

[12] براءة اختراع

رقم قرار الموافقة على منح البراءة: 8/2227	[11] رقم البراءة : GC 0000778
تاريخ قرار الموافقة على منح البراءة: 2008/07/02	[45] تاريخ النشر عن منح البراءة : 2009/03/31 2009/11

[51] التصنيف الدولي: Int. Cl. <sup>7</sup> : C07C 7/10, 2/28, 2/06, 11/02	[21] رقم الطلب : م ت خ/ب/2268/2002
[56] المراجع: - US 3073874 A (ANDRE VALET et al.) 15 January 1963 - FR 2118363 A (RAFFINAGE CIE FRANCAISE) 28 July 1972 - US 4334964 A (PREZELJ MILAN et al.) 15 June 1982 - GB 1444968 A (BASF AG) 4 August 1976 - US 4100220 A (BOWMAN WILLIAM G et al.) 11 July 1978 - WO 0127053 A (ARCO CHEM TECH) 19 April 2001	[22] تاريخ تقديم الطلب : 2002/10/13 [30] الأولوية : [31] رقم الأولوية : 09/977,610 [32] تاريخ الأولوية : 2001/10/15 [33] اسم الدولة : أمريكا
الفاحص: يحيى بن ناصر البوصافي	[72] المخترع : ميتشيل ايه. لويشير [73] مالك البراءة : كاتاليتيك ديستيليشن تكنولوجيز، 10100 باي اريا بوليفارد، باسادينا، تكساس 77507، الولايات المتحدة الأمريكية [74] الوكيل : أحمد نجدت بازارباشي

[54] استخلاص كحول بيوتيل ثلاثي  
[57] الملخص: يتم وصف طريقة لدايمر (التحويل الدائيري) أيزوبيوتين فيها يستخدم كحول بيوتيل ثلاثي لتعزيز انتقائية الحفاز تجاه الدايمر، حيث تتم إزالة كحول البيوتيل الثلاثي من ناتج ثاني أيزوبيوتين بالشطف بالماء. ثم يتم تعريض تيار الماء/ TBA لإعادة الاستخلاص لإزالة TBA لإعادة التدوير في مفاعل الدايمرة. ويفضل إجراء الدايمرة في مفاعل يتم التحكم في ضغطه للحفاظ على خليط التفاعل عند درجة غليانه. ويتم إجراء الدايمرة الإضافية في مفاعل ذو عمود تقطير والذي يعمل كمنزاع للبيوتان لفصل الأيزوبيوتين الغير متفاعل من الناتج وكحول البيوتيل الثلاثي.

عدد عناصر الحماية: 17 عدد الأشكال: 2

