

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي جهاز الإشراف والتقويم العلمي دائرة ضمان الجودة والاعتماد الأكاديمي قسم الاعتماد

دليل وصف البرنامج الأكاديمي والمقرر



المقدمة:

يعد البرنامج التعليمي بمثابة حزمة منسقة ومنظمة من المقررات الدراسية التي تشتمل على إجراءات وخبرات تنظم بشكل مفردات دراسية الغرض الأساس منها بناء وصقل مهارات الخريجين مما يجعلهم مؤهلين لتلبية متطلبات سوق العمل يتم مراجعته وتقييمه سنوياً عبر إجراءات وبرامج التدقيق الداخلي أو الخارجي مثل برنامج الممتحن الخارجي.

يقدم وصف البرنامج الأكاديمي ملخص موجز للسمات الرئيسة للبرنامج ومقرراته مبيناً المهارات التي يتم العمل على اكسابها للطلبة مبنية على وفق اهداف البرنامج الأكاديمي وتتجلى أهمية هذا الوصف لكونه يمثل الحجر الأساس في الحصول على الاعتماد البرامجي ويشترك في كتابته الملاكات التدريسية بإشراف اللجان العلمية في الأقسام العلمية.

ويتضمن هذا الدليل بنسخته الثانية وصفاً للبرنامج الأكاديمي بعد تحديث مفردات وفقرات الدليل السابق في ضوء مستجدات وتطورات النظام التعليمي في العراق والذي تضمن وصف البرنامج الأكاديمي بشكلها التقليدي نظام (سنوي، فصلي) فضلاً عن اعتماد وصف البرنامج الأكاديمي المعمم بموجب كتاب دائرة الدراسات ت م٣/٦/٣ في ٢٠٢٣/٥/٣ فيما يخص البرامج التي تعتمد مسار بولونيا أساساً لعملها.

وفي هذا المجال لا يسعنا إلا أن نؤكد على أهمية كتابة وصف البرامج الاكاديمية والمقررات الدراسية لضمان حسن سير العملية التعليمية.

مفاهيم ومصطلحات:

وصف البرنامج الأكاديمي: يوفر وصف البرنامج الأكاديمي ايجازاً مقتضباً لرؤيته ورسالته وأهدافه متضمناً وصفاً دقيقاً لمخرجات التعلم المستهدفة على وفق استراتيجيات تعلم محددة.

وصف المقرر: يوفر إيجازاً مقتضياً لأهم خصائص المقرر ومخرجات التعلم المتوقعة من الطالب تحقيقها مبرهناً عما إذا كان قد حقق الاستفادة القصوى من فرص التعلم المتاحة. ويكون مشتق من وصف البرنامج.

رؤية البرنامج: صورة طموحة لمستقبل البرنامج الأكاديمي ليكون برنامجاً متطوراً وملهماً ومحفزاً وواقعياً وقابلاً للتطبيق.

رسالة البرنامج: توضح الأهداف والأنشطة اللازمة لتحقيقها بشكل موجز كما يحدد مسارات تطور البرنامج واتجاهاته.

اهداف البرنامج: هي عبارات تصف ما ينوي البرنامج الأكاديمي تحقيقه خلال فترة زمنية محددة وتكون قابلة للقياس والملاحظة.

<u>هيكلية المنهج:</u> كافة المقررات الدراسية / المواد الدراسية التي يتضمنها البرنامج الأكاديمي على وفق نظام التعلم المعتمد (فصلي، سنوي، مسار بولونيا) سواء كانت متطلب (وزارة، جامعة، كلية وقسم علمي) مع عدد الوحدات الدراسية.

مخرجات التعلم: مجموعة متوافقة من المعارف والمهارات والقيم التي اكتسبها الطالب بعد انتهاء البرنامج الأكاديمي بنجاح ويجب أن يُحدد مخرجات التعلم لكل مقرر بالشكل الذي يحقق اهداف البرنامج.

استراتيجيات التعليم والتعلم: بأنها الاستراتيجيات المستخدمة من قبل عضو هيئة التدريس لتطوير تعليم وتعلم الطالب وهي خطط يتم إتباعها للوصول إلى أهداف التعلم. أي تصف جميع الأنشطة الصفية واللاصفية لتحقيق نتائج التعلم للبرنامج.

نموذج وصف البرنامج الأكاديمي

اسم الجامعة: جامعة بابل الكلية / المعهد: كلية العلوم الكلية / المعهد: كلية العلوم القسم العلمى: قسم علوم الكيمياء اسم البرنامج الاكاديمي او المهني: بكالوريوس علوم كيمياء اسم الشهادة النهائية: بكالوريوس في علوم الكيمياء النظام الدراسي: فصلي تأريخ اعداد الوصف: 10-4-2025 تأريخ ملء الملف: 61-4-2025



التوقيع

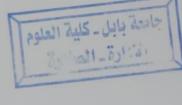
اسم معاون العميد العلمي: أ.د. احمد سعدون عباس

التاريخ -4- 2025



اسم رئيس القسم: أ.د. عباس جاسم عطيه

التاريخ -4- 2025



مصادقة السيد العميد

دقــق الملف من قبل شعبة ضمان الجودة والأداء الجامعي اسم مدير شعبة ضمان الجودة والأداء الجامعي: التاريخ التوقيع

1- رؤية البرنامج

الارتقاء بمهارة الخريجين من كلا الدراستين الاولية والعليا (ماجستير ودكتوراه)، لرفد المجتمع العراقي بالكوادر الكيمياوية المؤهلة والنتاجات العلمية

2- رسالة البرنامج

يتبنى قسم علوم الكيمياء رسالة علمية تهدف الى اعداد خريجين اكفاء يتمتعون بالامكانيات والمعلومات العلمية الحديثه في مختلف الختصاصات علوم الكيمياء (عضوية، لاعضوية، فيزياوية، حياتية، تحليلية، اشعاعية) والتي تؤهلهم للعمل في المؤسسات العلميه والتعليمية وتقديمها للطلبة بشكل يسهم في رفع مستواهم العلمي لمواكبة التقدم العلمي العالمي خدمة لبلدنا العزيز.

