

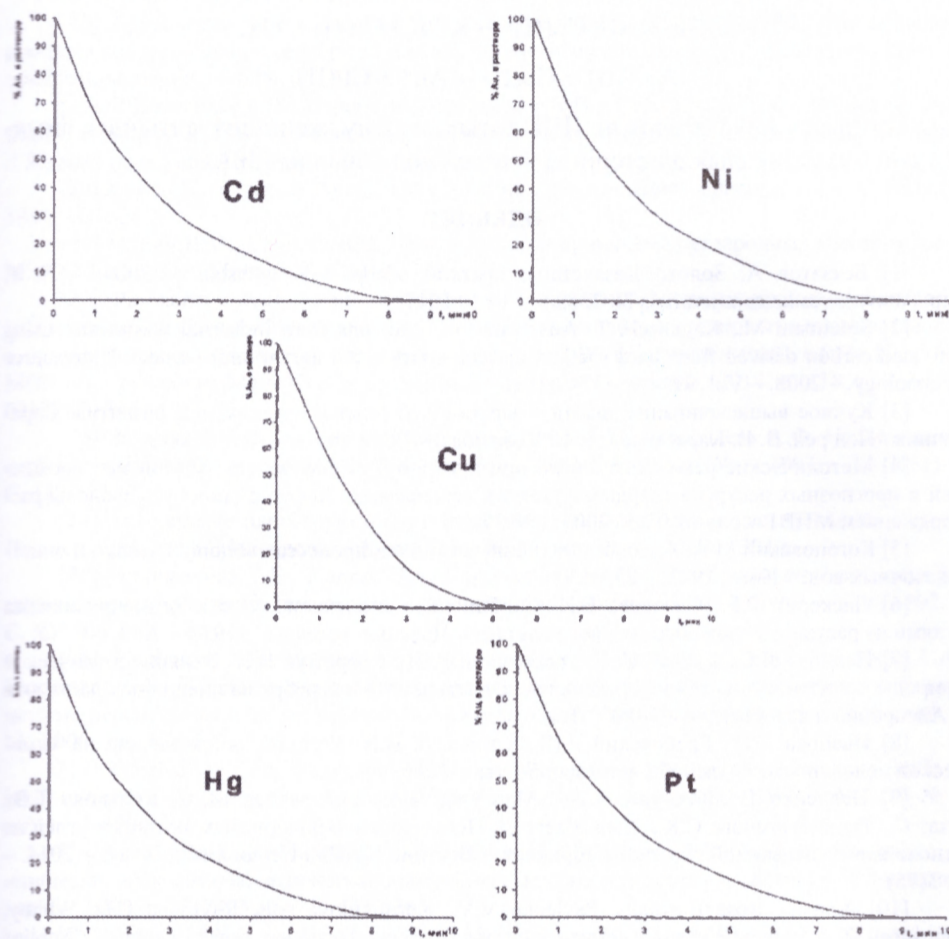
нда (97–98%  
 21 ертінділер-  
 анды. Ерітін-  
 мендеуі ғанз  
 ілі бір төмен-  
 і қышқылды-  
 тықсыздануы  
 ының қоспа-  
 і қатысуыме-  
 n (II), Fe (III).

әсері

Au(III) н уақыты, мин
8
8
8
8
1,5
5
8
8

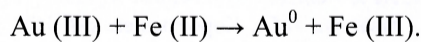
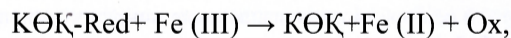
тте алтын (III)  
 ректер белгі-  
 ) сорбциясы-  
 ктеріне сәйкес-  
 тын (III) сорб-  
 ыдығы метал-  
 кенін корсетті-  
 енттің стацна-  
 ығу-тотықсыз-  
 сыздану әсеті-  
 лмасу сипаты  
 мдығы алмасу  
 ар неге алтын-

лнның (III) те-  
 тық сорбциясы  
 III) жағдайда -  
 бентпен алтын-



4-сурет – 0,1 н HCl ерітіндісінде металл тұздарының қатысымен КӨҚ-2 сорбентте алтынның (III) сорбциясы. Алтынның (III) концентрациясы – 17,75 мг/л, ерітіндінің көлемі – 20 мл

(III) сорбция жылдамдығын артуы каталитикалық әсер арқылы түсіндіруге болады: сорбент темір (III) темір (II)-ке дейін тотықсыздандырды, ал мыс (II) – мыс (I)-ге дейін. Темір(II)мен мыс (I) иондары сорбенттің беттік қабатында түзеді және дереу алтын (III) иондарымен тотығу-тотықсыздану әсерлесуге түсті. Темір (II) мен мыс (I) иондарымен алтынның (III) тотықсыздануы сорбенттердің беттік қабатында жүрді, беттігінде металдық алтын бөлінді. Іс жүзінде темір (III) тұздары болған кезде алтынның (III) сорбциялау процесі келесідей схемамен корсетуге болды:



Мыс (II) тұздарының қатысында: