

نموذج وصف المقرر

وصف المقرر

يوفر وصف المقرر هذا إيجازاً مقتضياً لأهم خصائص المقرر ومخرجات التعلم المتوقعة من الطالب تحقيقها مبرهنأ عما إذا كان قد حقق الاستفادة القصوى من فرص التعلم المتاحة. ولا بد من الربط بينها وبين وصف البرنامج.

1. اسم التدريسي	أ.م. رواء عباس مجيد
2. المؤسسة التعليمية	جامعة بغداد / كلية علوم الهندسة الزراعية
3. القسم الجامعي / المركز	قسم المكائن والالات الزراعية
4. اسم / رمز المقرر	الكيمياء التحليلية AC1
5. أشكال الحضور المتاحة	دوام رسمي
6. الفصل / السنة	فصلي
7. عدد الساعات الدراسية (الكلي)	2 ساعة نظري + 3 ساعة عملي (75 ساعة)
8. تاريخ إعداد هذا الوصف	2022 ويتم تطويره سنويا
9. أهداف المقرر	<p>تعريف الطالب بأهمية الكيمياء التحليلية وأهميتها في المجالات الزراعية من حيث صناعات الأغذية, في المبيدات, في تحديد نوع السماد والعلف, في الإنتاج الحيواني. وتعرف الطالب بان الكيمياء التحليلية هي الوسيلة الكيماوية التي يتم فيها الكشف عن العناصر والمواد وطرق فصلها</p> <p>تطوير مفاهيم عامة لدى الطالب حول الأسس النظرية للتحليل الكمي أجمالي وتطبيقاتها المختلفة. كما يتضمن الطرق المختلفة للتحليل وأنواعه- أنواع المحاليل الكيمائية – مواصفات المادة القياسية - الطرق المختلفة للتعبير عن التركيز ووحداته المختلفة –الاتزان الايوني الكيمائي وتطبيقاته - النظريات المختلفة لتعريف الحوامض والقواعد - حسابات الأس الهيدروجيني – المحاليل المنظمة في</p> <p>الأنظمة الحيوية – نظريات أدلة التعادل - معايير التعادل – منحنيات المعايرة وكيفية اختيار الدليل المناسب – معايير الأكسدة والاختزال وتطبيقاتها – معايير الترسيب وتطبيقاتها – المعايير المتضمنة تكوين مركب معقد وتطبيقاته . مبادئ التحليل الوزني – العوامل المؤثرة على حجم حبيبات الراسب- المعامل الوزني. التحليل الطيفي-مكونات الجهاز الطيفي – قانون بير ولامبرت وتطبيقاته.</p>

10. مخرجات المقرر وطرائق التعليم والتعلم والتقييم

أ- الأهداف المعرفية

أ- المعرفة والفهم :

- 1- يتعرف على المبادئ والأسس العلمية للتحليل الحجمي وتطبيقاتها في مجال الكيمياء التحليلية
- 2- يصف المحاليل المنظمة وتطبيقاتها المختلفة في مختلف المجالات.
- 3- يوضح مفهوم الاتزان الكيميائي والايوني والعوامل المؤثرة عليه وتطبيقاته في المحاليل المائية المختلفة 4- يستوعب متطلبات إجراء التحليل الحجمي
- 5- يظهر معرفة بمبادئ وأسس المعايير المختلفة وتطبيقاتها في المجالات التحليلية المختلفة
- 6- يفرق بين المصطلحات والمفاهيم المتعلقة بتفاعلات الاكسدة والاختزال
- 7- ينجز العمليات الحسابية المتعلقة بالطرق المختلفة للتعبير عن تراكيز المحاليل ووحدات التركيز والتحويل بينها .
- 9- يربط بين منحنيات المعايرة والادلة المتعلقة بها وتطبيقاتها من الناحية النظرية والعملية
- 10- يتعرف الطالب على خطوات التحليل الوزني
- 11- يتعرف على مكونات الجهاز الطيفي وكيفية تطبيق قانون بير –لاميرت.
- 10- يتعلم ذاتيا من خلال الاستقصاء والبحث عن المعلومات المطلوبة باستخدام الحاسوب أو بالتواصل الفعال