3- اهداف البرنامج

يهدف القسم بصورة عامة الى:-

- 1- تخريج طلبة يحملون شهاده البكالوريوس علوم الكيمياء بالاختصاصات (العضوية، اللاعضوية، الحياتية، التحليلية، الفيزياوية
) من خلال تأسيس مناهج علمية قوية ومطابقة لأرصن الجامعات.
- 2- رفد مؤسسات الدولة بهذه الاختصاصات وكذلك خريجون يحملون الشهادات العليا (دبلوم وماجستير و دكتوراه) باختصاصات
 الكيمياء المختلفة للعمل في مؤسسات الدولة المختلفة والتعليمية والبحثية والعلمية والخدمية.
 - 3- اقامة روابط علمية مع الجامعات الاخرى لتوسيع القاعدة المعرفية لدى الطلبة الاساتذة وطلبتهم
 - 4- تبنى اجواء مناسبة لتطوير المعرفة والمهارات العلمية ودعم اهداف التنمية المستدامة لخدمة المجتمع وقضايا التنمية.
- 5- العمل على منافسة الاقسام العلمية المناظرة في الجامعات العراقية الحكومية والاهلية والحصول على مراكز متقدمة في جودة التعليم الاكاديمي.
- 6- الاتصال مع دوائر الدولة ذات الصلة (دوائر الصحة والبيئة والمياه والمجاري والزراعة والصناعة والنفط) لغرض معرفة المشاكل المهمة التي تهدد المجتمع والعمل على ايجاد الحلول لها من خلال انجاز البحوث التطبيقية المشتركة.
 - 7- تحديث البني التحتية للقسم منها بناء قاعات در اسية وتطوير المختبرات وتجهيزها بأحدث الاجهزة.

مجي	البر	لاعتماد	١.٤

حاليا كلا

5-المؤثرات الخارجية الاخرى

دورات تدريبية للطلبة لتطوير المهارات المهنية للطلبة / زيارات ميدانية

^{*} ممكن ان تتضمن الملاحظات فيما اذا كان المقرر أساسي او اختياري .

				٦. هيكلية البرنامج
مناحظات *	النسبة المئوية	وحدة دراسية	عدد المقررات	هيكل البرنامج
متطلب جامعي	0.089654	13	8	متطلبات المؤسسة
متطلب كلية	0.09655	14	3	متطلبات الكلية
متطلب قسم	0.74482	108	43	متطلبات القسم
			لا يوجد	التدريب الصيفي
			لا يوجد	أخرى

				7-وصف البرنامج
	الساعات المعتمدة	اسم المقرر او المساق	رمز المقرر او المساق	السنة المستوى
عملي	نظري			
2	3	كيمياء التحليل النوعي	CHEM1101	المرحلة الاولى
2	3	اللاعضوية 1	CHEM1102	
	2	علم الخلية	CHEM1103	
2	2	الحرية والديمقراطية	CHEM1104	
	2	تفاضل و تكامل	UOBAB1104	
	2	اللغة العربية	UOBAB1102	
2	3	كيمياء التحليل الحجمي	CHEM1201	
2	3	اللاعضوية 2	CHEM1202	
	2	الفيزياء	CHEM1203	
2	1	الحاسوب 1	CHEM1204	
	2	السلامة والامن الكيميائي	UOBABb4	
	2	اللغة الإنكليزية	UOBABb1101	
2	2	التحليل الوزني	CHEM2301	المرحلة الثانية
2	2	كيمياء العناصر الممثلة1	CHEM2302	
2	3	الدينمية الحرارية 1	CHEM2303	
2	3	الكيمياء العضوية 1	CHEM2304	
	2	المعادلات التفاضلية	CHEM2305	
	2	الحاسوب 2	UOBAB0502036	
2	2	طرق الفصل	CHEM2401	
2	3	كيمياء العناصر الممثلة 2	CHEM2402	
2	3	الدينمية الحرارية 2	CHEM2403	
2	3	الكيمياء العضوية 2	CHEM2404	
	2	جرائم حزب البعث	UOBAB2301	
	2	لغة إنكليزية 2	UOBAB2302	
2	2	اللغة العربية 2	UOBAB2001	المرحلة الثالثة
2	3	الكيمياء الحركية	UOBAB0502052	

2	3	الكيمياء العضوية 3	UOBAB0502053	
2	2	الكيمياء الحياتية 1	UOBAB0502054	
	2	الكيمياء الصناعية 1	UOBAB0502055	
	2	مادة الاختياري 2	UOBAB0502056	
2	2	الكيمياء اللاعضوية 6	UOBAB0502061	
2	3	الكيمياء الكهربائية	UOBAB0502062	
2	3	الكيمياء العضوية 4	UOBAB0502063	
2	2	الكيمياء الحياتية 2	UOBAB0502064	
	2	الكيمياء الصناعية 2	UOBAB0502065	
	2	منهجية البحث العلمي	UOBAB0502066	
2	3	كيمياء التحليل الالي 1	UOBAB0502071	
2	2	التشخيص العضوي 1	UOBAB0502072	
2	2	الكيمياء الحياتية 3	UOBAB0502073	
2	3	الكيمياء الصناعية 3	UOBAB0502074	
	3	كيمياء الاطياف	UOBAB0502075	
2		مشروع البحث	UOBAB0502076	المرحلة الرابعة
2	3	كيمياء التحليل الالي 2	UOBAB0502081	
2	2	النشخيص العضوي 2	UOBAB0502082	
2	2	الكيمياء الحياتية 4	UOBAB0502083	
2	3	الكيمياء الصناعية 4	UOBAB0502084	
	3	كيمياء الكم	UOBAB0502085	
2		مشروع البحث	UOBAB0502086	

