

- КАТАЛИЗАТОРЛАРЫ РЕТІНДЕ БЕЛГІЛІ. РИФОРМИНГ РЕАКЦИЯСЫНА АКТИВТІ ЕМЕС МЕТАЛДАР, ГЕРМАНИЙ, ҚАЛАЙЫ, ҚОРҒАСЫН, КАДМИЙ, СИРЕК ЖЕР МЕТАЛДАРЫ ЖАТАДЫ. БҰЛ ПРОМОТОРЛАР ПЛАТИНАНЫҢ ЖОҒАРЫ ДИСПЕРСТІЛІГІН ТҰРАҚТАНДЫРАДЫ.
- ТАСЫМАЛДАҒЫШТЫҢ ҚЫШҚЫЛДЫҚ ФУНКЦИЯСЫН РЕТТЕУ ЖӘНЕ АРТТЫРУ ҮШІН ОНЫҢ ҚҰРАМЫНА ГАЛОГЕН ЕНГІЗЕДІ. МСЫАЛЫ: F НЕМЕСЕ Cl. ҚАЗІРГІ КЕЗДЕ ХЛОРҚҰРАМДЫ КАТАЛИЗАТОРЛАР ҚОЛДАНЫЛАДЫ. ХЛОРДЫҢ МӨЛШЕРІ 0,4...0,5 ДЕЙІН 2,0 % МАС. Қ-ГЕПТАННЫҢ ГИДРОЦИКЛДЕНУ РЕАКЦИЯСЫ
- ПРОЦЕСС КАТАЛИЗАТОРЫНДАҒЫ ПЛАТИНА ГИДРЛЕУ ЖӘНЕ ДЕГИДРЛЕУ РЕАКЦИЯСЫН ЖЫЛДАМДАТЫП, ОНЫҢ БЕТІНДЕ КОКСТЫҢ ТҮЗІЛУІН АЗАЙТАДЫ. ПЛАТИНА БЕТІНЕ АДСОРБЦИЯЛАНҒАН СУТЕК ДИССАЦИЯЛАНАДЫ. KEЙІН АТОМАРЛЫ СУТЕК КАТАЛИЗАТОР БЕТІНДЕ КОКСТЫҢ ТҮЗІЛЕТӨН ҚЫШҚЫЛДЫҚ ОРТАЛЫҚТАРЫНА ДИФУНДИРЛЕНЕДІ. КОКСОГЕНДЕР ГИДРЛЕНІП, КАТАЛИЗАТОР БЕТІНЕН ДЕСОРБЦИЯЛАНАДЫ. СОНДЫҚТАНДА КОКСТҮЗІЛУ ЖЫЛДАМДЫҒЫ СУТЕК ҚЫСЫМЫНА ТІКЕЛЕЙ ТӘУЕЛДІ. ПЛАТИНАНЫҢ ДИСПЕРСТІЛІГ АРТҚАН САЙЫН КАТАЛИЗАТОРДЫҢ АКТИВТІЛІГІ ЖОҒАРЫЛАЙДЫ.
- БИМЕТАЛДЫ КАТАЛИЗАТОРЛАРҒА ПЛАТИНА-РЕНИЙ ЖӘНЕ ПЛАТИНА-
- ИРИДИ ЖАТАДЫ. ОЛАРДЫҢ МӨЛШЕРІ. 0,3...0,4 % МАС. Pt ЖӘНЕ
- RE ЖӘНЕ IR. RE НЕМЕСЕ IR ЖӘНЕ Pt БИМЕТАЛДЫҚ ҚОРЫТПА, НЕМЕСЕ ТИПТІ Pt-Re-Re-Pt- КЛАСТЕР ТҮЗЕДІ. БҰЛ КЛАСТЕР ПЛАТИНА КРИСТАЛИТТЕРІНІҢ ІРІЛЕНУІНЕ, ЯҒНИ РЕКРИСТАЛИЗАЦИЯЛАНУЫНА ЖОЛ БЕРМЕЙЛІ.
- БИМЕТАЛ. КЛАСТЕРЛІ Кат-рлардың термиялық тұрақтылығы жоғары, молекуллярлы сутектің диссоциациялануына және атомарлы сутектің миграциялануына активті. нәтижесінде кокс катализатордың металдық орталықтарынан тыс аймақтарда жинақталып, дезактивтелмейді.
- БИМЕТАЛДЫ КАТАЛИЗАТОРЛАРДЫ ҚОЛДАНУ РИФОРМИНГ ҚЫСЫМЫН 3,5-ТЕН 2,15 МПА ТӨМЕНДЕТІП, АЛЫНАТЫН БЕНЗИН ФРАКЦИЯСЫНЫҢ ОС 95 БЕНЗИН ШЫҒЫМЫН 6 %
- АРТТЫРДЫ. ПОЛИМЕТАЛДЫ КЛАСТЕРЛІ КАТАЛИЗАТОРЛАРДЫҢ ҚЫЗМЕТ ЖАСАУ УАҚЫТЫ 6-7 ЖЫЛ. СЕЛЕКТИВТІЛІГІ ЖОҒАРЛЫҒЫ МОДИФИКАТОРЛАР ПЛАТИНАМЕН БЕТТІК ҰСАҚ ДИСПЕРСТІ КРИСТАЛДЫҚ ҚҰРЫЛЫМЫ БАР ГЕОМЕТРИЯЛЫҚ СӘЙКЕС ЖӘНЕ ЭНЕРГЕТИКАЛЫҚ ҰТЫМДЫ КЛАСТЕР ҚҰРАДЫ.