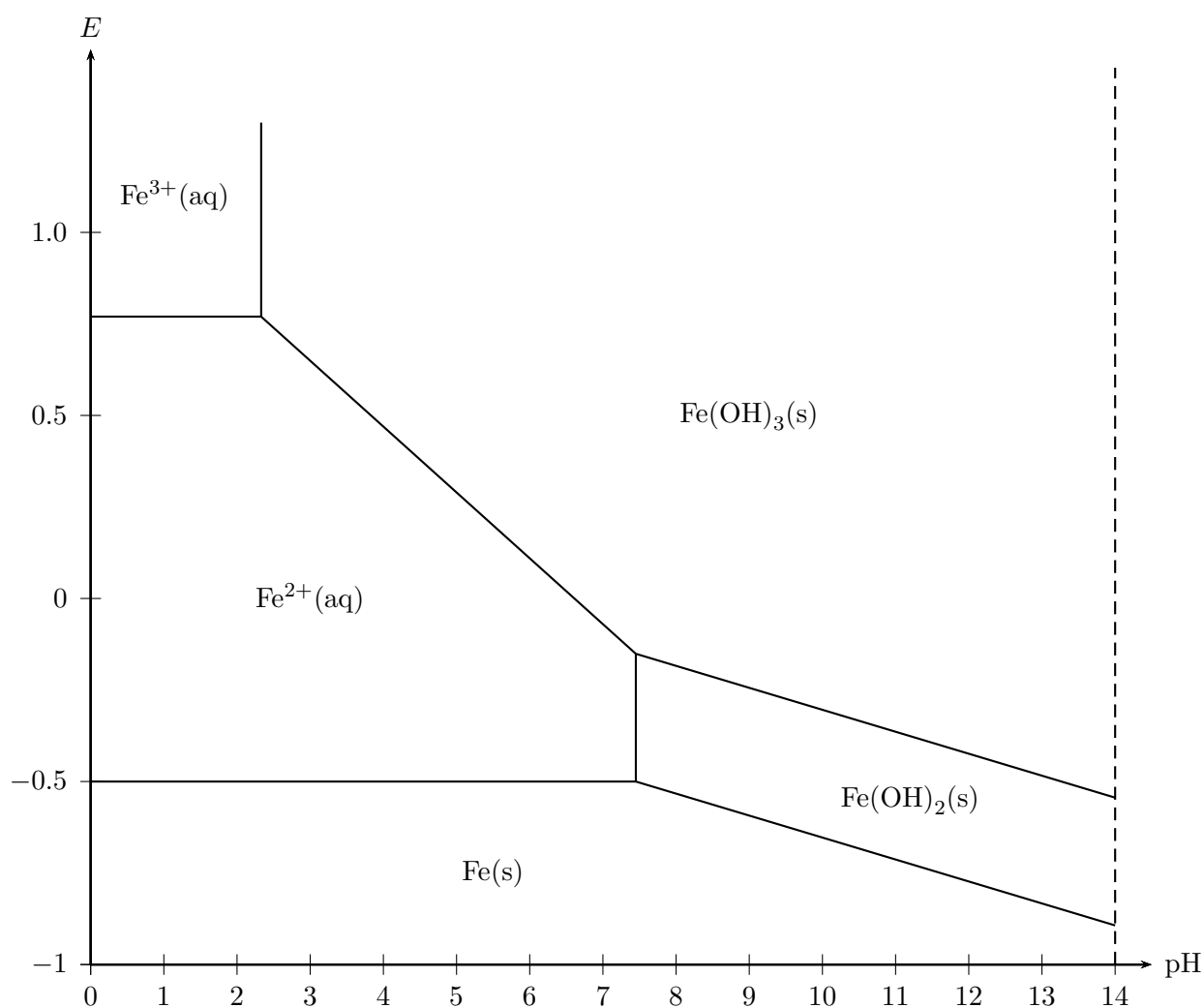


**Diagramme potentiel - pH :
cas du fer et du chlore**

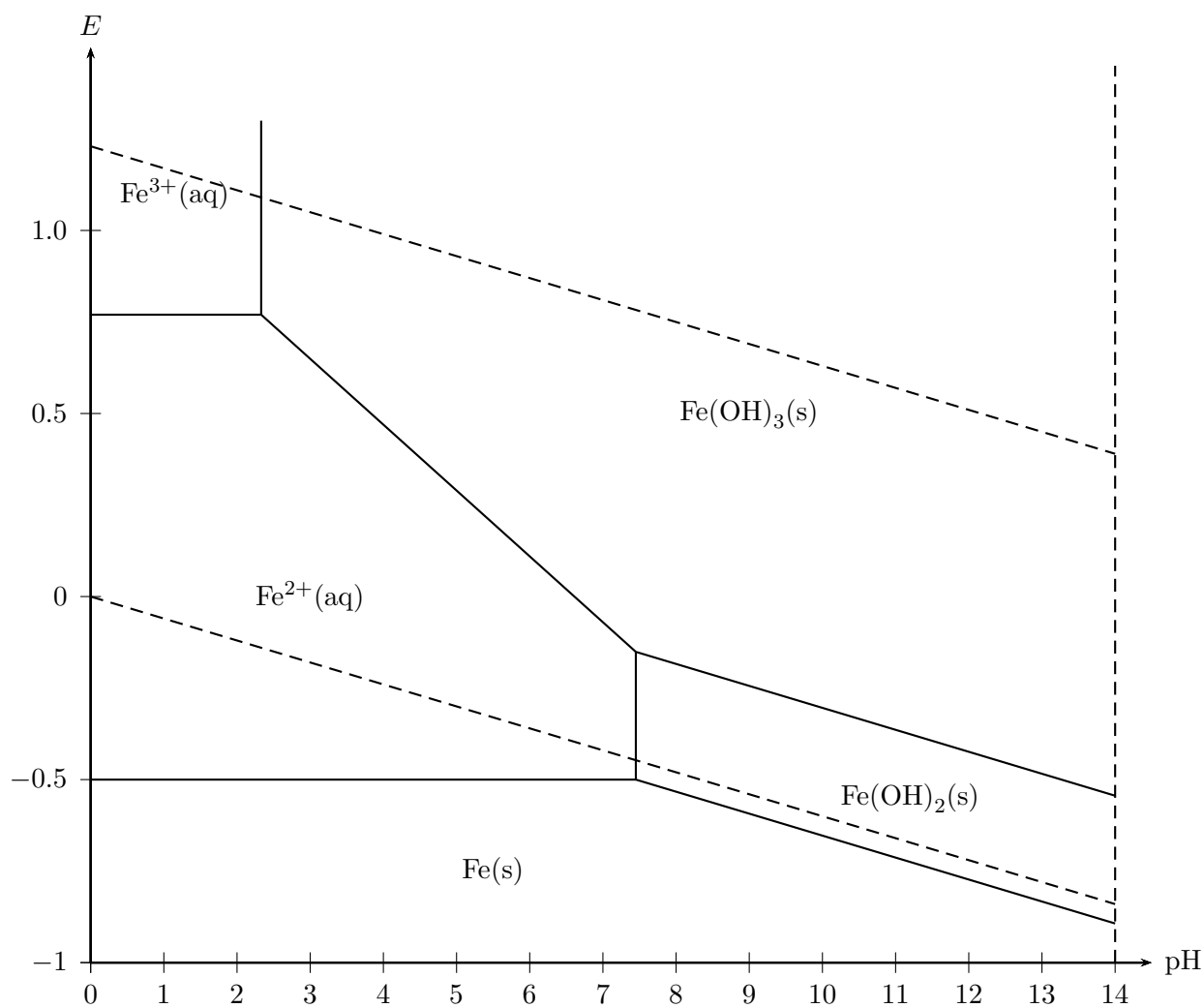
I Diagramme E-pH du fer

On présente ci-dessous le diagramme E-pH du fer pour $C_{\text{tracé}} = 1,00 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. Cinq espèces interviennent dans ce diagramme : Fe(s) , $\text{Fe}^{2+}(\text{aq})$, $\text{Fe}^{3+}(\text{aq})$, $\text{Fe(OH)}_2(\text{s})$ et $\text{Fe(OH)}_3(\text{s})$.