		 استراتيجيات التعليم والتعلم
	ات الكترونية	قاعة الدرس، المختبر، واجبات صفية ولاصفية ، واجبا
مخرجات التعلم ٢		المهارات
ات الأساسية في المختبر ات الكيمياوية	يتعلم الطالب المهارا	يتعلم الطالب العلوم الأساسية في الكيمياء
بولمرات الصناعية الاساسية	تحضير الب	تحضير المركبات الأساسية
تفاعل كيمياوية أساسية	تصميم منظومات	الالمام بمبادئ السلامة والامن الكيمياوي
		القيم

10-طرائق التقييم امتحانات شهرية، امتحانات يومية، تقارير، تصميم مشاريع، محاضرات وواجبات الكترونية

ä	اعداد الهيئة التدريسي	المتطلبات/المهارات الخاصة		التخصص	١١. الهيئة التدريسية
		(ان وجدت)			أعضاء هيئة التدريس
محاضر	مثاث		خاص	عام	الرتبة العلمية
	ملاك		12	12	استاذ
	ملاك		15	15	أستاذ مساعد
	ملاك		13	13	مدرس
	ملاك		7	7	مدر س مساعد

محاضر	ملاك	الاختصاص	التخصص العام	اللقب العلمي	اسم التدريسي	ت
	ملاك	كيمياء حياتية	علوم کیمیاء	. ي	، ربي ي د.عودة مز عل ياسر الزاملي	1
	ملاك	كيمياء تحليلية	علوم كيمياء	أستاذ	د. عباس نور محمد حسين الشريفي	2
	ملاك	كيمياء عضوية	علوم كيمياء	أستاذ	د. سعدون عبد الله عوده	3
	ملاك	كيمياء فيزياوية	علوم كيمياء	استاذ	د. عباس عبدعلي دريع الصالحي	4
	ملاك	كيمياء فيزياوية	علوم كيمياء	استاذ	د. عباس جاسم عطیة افته	5
	ملاك	كيمياء حياتية	علوم كيمياء	استاذ	د لمياء عبدالمجيد محمد جعفر	6
	ملاك	كيمياء فيزياويه	علوم كيمياء	استاذ	د.ندى يحيى فيروز الخفاجي	7
	ملاك	كيمياء لاعضوية	علوم كيمياء	أستاذ	صالح هادي كاظم الجنابي	8
	ملاك	كيمياء حياتية	علوم كيمياء	أستاذ	د. محمود حسین هدوان	9
	ملاك	كيمياء عضوية	علوم كيمياء	استاذ	د. خضیر جواد کاظم	10

ملاك	كيمياء عضوية	علوم كيمياء	استاذ	د مهند موسى كريم الحجامي	11
ملاك	كيمياء تحليلية	علوم كيمياء	استاذ	د احمد علي عبد الصاحب	12
ملاك	كيمياء عضوية	علوم كيمياء	استاذ مساعد	د. حلا شخير لهيمص الشمري	13
ملاك	كيمياء عضوية	علوم كيمياء	استاذ مساعد	د.شیرین رضا رسول	14
ملاك	كيمياء لاعضوية	علوم كيمياء	استاذ مساعد	د سعد مدلول مهدي	15
ملاك	كيمياء تحليلية	علوم كيمياء	استاذ مساعد	لمى احمد محمد علي النقاش	16
ملاك	كيمياء تحليلية	علوم كيمياء	استاذ مساعد	أحمد صالح فر هو د	17
ملاك	كيمياء صناعية	علوم كيمياء	استاذ مساعد	د. فارس حمود العمشاوي	18
ملاك	كيمياء تحليلية	علوم كيمياء	استاذ مساعد	د. احمد سعدون عباس	19
ملاك	كيمياء لاعضوية	علوم كيمياء	استاذ مساعد	د. يحيى فاهم عبيد	20
ملاك	كيمياء تحليلية	علوم كيمياء	أستاذ مساعد	د. صبا صاحب محسن العبيدي	21
ملاك	كيمياء حياتية	علوم كيمياء	استاذ مساعد	د. رنا عبد العالي خميس	22
ملاك	كيمياء لاعضوية	علوم كيمياء	استاذ مساعد	د. انغام غانم هادي فنهر اوي	23
ملاك	كيمياء فيزياوية	علوم كيمياء	أستاذ مساعد	حسين ادريس اسماعيل	24
ملاك	حاسبات	علوم كيمياء	استاذ مساعد	ابتسام عبدالواحد رشيد الجزائري	25
ملاك	كيمياء فيزياوية	علوم كيمياء	أستاذ مساعد	د.احمد فوزي حلبوص المعموري	26
 ملاك	كيمياء فيزياوية	علوم كيمياء	مدرس	وسام عبد الجليل جواد الدليمي	27
ملاك	كيمياء فيزياوية	علوم كيمياء	مدرس	باسم محمد حسن الشمري	28
ملاك	كيمياء حياتية	علوم كيمياء	أستاذ مساعد	د ايمان حميد حميدي الركابي	29