ب - الاهداف المهاراتية الخاصة بالمقرر

- 1- نشاطات عملية وعمل بوسترات علمية
- 2- يتقن الطالب اجراء التجارب واستخدام الاجهزة بشكل كفوء
- 3- ان يتقن الطالب اعداد التقارير العلمية وطريقة ألقائها.
- 4- ان يتقن الطالب حل تمارين من الكتاب المقرر ومن المصادر المساعدة.

طرائق التعليم والتعلم

- 1-لقاء المحاضرات العلمية .
- 2- الاختبارات اليومية المفاجئة والشهرية .
- 3- استخدام اسلوب الالقاء والمناقشة وحل الاسئلة.
- 4- اعطاء واجبات للطلبة لتقويتهم واعداهم لامتحانات الشهرية والنهائية
- 5- التطبيق العملي للتجارب التي يتضمنها المقرر

طرائق التقييم

- 1- الامتحانات اليومية السريعة والشهرية
- 2- الامتحانات النهائية
- 3- المشاركة في قاعة الدرس.
- 4- أعداد التقارير العلمية
- 5- الواجبات البيتية

ج- الاهداف الوجدانية والقيمية

مهارات التفكير

- 1- تطوير قدرة الطالب للعمل على أداء الواجبات وتسليمها في الموعد المقرر.
- 2- تنمية قدرة الطالب وتمكينه على استيعاب وحل الأسئلة المتعلقة بالموضوع.
- 3- تنمية قدرة الطالب على اعداد الحوار والمناقشة .

د - المهارات العامة والمنقولة (المهارات الأخرى المتعلقة بقابلية التوظيف والتطور الشخصي).

- 1- تنمية قدرة الطالب على التعامل الآمن مع الأدوات الزجاجية والمواد الكيميائية والاجهزة .
- 2- تنمية قدرة الطالب على التعامل مع الإنترنت بعمل تقارير علمية تخص المادة.
- 3- تطوير قدرة الطالب على الحوار والمناقشة من خلال لقاء البحوث العلمية والحوار البناء بين الطالب والاستاذ

بنية المقرر

الأسبوع	الساعات	مخرجات التعلم المطلوبة	اسم الوحدة / أو الموضوع (نظري)	اسم الوحدة / أو الموضوع (عملي)	طريقة التعليم	طريقة التقييم
1	2 نظري + 3 عملي	دراسة أهمية الكيمياء التحليلية في المجالات المختلفة والتعبير عن تركيز المحاليل المولارية والعيارية والفورمالية- وحدات التركيز مع المسائل	وحدات التركيز	التعرف على الاجهزة المختبرية وكيفية استخدامها	لقاء محاضرات نظرية+مختبر	اسئلة عامة ومناقشة
2	2 نظري + 3 عملي	التعبير عن قوانين (wt/v%), (wt/wt%), (v/v%), ppm مع قوانين التخفيف لاستواء والمسائل	وحدات التركيز	شرح تجربة التعادل مع تطبيق النقل الكمي امام الطلبة	لقاء محاضرات نظرية+مختبر	مسائل تخص الموضوع ومناقشة + امتحان يومي
3	2 نظري + 3 عملي	التوازن الايوني ونظريات التحلل المائي و pH للحوامض والقواعد والاملاح بنوعها القوية والضعيفة مع المسائل.	التوازن الايوني	اجراء تجربة التعادل كمعلوم وتطبيق الحسابات مع امتحان قصير بالاجهزة المختبرية .وكيفية استخراج عيارية HCl(المحلول التقريبي).	لقاء محاضرات نظرية+مختبر	الواجبات الجماعية + امتحان اني
4	2 نظري + 3 عملي	طرق قياس pH وجهاز pH مع شرح المحاليل المنظمة بصورة تفصيلية وطريقة تحضيرها.مع مسائل عن الموضوع	التوازن الايوني	امتحان مجهول بالتجربة السابقة وايجاد عيارية المجهول مع امتحان قصير بالتجربة الخاص بالجزء النظري لها.	لقاء محاضرات نظرية+مختبر	أسئلة عامة ومناقشة او امتحان اني
5	2 نظري + 3 عملي	شرح دلالات الحوامض والقواعد مع حل مسائل متعددة على جميع المواضيع اعلاه.وطريقة تقدير K_a ومنحنيات تسحيح الحوامض مع القواعد مع المسائل.	التوازن الايوني	شرح وعمل تجربة التاكسد والاختزال لاوزالات الصوديوم وبرمنغنات البوتاسيوم	لقاء محاضرات نظرية+مختبر	أسئلة عامة ومناقشة او امتحان اني