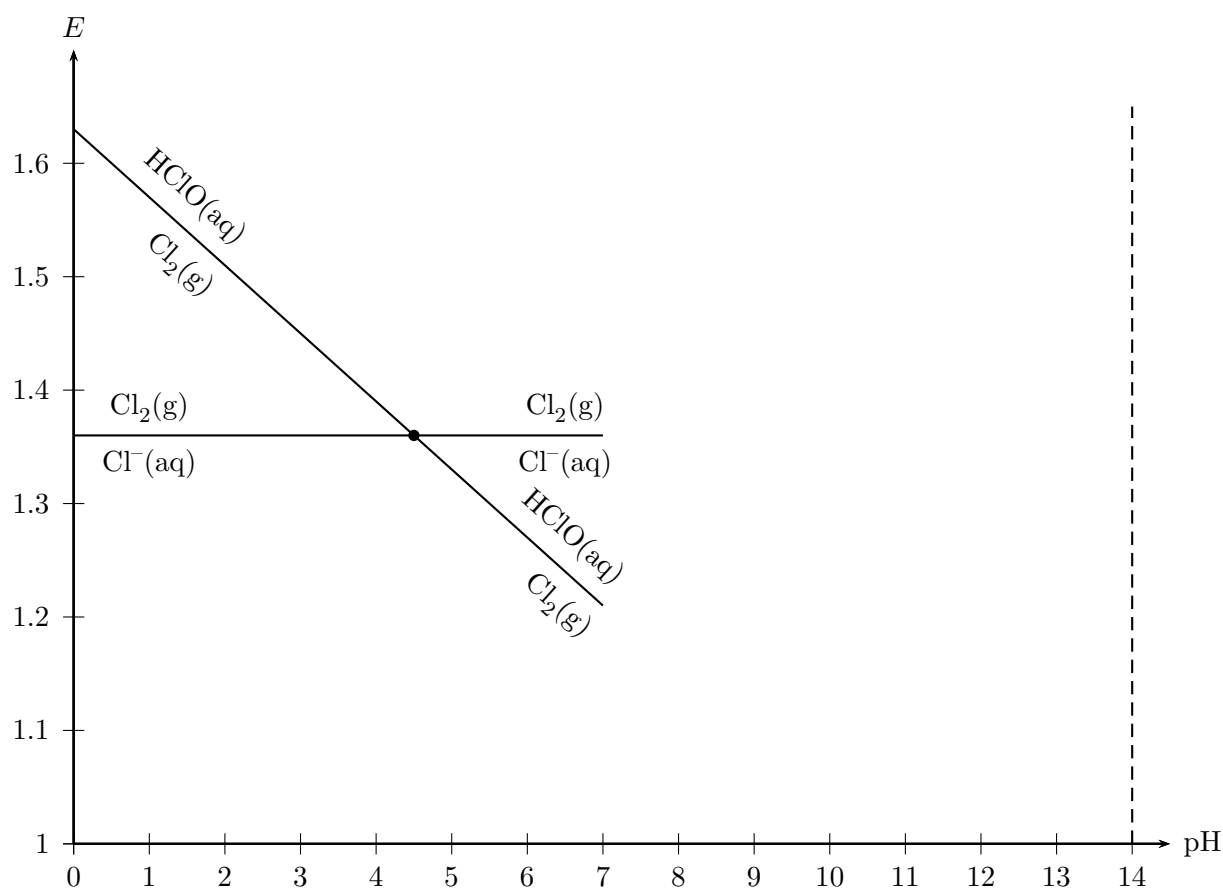
II Diagramme E-pH du fer et de l'eau

On présente ci-dessous le diagramme E-pH précédent du fer auquel on superpose celui de l'eau.



III Diagramme E-pH du chlore en milieu acide

On présente ci-dessous le diagramme E-pH du chlore pour $C_{\text{tracé}} = 1,00 \text{ mol.L}^{-1}$ (concentration totale en élément chlore dissous) et une pression partielle de tracé pour chaque gaz égale à $P^\circ = 1 \text{ bar}$. Quatre espèces interviennent dans ce diagramme : $\text{Cl}_2(\text{g})$, $\text{Cl}^-(\text{aq})$, $\text{HClO}(\text{aq})$, $\text{ClO}^-(\text{aq})$.



IV Diagramme E-pH du chlore

On présente ci-dessous le diagramme E-pH du chlore pour $C_{\text{tracé}} = 1,00 \text{ mol.L}^{-1}$ (concentration totale en élément chlore dissous) et une pression partielle de tracé pour chaque gaz égale à $P^\circ = 1 \text{ bar}$. Quatre espèces interviennent dans ce diagramme : $\text{Cl}_2(\text{g})$, $\text{Cl}^-(\text{aq})$, $\text{HClO}(\text{aq})$, $\text{ClO}^-(\text{aq})$.