ملاك	كيمياء عضوية	علوم كيمياء	مدرس	فاطمة علي حسين	30
ملاك	كيمياء صناعية	علوم كيمياء	مدرس	رواء حفظي زعولي	31
ملاك	كيمياء حياتية	علوم كيمياء	مدرس	زينب عباس جواد	32
ملاك	كيمياء تحليلية	علوم كيمياء	مدرس	نهله سلمان صدام	33
ملاك	كيمياء تحليلية	علوم كيمياء	مدرس	ايناس جليل مهدي	34
ملاك	كيمياء فيزياوية	علوم كيمياء	مدرس مساعد	حسين عبد الكاظم حسن	35
ملاك	كيمياء عضوية	علوم كيمياء	مدرس مساعد	ایاد علي دشر	36
ملاك	كيمياء عضوية	علوم كيمياء	مدرس مساعد	مروى عبدالامير مسير	37
ملاك	كيمياء عضوية	علوم كيمياء	مدرس مساعد	سليم حسين شنان	38
ملاك	كيمياء حياتية	علوم كيمياء	مدرس مساعد	امير عذاب عبدالكاظم	39
ملاك	كيمياء فيزياوية	علوم كيمياء	مدرس مساعد	فر دوس سامي عبدالامير	40
ملاك	كيمياء تحليلية	علوم كيمياء	مدرس	د.رسل مهدي عبيد	41
ملاك	كيمياء تحليلية	علوم كيمياء	مدرس	د امنین محمد عبدالکریم	42
ملاك	كيمياء عضوية	علوم كيمياء	مدرس	د.ضحی راهي کشاش	43
ملاك	كيمياء حياتية	علوم كيمياء	مدرس	د.الاء شعبان رحيم	44
ملاك	كيمياء فيزياوية	علوم كيمياء	مدرس	د.مروة محمد علي عبيد	45
ملاك	كيمياء تحليلية	علوم كيمياء	مدرس مساعد	ايمان عباس حمزه	46
ملاك	كيمياء حياتية	علوم كيمياء	مدرس مساعد	فاطمة عبدعلي حسوني	47

التطوير المهنى

توجيه أعضاء هيئة التدريس الجدد

يتم توجيهم من خلال الاشتراك في دورات تأهليه وورش عمل مع دورات طرائق التدريس الحديثة.

التطوير المهنى لأعضاء هيئة التدريس

الاشتراك في دورات تأهليه وورش عمل مع دورات طرائق التدريس الحديثة .

١٢. معيار القبول

قبول مركزي يشترط فيه نجاح الطالب في الدراسة الإعدادية الفرع العلمي وبمعدل جيد.

١٣. أهم مصادر المعلومات عن البرنامج

رناسة الجامعة،الموقع الالكتروني لجامعة بابل، الموقع الالكتروني لكلية العلوم وقسم الكيمياء.

١٤. خطة تطوير البرنامج

توجد خطة طموحة تتضمن تطوير الجانب العلمي والفني للقسم إضافة الى تطوير البني التحتية للقسم. إضافة الى ذلك تطوير عملية الاتمة والتعليم الالكتروني والتعليم المدمج

								ج	البرنام	مهارات	خطط	·			
			(بة من البرنامج	ىلم المطلوب	مخرجات الته	4								
القي				مهارات			معرفة	ال			اساسىي أم اختياري	اسم المقرر	رمز المقرر	السنة / المستوى	
4ج	ج3	2ج	1ج	<u>4</u>	3 ب	2ب	1ب	14	13	12	11				
*	*	*	ķ	k *	*	*	*	*	*	*		اساسي	كيمياء التحليل النوعي	CHEM1101	المرحلة الاولى
*	*	*		*	*			*	*	*		اساسىي	اللاعضوية 1	CHEM1102	
*	*	*	4	*	*			*	*	*	*	اساسىي	علم الخلية	CHEM1103	
*	*	*	ş	* *	*			*	*	*	*	اساسي	تفاضل و تكامل	CHEM1104	
*	*	*	,	* *	*			*	*	*	*	اساسي	الديمقراطية وحقوق الانسان	UOBAB1104	
*	*	*	4	* *	*			*	*	*	*	اساسي	اللغة العربية	UOBAB1102	
*	*	*	,	* *	*	*	*	*	*	*		اساسي	كيمياء التحليل الحجمي	CHEM1201	
*	*	*	,	*	*	*	*	*	*	*		اساسي	اللاعضوية 2	CHEM1202	
*	*	*		*	*			*	*	*		اساسي	الفيزياء	CHEM1203	
*	*	*	,	* *	* *			*	*	*	*	اساسي	السلامة والامن الكيميائي	CHEM1204	
*	*	*	4	* *	*			*	*	*	*	اساسي	الحاسوب 1	UOBABb4	
*	*	*	,	* *	*			*	*	*	*	اساسي	اللغة الإنكليزية 1	UOBABb1101	
*	*	*	Ą	* *	*	*		*	*	*	*	اساسي	التحليل الوزني	CHEM2301	حلة الثانية
*	*	*	٩	k *	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	كيمياء العناصر الممثلة1	CHEM2302	
*	*	*	ķ	k *	*			*	*	*	*	اساسي	الدينمية الحرارية 1	CHEM2303	
*	*	*	ş	* *	*			*	*	*	*	اساسىي	الكيماء الحضية 1	CHEMOSO4	

*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	اساسي	المعادلات التفاضلية	CHEM2305	
*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	اساسي	الحاسوب 2	UOBAB0502036	
*	*	*	*	*	*	*		*	*	*	*	اساسي	طرق الفصل	CHEM2401	
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	كيمياء العناصر الممثلة 2	CHEM2402	
*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	اساسي	الدينمية الحرارية 2	CHEM2403	
*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	اساسي	الكيمياء العضوية 2	CHEM2404	
*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	اساسي	جرائم حزب البعث	UOBAB2301	
*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	اساسي	لغة إنكليزية 2	UOBAB2302	
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	اساسىي	اللغة العربية 2	UOBAB2001	
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	الكيمياء اللاعضوية 5	UOBAB0502051	المرحلة الثالثة
*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	اساسي	الكيمياء الحركية	UOBAB0502052	
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	الكيمياء العضوية 3	UOBAB0502053	
*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	اساسىي	الكيمياء الحياتية 1	UOBAB0502054	
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	الكيمياء الصناعية 1	UOBAB0502055	
*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	اختياري	مادة الاختياري 2		
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	الكيمياء اللاعضوية 6	UOBAB0502056	
*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	أساسي	الكيمياء الكهربائية		
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	الكيمياء العضوية 4	UOBAB0502061	
*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	اساسي	الكيمياء الحياتية 2	UOBAB0502062	
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	الكيمياء الصناعية 2	UOBAB0502063	
*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	اساسي	منهجية البحث	UOBAB0502064	
												· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	العلمي		