امتحان شهري	القاء محاضرات نظرية+مختبر	امتحان مجهول بالتجربة اعلاه واستخراج عيارية المجهول مع امتحان قصير خاص بالتجربة.		الامتحان الاول من بداية المنهج الى محاليل البفر.	2 نظري + 3 عملي	6
الواجبات الجماعية + مناقشة	القاء محاضرات نظرية+مختبر	تجربة الايودومتري في تعين عيارية ثايوسلفات الصوديوم بدلالة المحلول القياسي (ايودات البوتاسيوم (KIO_3)).	التسحيحات الترسيبية	التسحيح الترسيبي والتطرق الى طريقة مور وفولهارد وفاجن مع المسائل	2 نظري + 3 عملي	7
اسئلة عامة	القاء محاضرات نظرية+مختبر	امتحان مجهول بالتجربة اعلاه واستخراج عيارية المجهول مع امتحان قصير خاص بالتجربة.	التسحيحات الترسيبية	المعايير وشروط التسحيح مع مسائل عن الموضوع .	2 نظري + 3 عملي	8
امتحان شهري	القاء محاضرات نظرية+مختبر	تعين الكالسيوم بواسطة EDTA	التسحيحات التعقيدية	التسحيحات التعقيدية EDTA وصفاتها والطرق الحجمية المتضمنة استعمال EDTA.	2 نظري + 3 عملي	9
اسئلة عامة	القاء محاضرات نظرية+مختبر	تقدير عسرة المياه مع امتحان بتجربة EDTA.		الامتحان الثاني	2 نظري + 3 عملي	10
امتحان شهري	القاء محاضرات نظرية+مختبر	تعين حامضية الخل مع امتحان قصير بالتجربة السابقة	التحليل الوزني	التحليل الوزني خطوات التحليل الوزني - العوامل التي تؤثر على حجم حبيبة الراسب - المعامل الوزني- تطبيقات التحليل الوزني مع حل المسائل	2 نظري + 3 عملي	11
اسئلة عامة ومناقشة	القاء محاضرات نظرية+مختبر	مجهول بالتجربة السابقة مع امتحان قصير.	تسحيحات التاكسد والاختزال	تسحيحات الأكسدة والاختزال والدلائل المستخدمة في مثل هذه التسحيحات وتطبيق معادلة نرنست مع حل المسائل.	2 نظري + 3 عملي	12
الواجبات الجماعية+ مناقشة	القاء محاضرات نظرية+مختبر	التحليل الوزني لتقدير ايون الكبريتات.	التحليل الالي	التحليل الآلي: مكونات جهاز spectrophotomete وطرق القياس المستخدمة في التحليل الطيفي,صفات المواد المستخدمة في التحليل الطيفي,قانون بير ولامبرت مع المسائل	2 نظري + 3 عملي	13
مناقشة و امتحان اني	القاء محاضرات نظرية +مختبر	تعويض الطلبة بالتجارب الناقصة مع امتحان قصير بالتجربة السابقة.		الامتحان الثالث	2 نظري + 3 عملي	14
امتحان شهري	القاء محاضرات نظرية+مختبر	امتحان نهائي عملي للطلبة.		مراجعة للمادة مع حل مسائل مختلفة مع الطلبة مع نقص الامتحانات.	2 نظري + 3 عملي	15

