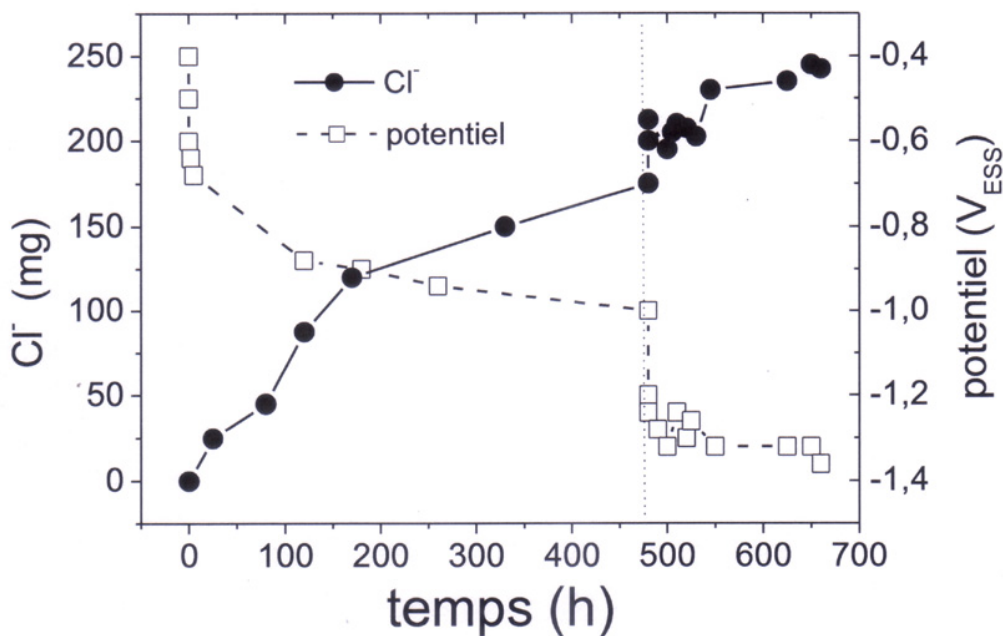
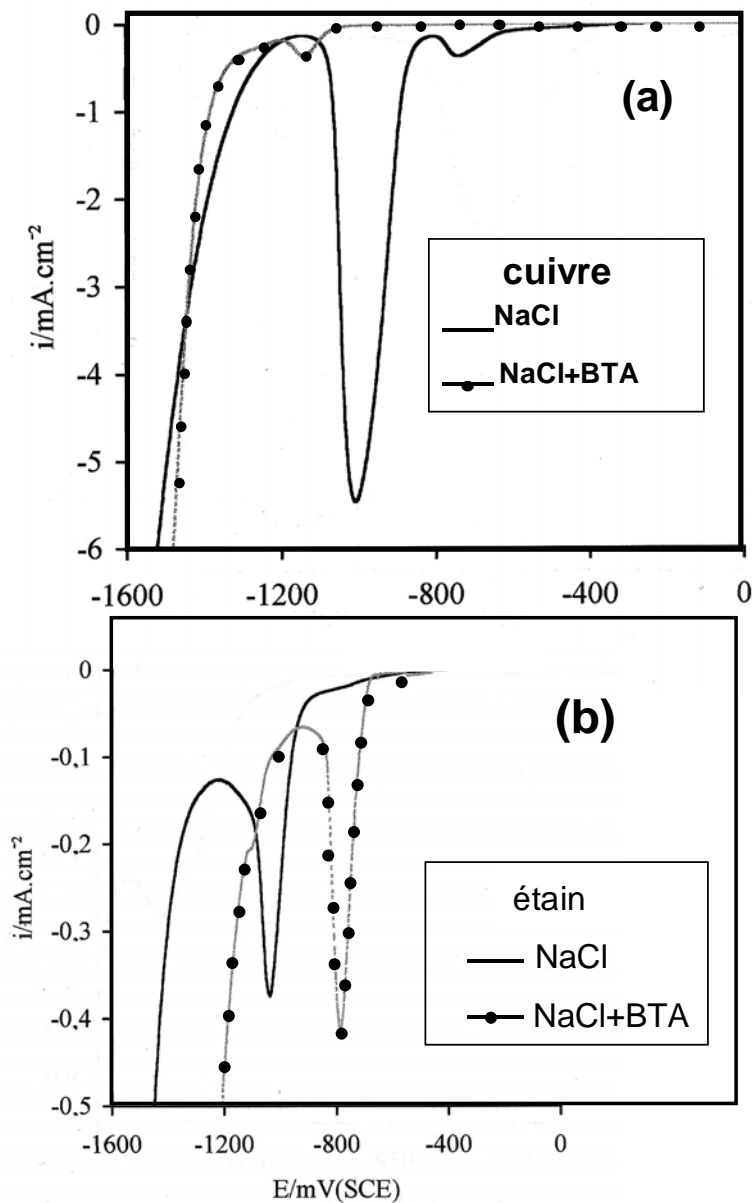


**Compléments à l'article « Les techniques électrochimiques au service du patrimoine », de Virginie Costa et Luc Robbiola (L'Act. Chim., 2009, 327-328, p. 27).**

**Annexe I – Corrélation entre la quantité de chlorures extraite (●, axe de gauche) et le potentiel électrochimique de l'objet (□, axe de droite).** Polarisation cathodique appliquée après 475 heures en circuit ouvert. À noter l'augmentation de la teneur en chlorures extraits en solution suite à l'application de la polarisation cathodique [1].



**Annexe II – Courbe de réduction électrochimique des couches de surface formées sur du cuivre (a) et de l'étain (b) après 23 heures d'immersion dans une solution aérée 0,5 M NaCl avec et sans inhibiteur (0,1 M benzotriazole) [2].**



- [1] Beaudoin A., Clerice M.-C., Françoise J., Labbe J.-P., Loepper-Attia M.-A., Robbiola L., Corrosion d'objets archéologiques en fer après déchloruration par la méthode au sulfite alcalin, *METAL 95*, I.D. MacLeod, S.L. Pennec, L. Robbiola (eds), James and James, London, **1997**, p. 170-177.
- [2] Ammeloot F., Millet B., Fiaud C., Robbiola L., Sutter E.M.-M., Characterization of naturally grown oxide layers on copper with and without benzotriazole by electrochemical and photoelectrochemical measurements, *METAL 95*, I.D. MacLeod, S.L. Pennec, L. Robbiola (eds), James and James, London, **1997**, p. 95-98.