*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	كيمياء التحليل الالي	UOBAB0502071	المرحلة الرابعة
*	*	*	*	*	* *			*	*	*	*	اساسي	1 التشخيص العضوي		
												استسي	السخيص العصوي	UOBAB0502072	
*	*	*	*	*	* *	*	*	*	*	*	*	اساسي	الكيمياء الحياتية 3	UOBAB0502073	
*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	اساسي	الكيمياء الصناعية 3	UOBAB0502074	
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	كيمياء الاطياف	UOBAB0502075	
*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	اختياري	مشروع البحث	UOBAB0502076	
*	*	*	*	. *	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	كيمياء التحليل الالي 2	UOBAB0502081	
*	*	*	*	. *	*			*	*	*	*	اساسي	النشخيص العضوي 2	UOBAB0502082	
*	*	*	*	*	* *	*	*	*	*	*	*	اساسي	الكيمياء الحياتية 4	UOBAB0502083	
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	الكيمياء الصناعية 4	UOBAB0502084	
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	كيمياء الكم	UOBAB0502085	
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	اساسي	مشروع البحث	UOBAB0502086	

يرجى وضع اشارة في المربعات المقابلة لمخرجات التعلم الفردية من البرنامج الخاضعة للتقييم

نموذج وصف المقرر

١. اسم المقرر :
مياء التحليل النوعي
۲. رمز المقرر:
CHEM110
٣_ الفصل / السنة:
ول:2025-2024
٤. تاريخ إعداد هذا الوصف: 10-10-2024
 أشكال الحضور المتاحة:
سف الدراسي، المختبر، محاضرات الكترونية، دراسة في المكتبة
عدد الساعات الدراسية)الكلي(/ عدد الوحدات)الكلي
175/750 ساعة، 30ECTS 7 ساعة،
7. اسم مسؤول المقرر الدراسي) اذا اكثر من اسم يذكر(
أ.د.احمد سعدون عباس، م.نهلة سلمان صدام
 ۸. اهداف المقرر
داف المادة الدراسية
معرفة الطالب لمقدمة عامة عن الكيمياء التحليلية . -1 $lacksquare$
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية2
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية2 • • • • • • • • • • • • • • • • • •
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية2 يعين الطالب تحليل الغاز3 • يميز الطالب المحاليل4
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية2 يعين الطالب تحليل الغاز3 يميز الطالب المحاليل4 يتعرف الطالب عن انواع المحاليل5
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية2 يعين الطالب تحليل الغاز3 • يميز الطالب المحاليل4
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية2 يعين الطالب تحليل الغاز3 يميز الطالب المحاليل4 يتعرف الطالب عن انواع المحاليل5 يدرس الطالب الالكتروليتات القوية والضعيفة6
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية2 يعين الطالب تحليل الغاز3 يميز الطالب المحاليل4 يتعرف الطالب عن انواع المحاليل5 يدرس الطالب الالكتروليتات القوية والضعيفة6 يحدد الطالب التوازنات الكيميائية وانواعها7
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية2 يعين الطالب تحليل الغاز3 يتعرف الطالب عن انواع المحاليل5 يدرس الطالب الالكتروليتات القوية والضعيفة6 يددد الطالب التوازنات الكيميائية وانواعها7 يستنتج الطالب ثوابت الماء والذوبانية والحاصل الايوني8 يناقش الطالب حساب الذوبانية من الحاصل الاذابة9 يرتب الطالب ويحسب ثابت حاصل الاذابة من الذوبانية10
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية2 يعين الطالب تحليل الغاز3 يميز الطالب المحاليل4 يتعرف الطالب عن انواع المحاليل5 يدرس الطالب الالكتروليتات القوية والضعيفة6 يحدد الطالب التوازنات الكيميائية وانواعها7 يستنتج الطالب ثوابت الماء والذوبانية والحاصل الايوني8 يناقش الطالب حساب الذوبانية من الحاصل الاذابة9 يرتب الطالب ويحسب ثابت حاصل الاذابة من الذوبانية10 يعدد الطالب تطبيقات ثابت حاصل الاذابة11
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية2 يعين الطالب تحليل الغاز3 يتعرف الطالب المحاليل5 يدرس الطالب الالكتروليتات القوية والضعيفة6 يحدد الطالب التوازنات الكيميائية وانواعها7 يستنتج الطالب ثوابت الماء والذوبانية والحاصل الايوني8 يناقش الطالب حساب الذوبانية من الحاصل الاذابة9 يرتب الطالب ويحسب ثابت حاصل الاذابة من الذوبانية10 يعدد الطالب تطبيقات ثابت حاصل الاذابة11 يعدد الطالب ويتعرف على محاليل البغر12
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية2 يعين الطالب تحليل الغاز3 يتعرف الطالب عن انواع المحاليل5 يدرس الطالب الالكتروليتات القوية والضعيفة6 يحدد الطالب التوازنات الكيميائية وانواعها7 يستنتج الطالب ثوابت الماء والذوبانية والحاصل الايوني8 يناقش الطالب حساب الذوبانية من الحاصل الاذابة9 يرتب الطالب ويحسب ثابت حاصل الاذابة من الذوبانية10 يعدد الطالب تطبيقات ثابت حاصل الاذابة11 يحدد الطالب ويتعرف على محاليل البفر12
