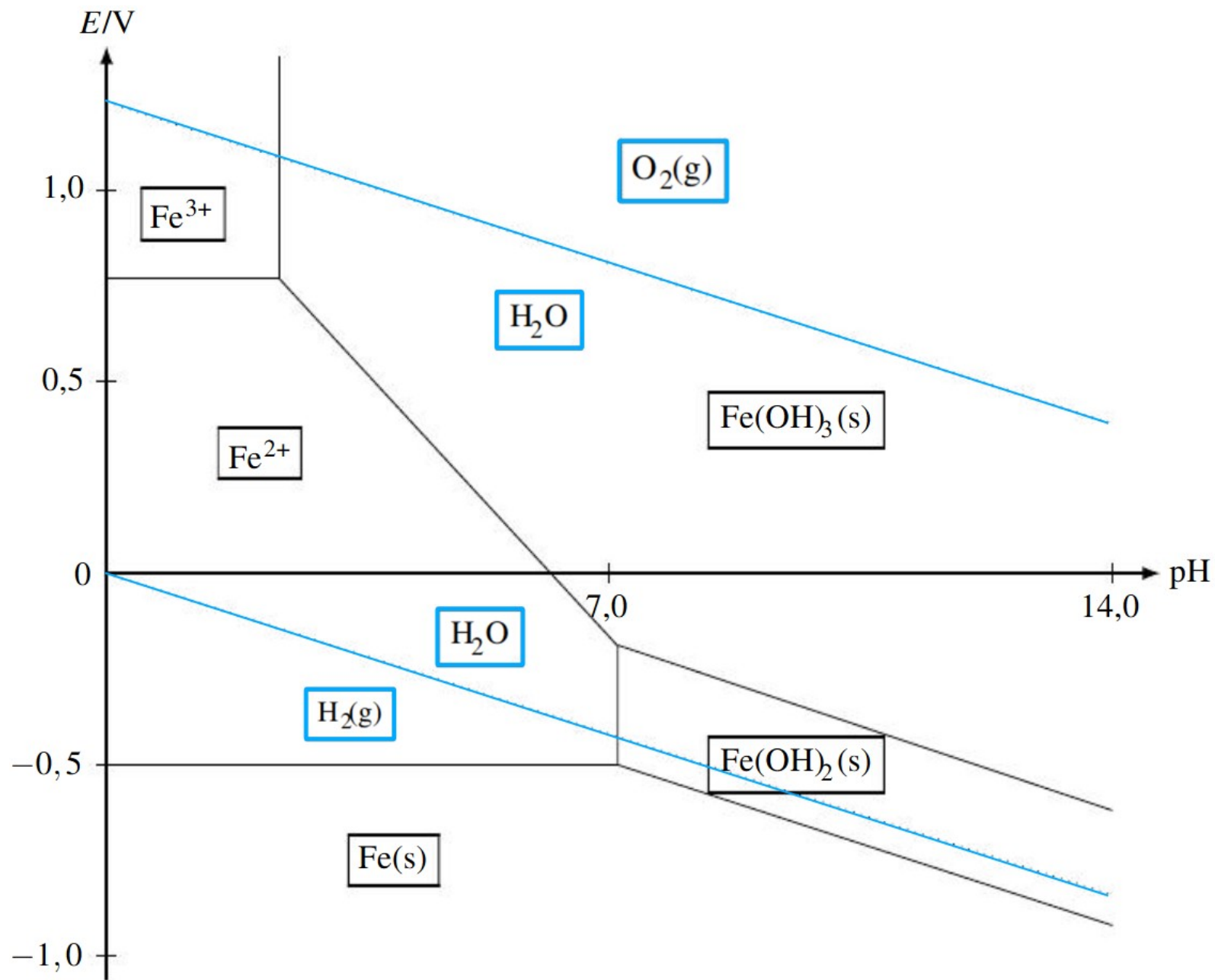
# Superposition de deux diagrammes



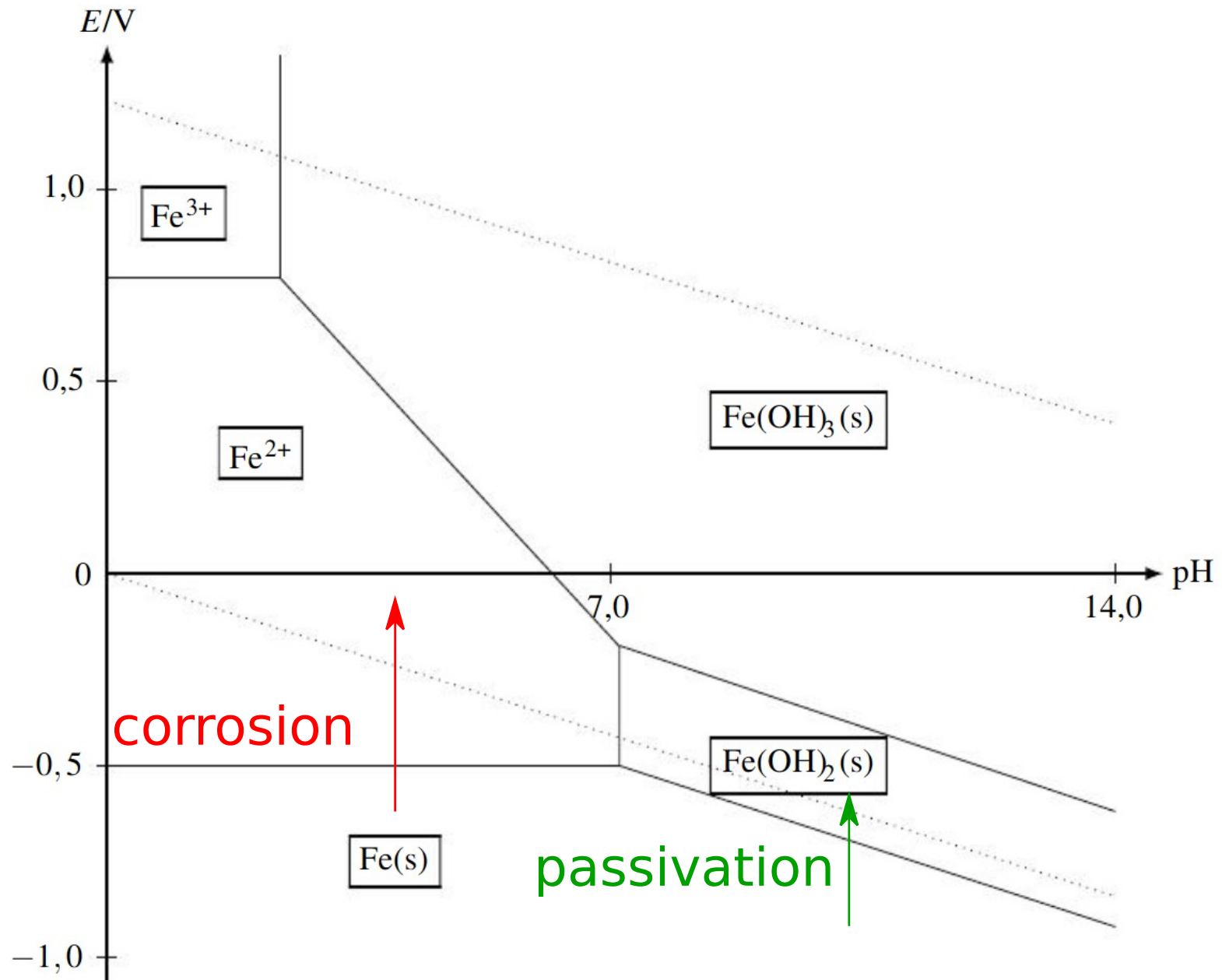
# Corrosion des métaux



# Corrosion des métaux



# Corrosion des métaux



# Corrosion des métaux

