

Figure 5.18 Solubilité des phosphates de calcium, aluminium et fer en fonction du pH. Chaque courbe sépare le plan $\text{PO}_4 \times \text{pH}$ en deux régions définissant les conditions induisant la précipitation (en haut de courbes) ou la dissolution (sous les courbes) des phosphates. Noter qu'à pH 9, la solubilité du PO_4 est théoriquement limitée par la formation d'hydroxyapatite ($10^{-8} \text{ M} = 0,3 \mu\text{g/l}$ de PO_4) ou de fluorapatite ($10^{-9} \text{ M} = 0,03 \mu\text{g/l}$ de PO_4). La solubilité des phosphates de calcium a été calculée en supposant $[\text{Ca}^{2+}] = 10^{-3} \text{ M}$. Tiré de Stumm et Morgan (1981).