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية2 يعين الطالب تحليل الغاز3 يميز الطالب عن انواع المحاليل5 يدرس الطالب الالكتر وليتات القوية والضعيفة6 يحدد الطالب الالكتر وليتات الكيميائية وانواعها7 يستنتج الطالب ثوابت الماء والذوبانية والحاصل الايوني8 يناقش الطالب حساب الذوبانية من الحاصل الاذابة9 يرتب الطالب ويحسب ثابت حاصل الاذابة من الذوبانية10 يعدد الطالب ويتعرف على محاليل البفر11 يدرس الطالب كيفية حساب الدالة الحامضية لمحاليل البفر13 يدرس الطالب كيفية حساب الدالة الحامضية لمحاليل البفر13
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية 2 يعين الطالب تحليل الغاز 3 يميز الطالب المحاليل 4 يتعرف الطالب عن انواع المحاليل 5 يدرس الطالب الالكتروليتات القوية والضعيفة 6 يحدد الطالب التوازنات الكيميائية وانواعها 7 يستنتج الطالب ثوابت الماء والذوبانية والحاصل الايوني 8 يناقش الطالب حساب الذوبانية من الحاصل الاذابة 9 يرتب الطالب ويحسب ثابت حاصل الاذابة من الذوبانية 10 يعدد الطالب تطبيقات ثابت حاصل الاذابة 11 يدرس الطالب كيفية حساب الدالة الحامضية لمحاليل البفر 12 يدرس الطالب كيفية حساب الدالة المحامضية لمحاليل البغر 13 يحدد الطالب متطلبات العامة للمادة القياسية والمحلول القياسي 15
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية 2 يعين الطالب تحليل الغاز 3 يعين الطالب المحاليل 4 يتعرف الطالب الالكتروليتات القوية والضعيفة 6 يدرس الطالب الالكتروليتات القوية والضعيفة 7 يستنتج الطالب ثوابت الماء والدوبانية والحاصل الايوني 8 يناقش الطالب حساب الذوبانية من الحاصل الاذابة 9 يرتب الطالب ويحسب ثابت حاصل الاذابة من الذوبانية 10 يعدد الطالب تطبيقات ثابت حاصل الاذابة 11 يدرس الطالب كيفية حساب الدالة الحامضية لمحاليل البغر 12 يدرس الطالب كيفية حساب الدالة الحامضية لمحاليل البغر 13 يحدد الطالب متطلبات العامة للمادة القياسية والمحلول القياسي 15
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية 2 يميز الطالب تحليل الغاز 3 يتعرف الطالب عن انواع المحاليل 5 يتعرف الطالب الالكتروليتات القوية والضعيفة 6 يحدد الطالب الالكتروليتات القوية والضعيفة 8 يستنتج الطالب ثوابت الماء والذوبانية والحاصل الايوني 8 يناقش الطالب حساب الذوبانية من الحاصل الاذابة 9 يرتب الطالب ويحسب ثابت حاصل الاذابة 10 يعدد الطالب تطبيقات ثابت حاصل الاذابة 11 يحدد الطالب ويتعرف على محاليل البفر 12 يدرس الطالب كيفية حساب الدالة الحامضية لمحاليل البفر 13 يحدد الطالب متطلبات العامة للمادة القياسية و المحلول القياسي 15 يحدد الطالب على انواع الثوابت و هي حساب ثابت التاين لحامض - 16 وي مع قاعدة قوية .
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية 2 يعين الطالب تحليل الغاز 3 يتعرف الطالب المحاليل 4 يدرس الطالب الالكتروليتات القوية والضعيفة 6 يستنتج الطالب ثوابت الماء والذوبائية والواعها 7 يناقش الطالب شاء والذوبائية والحاصل الايوني 8 يناقش الطالب حساب الذوبائية من الحاصل الاذابة 10 يرتب الطالب ويحسب ثابت حاصل الاذابة من الذوبائية 10 يعدد الطالب ويتعرف على محاليل الإذابة 11 يدرس الطالب كيفية حساب الدالة الحامضية لمحاليل البغر 12 يدر س الطالب العامة للمادة القياسية والمحلول القياسي 51 يحدد الطالب على انواع الثوابت وهي حساب ثابت التاين لحامض - 16 ورف الطالب على انواع الثوابت وهي حساب ثابت التاين لحامض قوي مع قاعدة قوية 13
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية 3
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية 2 يعين الطالب تحليل الغاز 3 يتعرف الطالب المحاليل 4 يتعرف الطالب عن انواع المحاليل 5 يدرس الطالب الالكتر وليتات القوية والضعيفة 6 يستنتج الطالب ثوابت الماء والذوبانية وانواعها 8 يستنتج الطالب ثوابت الماء والذوبانية والحاصل الاذابة 9 يناقش الطالب حساب الذوبانية من الحاصل الاذابة 10 يرتب الطالب ويحسب ثابت حاصل الاذابة من الذوبانية 11 يحدد الطالب ويتعرف على محاليل البغر 11 يدرس الطالب كيفية حساب الدالة الحامضية لمحاليل البغر 13 يحدد الطالب متطلبات العامة للمادة القياسية و المحلول القياسي 15 يحدد الطالب على انواع الثوابت و هي حساب ثابت التاين لحامض قوي مع قاعدة قوية 13 يصمم الطالب ثابت التاين لحامض قوي مع قاعدة قوية 18 يصمم الطالب ثابت التاين لحامض ضعيف مع قاعدة قوية 18 يقيس الطالب التسحيحات الترسبية 18
يميز الطالب انواع واصناف الكيمياء التحليلية 2 يعين الطالب تحليل الغاز 3 يميز الطالب المحاليل 5 يدرس الطالب الالكتروليتات القوية والضعيفة 6 يحدد الطالب التوازنات الكيميائية وانواعها 7 يستنتج الطالب ثوابت الماء والذوبائية والحاصل الايوني 8 يناقش الطالب حساب الذوبائية من الحاصل الاذابة 9 يناقش الطالب ويحسب ثابت حاصل الاذابة من الذوبائية 10 يعدد الطالب تطبيقات ثابت حاصل الاذابة 11 يدرس الطالب كيفية حساب الدالة الحامضية لمحاليل البفر 12 يدرس الطالب كيفية حساب الدالة الحامضية لمحاليل البفر 13 يحدد الطالب متطلبات العامة للمادة القياسية والمحلول القياسي 15 يحدد الطالب على انواع الثوابت وهي حساب ثابت التاين لحامض قوي مع قاعدة قوية . مع اعدة ضعيفة 17 يصمم الطالب ثابت التاين لحامض قوي مع قاعدة ضعيفة 18 يصمم الطالب ثابت التاين لحامض ضعيف مع قاعدة ضعيفة 18

