

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1 | اسم المقرر الدراسي و الرمز  | **الكيمياء التحليلية GE202** |
| 2 | منسق المقرر | أ. مبروكة محمد عبدالله الدرمون |
| 3 | القسم / الشعبة التي تقدم البرنامج | العام |
| 4 | الأقسام العلمية ذات العلاقة بالبرنامج | جميع الأقسام بالكلية |
| 5 | الساعات الدراسية للمقرر | 70 |
| 6 | اللغة المستخدمة في العملية التعليمية | العربية |
| 7 | السنة الدراسية / الفصل الدراسي | الثاني |
| 8 | تاريخ وجهة اعتماد المقرر | 2010/2011 جامعة سبها  |

**كلية التقنية الطبية/ مرزق**

**نموذج توصيف مقرر دراسي**

**أهداف المقرر**

* أن يتعرف على أهمية الكيمياء التحليلية في الحياة العلمية والعملية.
* أن يتعرف على أنواع التحاليل الكيميائية وطرق التعبير عن التراكيز.
* أن يتعرف على الاسس النظرية والعملية للتقنيات التحليل الحجمي والاتزان الايوني.

**محتوى المقرر**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **الموضوع العلمي** | **عدد الساعات** | **محاضرة** | **معمل** | **تمارين** |
|  **أهمية علم الكيمياء التحليلية**  | **3** | **3** | **-** | **-** |
|  **أنواع التحاليل الكيميائية****الاوزان الذرية – الاوزان الجزيئية – الاوزان المكافئة**  | **5** | **3** | **2** | **-** |
| **طرق التعبير عن التراكيز (التركيز المولاري – التركيز العياري)** | **5** | **3** | **2** | **-** |
| **طرق التعبير عن التراكيز (النسب المئوية الوزنية الحجمية - النسبة الوزنية** **– النسبة المئوية الوزنية ))** | **5** | **3** | **2** | **-** |
| **طرق التعبير عن التراكيز (النسب المئوية الوزنية الحجمية - النسبة الوزنية**  | **5** | **3** | **2** | **-** |
| **النسبة المئوية الحجمية – قوة المحلول – النسبة المئوية التركيبة )**  | **5** | **3** | **2** | **-** |
| **التركيز المولالي – الكسر المولي** | **5** | **3** | **2** | **-** |
| **معايرات التعادل (معايرة حمض قوي مع قاعدة قوية)** | **5** | **3** | **2** | **-** |
| **معايرات التعادل (معايرة قاعدة قوية مع حمض قوي)** | **5** | **3** | **2** | **-** |
| **المحاليل المنظمة** | **5** | **3** | **2** | **-** |
| **معايرة التعادل ( حمض ضعيف مع قاعدة قوية)** | **5** | **3** | **2** | **-** |
| **الاتزان الأيوني - نظرية أرهينيوس الأيون تعريف الحمض والقاعدة طبقا لقاعدة أرهينيوس**  | **3** | **3** | **-** | **-** |
| **تعريف الحمض والقاعدة طبقا لقاعدة برونستد ولوري** **تعريف الحمض والقاعدة طبقا لقاعدة لـويس** | **3** | **3** | **-** | **-** |

**طرق التدريس**

* محاضرات
* واجبات وتقارير
* ورقات عمل

**طرق التقييم**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ر.م | طرق التقييم | تاريخ التقييم | النسبة المئوية |
| 1 | الواجبات والنشاط | أسبوعيا | 10 |
| 2 | التقارير المعملية | أسبوعيا  | 10 |
| 3 | الامتحان النصفي | الاسبوع السادس والعاشر | 10 |
| 4 | الامتحان النهائي العملي  | بعد 11 أسبوع | 20 |
| 5 | الامتحان النهائي  | نهاية الفصل الدراسي | 50 |
|  | 100 % |

**المراجع والدوريات**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| عنوان المراجع | الناشر | النسخة | المؤلف | مكان تواجدها |
| الكتب الدراسية المقررة | * Fundamentals of Analytical Chemistry , D.A. Skoog , D.M. West , F.J. Holler and S .R.Crouch , 9th ed., Cengage Learning., 2013.
* التجارب العملية في الكيمياء التحليلية ج(1): د/ عثمان فرغلي , د/ محمد الهمالي. الطبعة الاولي .منشورات جامعة سبها 2007 .
* أسس الكيمياء التحليلية : د/ فتحي عبد العزيز , د/ محمد ميمون الهمالي. الطبعة الاولي .منشورات جامعة سبها .2006 .
 |
| كتب مساعدة | * التجارب في الكيمياء العامة : د/ موسى محمد خوذة , حسين محمد التمامي.
* مبادئ الكيمياء العامة : د/باسل حورية , د/ محي الدين البكوش وآخرون.
 |

**رئيس و منسق الجودة بالقسم العام : أ. نواسة علي بريكاو**

**مراجعة رئيس قسم الجودة : أ . خديجة عبدالسلام سعد**