

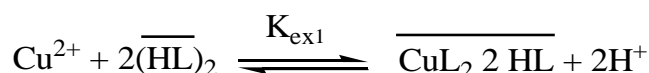
Nous nous sommes intéressés dans ce travail à l'étude de l'effet de la force ionique sur l'extraction du cuivre(II) par l'acide di-(2-ethylhexyl) phosphorique (D2EHPA).

L'extraction du cuivre(II) en milieu sulfate, nitrate et perchlorate par l'acide di-(2-ethylhexyl) phosphorique a été étudié en fonction des paramètres suivants:

- Concentration en D2EHPA: l'efficacité de l'extraction augmente avec la concentration du D2EHPA.
- Force ionique du milieu aqueux :
  - l'extraction du cuivre(II) augmente lorsque la concentration des ions sulfate diminue.
  - l'extraction du cuivre(II) ne varie pas lorsque la concentration des ions nitrate diminue.
  - l'extraction du cuivre(II) augmente lorsque la concentration des ions perchlorate augmente.

La stœchiométrie des complexes extraits a été déterminée par la méthode des pentes. Les complexes organométalliques extraits dans la phase organique sont du type  $\text{CuL}_2\text{2HL}$  dans le chloroforme.

L'équilibre de l'extraction du cuivre (II) peut être décrit comme suit:



Les constantes d'extraction du cuivre (II) pour chaque milieu ont été calculées.

L'étude de l'extraction du cuivre(II) par le D2EHPA pour les différentes forces ioniques a montré que suivant le milieu aqueux utilisé, l'extraction du cuivre(II) par D2EHPA a diminué selon l'ordre:

Milieu perchlorate > milieu nitrate > milieu sulfate

Les résultats obtenus permettent par ailleurs de dégager des perspectives nouvelles visant l'étude de la force ionique avec d'autres milieux aqueux comme par exemple les anions chlorures, acétates et phosphates.

L'étude de l'effet de milieu aqueux sur l'extraction du cuivre(II) pourrait faire l'objet d'un travail ultérieur plus approfondi visant l'étude des complexes extraits par des techniques spectroscopiques comme l'UV-visible, l'infrarouge et la résonance magnétique nucléaire.