

13. Perrin D.D., Armarego W.L.F. Purification of laboratory chemicals. Pergamon, New York, 3rd edn., 1988. 391 p.
14. Фещенко Н.Г. Синтез фосфорорганических соединений на основе элементарного фосфора // Успехи химии фосфорорганических и сераорганических соединений: Сб. научн. тр. Киев: Наукова думка, 1970. С. 89-127.
15. Хадсон Р. Структура и механизм реакций фосфорорганических соединений. М.: Мир, 1967. 357 с.

### Резюме

Спектроскопияның динамикалық ЯМР<sup>31</sup>P әдісі арқылы рутенийдің(II) гексафторфосфат кешенінде (цикlopентадиенил)(бис(трифенилфосфин))(итта біртетрафосфор) [Ru( $\eta^5$ -C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>)(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(η<sup>1</sup>-P<sub>4</sub>)]PF<sub>6</sub> су мен спирттің катысымен көбінесе фосфин кешенінде [Ru( $\eta^5$ -C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>)(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(PH<sub>3</sub>)]PF<sub>6</sub> және басқа өнімдердің: [Ru( $\eta^5$ -C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>)(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(HP(OH)<sub>2</sub>)]PF<sub>6</sub>, [Ru( $\eta^5$ -C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>)(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(P(OH)<sub>3</sub>)]PF<sub>6</sub>, H<sub>2</sub>PO<sub>2</sub>, H<sub>3</sub>PO<sub>3</sub>, (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>P(O)H және (CH<sub>3</sub>O)(OH)P(O)H тотықтыру-қалпына келтіру өзгерістеріне үшірді. Су, спирт концентрациясының, спирт табиғатының (МеОН, iPrOH) және

негізінің (Py, Et<sub>3</sub>N), температураның гидролиз берілгенде реакцияларының жылдамдығы мен бағытына әсер ететін зерттелген.

### Summary

It has been found that the white phosphorus molecule in (cyclopentadienyl)(bis(triphenylphosphine))(itta one-tetraphosphorus) ruthenium(II) hexa-fluorophosphate complex [Ru( $\eta^5$ -C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>)(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(η<sup>1</sup>-P<sub>4</sub>)]PF<sub>6</sub> in the presence of water and alcohol undergoes to the oxidative-reductive transformations to yield predominantly phosphine-containing complex [Ru( $\eta^5$ -C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>)(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(PH<sub>3</sub>)]PF<sub>6</sub> and also another following products: [Ru( $\eta^5$ -C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>)(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(HP(OH)<sub>2</sub>)]PF<sub>6</sub>, [Ru( $\eta^5$ -C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>)(PPh<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(P(OH)<sub>3</sub>)]PF<sub>6</sub>, H<sub>2</sub>PO<sub>2</sub>, H<sub>3</sub>PO<sub>3</sub>, (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>P(O)H and (CH<sub>3</sub>O)(OH)P(O)H. The influence of the water and alcohol concentration, alcohol (MeOH, iPrOH) and base (Py, Et<sub>3</sub>N) nature, temperature on velocity and direction of hydrolysis and alcoholysis have been studied.

Институт органического катализа  
и электрохимии им. Д. В. Сокольского  
г. Алматы

Поступила 28.04.06г.

ӘОЖ 669.24.3

С. БАЙМАХАНОВА, В. А. ЛУГАНОВ, К. Т. КӨШЕРБАЕВ

## ҚҰРАМЫ ӘРТҮРЛІ ТЕМІР СУЛЬФИДТЕРИМЕН НИКЕЛЬДІ ШӨГЛІДІРУ

Металлургияның маңызды мәселелерінің бірі – кенді кешенді өндеу мен қолдану. Құрамында күкірт пен темірден басқа түсті, сирек және асыл металдар бар пирит концентраттары бағалы кешенді шикізатка жатады.

Қазақстанда құрамында никель мен кобальтың аз кездесетін көптеген кен орындары бар. Мысалы, Соколов-Сарыбай тау-кен өндірістік бірлестігінде (ССТКӨБ), кобальт кендерін сулы магнитті байыту кезінде магнитті сепарациялау калдықтары алынады, флотациялық байыту кезінде одан құрамында 0,1 % дейін кобальт болатын пиритті концентраттар алады. ССТКӨБ пиритті концентраттарын өндеу үшін кобальтты 70 % дейін бөліп алуға мүмкіндік беретін арнайы технология ұсынылды.

Республиканың Батыс Қазақстан облысында құрамында 0,7 % дейін никель және 0,05 % дейін кобальт бар никель кендерінің кен орындары бар. Бұрын бұл кендер Оңтүстік Орал никель комбинатына (ООНК, Орск) жеткізіліп, ол жерде басқа кен орындарының бай кендерімен біріктіріле өндөлетін. Қазіргі кезде бұл кендерге

сұраныс табылмай отыр. Никельқұрамды магнитті концентрат алу үшін кендерді күйдіре – магнитті байыту әдісін қолдану мен өндеудің мүмкіндігі карастырылуда.

Қазақ үлттық техникалық университетінде никельді кендер мен ССТКӨБ пиритті концентратының қоспасын бірге өндеу технологиясы жасалды, оның нәтижесінде құрамында 4 % дейін никель болатын, кедей металданған штейндер алына алады. Бұдан бұрын, бұл бағытта зерттеулер жүргізген Спитченко В. С., Цефт А. Л., Луганов В. А. және университет қызыметкерлері, пирит концентраттарын тікелей өндайтін технология ұсынған болатын. Ол бойынша пирротиндеуші күйдіру жүргізіледі де, оның күйіндісі одан түсті металдарды бөліп алуға мүмкіндік беретін арнайы технология ұсынылды.

Бұл жұмыстың мақсаты – өнеркәсіптік өнделуі технологиялық және экономикалық