- قاعة الدرس والمختبر محاضرات الكترونية -
- سمنارات وواجبات لاصُفية -تقارير مختلفة -

الاستراتيجية

١٠. بنية المقرر

طريقة التقييم	1	اسم الوحدة او الموضوع	مخرجات التعلم المطلوبة	ساعات	الأسبوع
	نظري 3 ساعة+ عملي	Introduction of analytical	Introduction of analytical	5 ساعة	الأول
	2 ساعة	chemistry	chemistry		
واجبات مختلفة		Types of analytical	Types of analytical		الثاني
		chemistry	chemistry		
		Methods of Quantitative	Methods of Quantitative		الثالث
		Analysis	Analysis		
		Gas Analysis	Gas Analysis		الرابع
		Solutions	Solutions		
		Types of Solutions	Types of Solutions		
		Classifification of of	Classifification of of		الخامس
		Electrolytic solutions	Electrolytic solutions		
		Chemical Equilibrium	Chemical Equilibrium		السادس
		Equilibrium involving	Equilibrium involving		
		precipitates and their	precipitates and their		السابع
		ions, Solubility product &	ions,Solubility product &		الثامن
		Solubility	Solubility		التاسع
		Applications of	Applications of Solubility-		العاشر
		Solubility-Product	Product Constants		الحادي عش
		Constants	Kw,ka,kb for strong and		ر
		Kw,ka,kb for strong and	weak acid base		الثاني عشر
		weak acid base	Buffer solution		
		Buffer solution	Buffer types and		الثالث عشر
		Buffer types and	applications		
		applications	The Effect of Ionic		
		The Effect of Ionic	Strength		الرابع عشر
		\mathcal{E}	General review		الخامس
		General review			عشر

	١١. تقييم المقرر
، اليومية والشفوية والشهرية	توزيع الدرجة على وفق المهام المكلف بها الطالب مثل التحضير اليومي والامتحانات والتحريرية والتقارير الخ
	١٢. مصادر التعلم والتدريس
Fundemental Analytical chemistry Donnaled Skkoge	الكتب المقررة المطلوبة (المنهجية أن وجدت)
1.Fundemental Analytical chemistry Donnaled Skkog	المراجع الرئيسة (المصادر)
Principle in analytical chemistry .	الكتب والمراجع الساندة التي يوصى بها (المجلات العلمية،
	التقارير)
المواقع العلمية المتاحة	المراجع الإلكترونية ، مواقع الانترنيت

Ministry of Higher Education and Scientific Research Scientific Supervision and Scientific Evaluation Apparatus Directorate of Quality Assurance and Academic Accreditation Accreditation Department



Academic Programand Course Description Guide



2024-2025

Introduction:

The educational program is a well-planned set of courses that include procedures and experiences arranged in the form of an academic syllabus. Its main goal is to improve and build graduates' skills so they are ready for the job market. The program is reviewed and evaluated every year through internal or external audit procedures and programs like the External Examiner Program.

The academic program description is a short summary of the main features of the program and its courses. It shows what skills students are working to develop based on the program's goals. This description is very important because it is the main part of getting the program accredited, and it is written by the teaching staff together under the supervision of scientific committees in the scientific departments.

This guide, in its second version, includes a description of the academic program after updating the subjects and paragraphs of the previous guide in light of the updates and developments of the educational system in Iraq, which included the description of the academic program in its traditional form (annual, quarterly), as well as the adoption of the academic program description circulated according to the letter of the Department of Studies T 3/2906 on 3/5/2023 regarding the programs that adopt the Bologna Process as the basis for their work.

Concepts and terminology:

Academic Program Description: The academic program description provides a brief summary of its vision, mission and objectives, including an accurate description of the targeted learning outcomes according to specific learning strategies.

<u>Course Description:</u> Provides a brief summary of the most important characteristics of the course and the learning outcomes expected of the students to achieve, proving whether they have made the most of the available learning opportunities. It is derived from the program description.

<u>Program Vision:</u> An ambitious picture for the future of the academic program to be sophisticated, inspiring, stimulating, realistic and applicable.

<u>Program Mission:</u> Briefly outlines the objectives and activities necessary to achieve them and defines the program's development paths and directions.

<u>Program Objectives:</u> They are statements that describe what the academic program intends to achieve within a specific period of time and are measurable and observable.

<u>Curriculum Structure:</u> All courses / subjects included in the academic program according to the approved learning system (quarterly, annual, Bologna Process) whether it is a requirement (ministry, university, college and scientific department) with the number of credit hours.

<u>Learning Outcomes:</u> A compatible set of knowledge, skills and values acquired by students after the successful completion of the academic program and must determine the learning outcomes of each course in a way that achieves the objectives of the program.

<u>Teaching and learning strategies</u>: They are the strategies used by the faculty members to develop students' teaching and learning, and they are plans that are followed to reach the learning goals. They describe all classroom and extracurricular activities to achieve the learning outcomes of the program.

