

## البحث السادس (رقم 6 في قائمة البحوث المقدمه للترفيقه و32 في قائمة البحوث الكلية)

|                             |  |
|-----------------------------|--|
| <b>Title</b>                | Palladium-Catalyzed Q-Tube-Assisted Protocol for Synthesizing Diaza-dibenzo[ <i>a,e</i> ]azulene and Diaza-benzo[ <i>a</i> ]fluorene Derivatives via O <sub>2</sub> Acid-Promoted Cross-Dehydrogenative Coupling<br><br>بروتوكول جديد مناسب وفعال لتخليق العديد من مشتقات ديازا ديبينزو[ <i>a,e</i> ] ازولين و ديازا ديبينزو[ <i>a</i> ] فلورين الجديد وذلك باستخدام البلاتيوم كعامل حفاز ومفاعل الضغط العالي ( Q-Tube ) لتحفيز وتعزيز تفاعلات اقتران نزع الهيدروجين المؤكسد المعززه بواسطه حمض الخليك والاكسجين |
| <b>Authors</b>              | Hamada Mohamed Ibrahim and Haider Behbehani  |
| <b>Journal (Year)</b>       | The Journal of Organic Chemistry, (2020)   |
| <b>Pages, Volume(issue)</b> | 15368-15381, 85 (23).  |
| <b>Date of publication</b>  | 4 November, 2020   |
| <b>ISSN</b>                 | Print Edition ISSN: 0022-3263<br>Web Edition ISSN: 1520-6904   |
| <b>DOI</b>                  | <a href="https://dx.doi.org/10.1021/acs.joc.0c02186">https://dx.doi.org/10.1021/acs.joc.0c02186</a>  |
| <b>Publisher</b>            | American Chemical Society  |

### المخلص العربي

تناول هذا البحث إستنباط إستراتيجية جديده مناسبة وفعالة جدا لتخليق العديد من مشتقات ديازا ديبينزو[*a,e*] ازولين و ديازا ديبينزو[*a*] فلورين الجديده وغير المسبوق تحضيرها وذلك باستخدام البلاتيوم كعامل حفاز ومفاعل الضغط العالي ( Q-Tube ) لتحفيز وتعزيز تفاعلات اقتران نزع الهيدروجين المؤكسد C(sp<sup>3</sup>)-C(sp<sup>2</sup>) المعززه بواسطه حمض الخليك والاكسجين كعامل مؤكسد حميد بين مشتقات 1-أمينو-2-إيمينو-4-أريل بيريدين-3-كربونتريل مع العديد من الكيتونات الحلقية المقترنه مع البنزين مثل البنزوسبيرون، التترالون، الكرومون و الثيو كرومون على التوالي. تتميز هذه الاستراتيجيه المستخدمه لمفاعل الضغط العالي ( Q-Tube ) بأمان البروتوكول نظراً لسهولة الضغط والتفريغ، والتطبيق على نطاق ركيزة واسع، ومراحل عمل وتنقيه سهلة ، و بحصيلة تفاعلية عالية تصل في بعض المشتقات الي 99%، واستخدام O<sub>2</sub> كمؤكسد حميد ، بالإضافة إلى كونها قابلة للتطوير ولديها اقتصاد ذري مرتفع من وجهة النظر البيئية. تتضمن ميكانيكيه التفاعل لمقترحه في هذه الدراسة خطوة نزع الماء اولا تليها اقتران متقاطع مؤكسد CH(sp<sup>3</sup>)-CH(sp<sup>2</sup>) محفز بالبلاديوم ومستحث بحمض الخليك، تم استخدام التحليل البلوري بالأشعة السينية (X-ray single crystals) للوقوف والمصادقة على التركيبات المقترحة لبعض المشتقات.

عميد الكلية

رئيس مجلس قسم الكيمياء

ا.د/ صالح عبدالعظيم العوني

ا.د/ سهنا محمد حمدي