11. البنية التحتية

<p>1- اسس الكيمياء التحليلية تاليف :د.مؤيد العبايجي & د.ثابت سعيد الغبشة.</p> <p>2- الكيمياء التحليلية الكمية تاليف: د.مجيد محمد القيسي & جواد سلمان البدري.</p> <p>2- الكيمياء العامة/القسم العملي ترجمة: سعاد البياتي & زاهرة محمد سليم.</p> <p>4- Douglas A. Skoog, Donald M. West, James F. Holler and Stanley R. Crouch, (2014), Analytical Chemistry, 9th edition, Springer</p>	<p>1- الكتب المقررة المطلوبة</p>
<p>الكيمياء تاليف :د.عصام سلومي & وسام عزيز</p> <p>2- التحليل الوصفي والحجمي تاليف :د.مؤيد العبايجي & د. ثابت سعيد الغبشة.</p> <p>3- الكيمياء العامة العضوية تاليف :د.نوري سالم.</p> <p>4- الكيمياء الفيزيائية ترجمة: د.صبيح الدليمي والانسنة ناهدة الجلبى.</p> <p>5- التحليل الكيميائي النوعي شبه المايكرني للمواد غير العضوية ترجمة: د.اسماعيل الهيتي .</p> <p>6- الكيمياء الفيزيائية لمنتجات الاغذية تاليف :د.عبد علي مهدي.</p> <p>7-Quantitative Analysis by Dry .JR and under wood.</p> <p>8-Chemistry by Sienko and Plane.</p> <p>9-General Chemistry by Sisler, Vander Werf and Davidson.</p>	<p>3- المراجع الرئيسية (المصادر) <u>ملاحظة</u> // تضاف مع المصادر ثلاثة بحوث متعلقة بالمقرر الدراسي .</p>
<p>- Gray D. Christian "analytical Chemistry" Sixth Ed. Wiley ed. USA, 2004. الكيمياء التحليلية</p> <p>-David Harvey, 2000, Modern Analytical Chemistry, McGraw-Hill Companies, USA. Electronic Materials and</p> <p>• Ibrahim Zamil Al-Zamil and others, Gravimetric and Volumetric -Analytical Chemistry , 2ed Edition</p>	<p>أ- الكتب والمراجع التي يوصى بها (المجالات العلمية ، التقارير ،صص.)</p>
<p>https://en.wikipedia.org/wiki/Analytical_chemistry</p> <p>https://en.wikipedia.org/wiki/Analytical_Chemistry_(journal)</p> <p>https://www.springer.com/journal/10809/</p> <p>https://www.pleiades.online/en/journal/anchem/main/</p> <p>https://www.hindawi.com/journals/ijac/</p> <p>-Daniel C. Harris," Quantitative Chemical Analysis" Eighth Ed. Freeman and Company New.York,2010. التحليل الكيميائي الكمي</p> <p>-Hage D.; Carr J. "analytical Chemistry and quantitative analysis" international Ed. Person, . 2011, USA الكيمياء التحليلية والتحليل الكمي .</p>	<p>ب- المراجع الالكترونية ، مواقع الانترنت ،</p>

تتضمن الآتي:

- 1- اعتماد التجهيزات الأحدث في أساليب تدريس
- 2- التوسع في المواضيع التي أصبحت ذات أهمية تطبيقية في الوقت الحاضر بما يسهم في حل بعض المشاكل التي تخص العلوم الزراعية .
- 3- إجراء تحديثات للمواضيع على أن لا تتجاوز القيم المسموحة لها ضمن المفردات المنهج.

