



## توجيهات ب/خ العمل الشخصي (بحث) لمقياس : كيمياء 2

- 1) في واجهة البحث، لا بد من ذكر عنوان البحث، الاسم واللقب ورقم التسجيل ورقم الفوج.
- 2) لكل دفعة عنوان بحث مخصص لهم، فعلى كل طالب التقيد بالبحث في الموضوع المسند لدفعته.
- 3) يتم اعادة ارسال البحث على الرابط التالي عبر البوابة الخاصة بالأعمال الشخصية لمقياس كيمياء 2

[https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLSdeURtZ6-](https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLSdeURtZ6-A2AJRynHWIqRF5_fgdzXWHQk4Ey62M7d65-nvd5w/viewform?usp=sf_link)

[A2AJRynHWIqRF5\\_fgdzXWHQk4Ey62M7d65-nvd5w/viewform?usp=sf\\_link](https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLSdeURtZ6-A2AJRynHWIqRF5_fgdzXWHQk4Ey62M7d65-nvd5w/viewform?usp=sf_link)

- 4) رفع الملفات العمل الشخصي عبر الرابط المخصص اعلاه يتطلب تسجيل الدخول باستخدام حساب Google الخاص بكم. في حالة عدم توفر ذلك يمكن ارسال تقرير العمل التطبيقي على البريد الالكتروني التالي: [licencetechnology@gmail.com](mailto:licencetechnology@gmail.com)، مع ضرورة ذكر أسماء الطلبة في نص الرسالة.
- 5) ترسل البحوث قبل يوم 15 ماي 2021.
- 6) يتألف كل فريق بحث من 4 طلبة كحد أقصى بشرط أن يكونوا من نفس الدفعة.
- 7) يجب ان يكون البحث لا يتجاوز 10 الصفحات.
- 8) عناوين البحوث هي:

يدرس علم الديناميك الحراري التبادلات الطاقوية بين النظام والوسط الخارجي وذلك من خلال تحولات المادة :

العنوان	الدفعة
انجز بحثا عن المبدأ الاول للديناميك الحرارية بالاعتماد عن الكلمات المفتاحية التالية : - مبدأ حفظ الطاقة - نص المبدأ الاول للترموديناميك الحرارية - الطاقة الداخلية للنظام - الانتالبية - حراره التفاعل وتحولات النظام السعة الحرارية	أ
انجز بحثا عن المفاهيم الاساسية في علم الديناميك الحرارية بالاعتماد عن الكلمات المفتاحية التالية : - النظام المغلق	ب

<ul style="list-style-type: none"> <li>- الأنظمة المفتوحة</li> <li>- خواص الانظمة</li> <li>- العمليات الديناميك الحرارية</li> </ul>	
<p>انجز بحثا عن تصنيف الطاقة في الديناميك الحرارية بالاعتماد عن الكلمات المفتاحية التالية :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- التحولات الحرارة الثابته</li> <li>- التحولات الضغط الثابت</li> <li>- التحولات الاديابيتيكيه</li> <li>- التحولات الحجم الثابت</li> <li>- العمل الميكانيكي</li> </ul>	ج
<p>انجز بحثا عن القانون الاول للديناميك الحرارية بالاعتماد عن الكلمات المفتاحية التالية :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- الانظمة المغلقة</li> <li>- الاتتالي</li> <li>- السعه الحراريه</li> <li>- حساب التغير في الاتتاليه والطاقه الداخليه للغازات المثاليه</li> </ul>	د

أستاذ المقياس (كيمياء 2)