Academic Program Description Form

University Name: university of Babylon

Faculty/Institute: collage of science

Scientific Department: chemistry department

Academic or Professional Program Name: chemistry

Final Certificate Name: .. B.Sc., M.Sc., and ph.D Degrees
Academic System: The academic system of the study is semester

Description Preparation Date:

File Completion Date:

Signature: Salabas J Lao

Head of Department Name:

Prof. Dr. Abbas Jasim Atiyah

Date:14-11-2024

Signature: Ahaco

Scientific Associate Name:

Prof. Dr. Ahmed Sadoon Witwit

Date: 14-11-2024

The file is checked by:

Department of Quality Assurance and University Performance Director of the Quality Assurance and University Performance Department:

Prof. Dr. Hyder Mohammad A-Algeleel

moherme

Date:

Signature:

Approval of the Dean

1. Program Vision

The chemistry academic staff of the Natural and Behavioral Sciences Division at university of Babylon, college of science) University believe that students come to understand the discipline of chemistry through a combination of course work, laboratory experiences, research, and fieldwork. The combination of instructional methods leads students to a balanced understanding of the scientific methods used by chemist to make observations, develop insights and create theories about chemistry sciences

2. Program Mission

The chemistry academic staff pursues a multifaceted charge at (university of Babylon, college of science). The Program seeks to provide all chemistry students with fundamental knowledge of chemistry, as well as a deeper understanding of a selected focus area within the chemical l sciences. The curriculum and advising have been designed to prepare graduates for their professional future, whether they choose to work as field chemistry specializing in different fields of chemical sciences. The chemistry program also provides the necessary fundamental knowledge of the chemical sciences

3. Program Objectives

The main goal of this program is to enable all its graduate to have basic principles of chemistry science including theoretical and practical concepts. the proposed graduate should have reasonable qualification in all chemistry branches including: biochemistry, organic, inorganic, physical, analytical and industrial chemistry.

4. Program	Accreditation
------------	---------------

Not yet

5. Other external influences

Yes, Ministry of higher education and scientific research(MOHER), and some funding from evening study in the department.

6. Program Structu	6. Program Structure												
Program Structure	Number of	Credit hours	Percentage	Reviews*									
	Courses												
University requirements	8	13	0.089654										
College requirements	3	14	0.09655										
Department requirements	43	108	0.74482										
Summer training	non												
others	non												

* This can include notes whether the course is basic or optional.

year	Course code	Course name	Cre	dit Hours
1st year			theoretical	practical
	CHEM1101	Qualitative Analytical Chem.	3	2
	CHEM1102	Inorganic1	3	
	CHEM1103	cytology	2	2
	CHEM1104	Derivatives and integration	2	
	UOBAB1104	Democracy and human rights	2	
	UOBAB1102	Arabic Language	2	
	CHEM1201	Volumetric Analytical Chem.	3	2
	CHEM1202	Inorganic2	2	
	CHEM1203	physics	2	2
	CHEM1204	safety and chemical security	2	
	UOBABb4	computer 1	1	2
	UOBABb1101	English language 1	2	
2 nd year	CHEM2301	Gravitymetric analysis	2	2
	CHEM2302	Chemistry of represented elements 1	2	2
	CHEM2303	Thermodynamics1	3	2
	CHEM2304	Organic Chemistry 1	3	2
	CHEM2305	Differential equations	2	
	CHEM2401	Separation Methods	2	2
	CHEM2402	Chemistry of represented elements 2	2	2
	CHEM2403	Thermodynamics2	3	2
	CHEM2404	Organic Chemistry 2	3	2
	UOBAB2301	Baath party crimes	2	
	UOBAB2302	English Language 2	2	
	UOBAB2001	Arabic Language 2		
3 rd class	UOBAB0502051	Inorganic chemistry 5	2	2
-	UOBAB0502052	Kinetics chemistry	3	2

	UOBAB0502053	Organic chemistry 3	3	2
	UOBAB0502054	Biochemistry 1	2	2
	UOBAB0502055	Industrial chemistry 1	2	
	UOBAB0502056	Elective 2	2	
	UOBAB0502061	Inorganic chemistry 6	2	2
	UOBAB0502062	Electrochemistry	3	2
	UOBAB0502063	Organic chemistry 4	3	2
	UOBAB0502064	Biochemistry 2	2	2
	UOBAB0502065	Industrial chemistry 2	2	
	UOBAB0502066	Research methodology	2	
4 th class	UOBAB0502071	Instrumental analysis 1	3	2
	UOBAB0502072	Identification 1	2	2
	UOBAB0502073	Biochemistry 3	2	2
	UOBAB0502074	Industrial chemistry3	3	2
	UOBAB0502075	Spectroscopy chemistry	3	
	UOBAB0502076	Research project		2
	UOBAB0502081	Instrumental analysis 2	3	2
	UOBAB0502082	Identification 2	2	2
	UOBAB0502083	Biochemistry 4	2	2
	UOBAB0502084	Industrial chemistry 4	3	2
	UOBAB0502085	Quantum chemistry	3	
	UOBAB0502086	Research project		2

8. Expected learning	outcomes of the program
Learning Outcomes 1	Learning Outcomes Statement 1
Skills	
-learning basic science in chemistry -synthesis of basic compounds - understanding safety and chemical security in chemical labs	-student learning basic works in chemical labs -preparation of some chemical and polymeric compounds -designing of simple chemical reactors
Ethics	
Student would learn ethics behavior	-learning scientific honesty

9. Teaching and Learning Strategies

- 1-classroom,
- 2-laboratory
- 3-electronic lectures

10. Evaluation methods

- 1-monthly and daily Examination 2-Reports and home work
- **3-Projects Design**
- 4-Feedback Learning
- 5--E-Learning using Moodle

11. Faculty

Faculty Members

Academic Rank	Specializ	Special Special Requirements/Skills (if applicable)				teaching staff
	General	Special			Staff	Lecturer
professor	12	12			staff	
Assist. Prof.	15	15			staff	
Lecturer	13	13			staff	
Assist. Lecturer	7	7				

Professional Development

Mentoring new faculty members

This can be achieved via participating of staff member in different courses and workshops to improve their abilities in teaching and scientific research

Professional development of faculty members

Conducting contineous programms regarding with teaching stadd development via participitating in modern teaching and learning methods as well as new electronic learning methods.

12. Acceptance Criterion

Our policy depends mainly on the central acceptance that is conducted by MOHER in Iraq, it main condition, the qualified student should pass general secondary national examination with high degree, more than 75%.

13. The most important sources of information about the program

- Electronic website of Babylon University,
- electronic website of college of science electronic website of chemistry department

Program Development Plan 14.

- -Improving teaching and learning abilities of staff members, -Development sources of learning, -Development both of classwork and lab work,

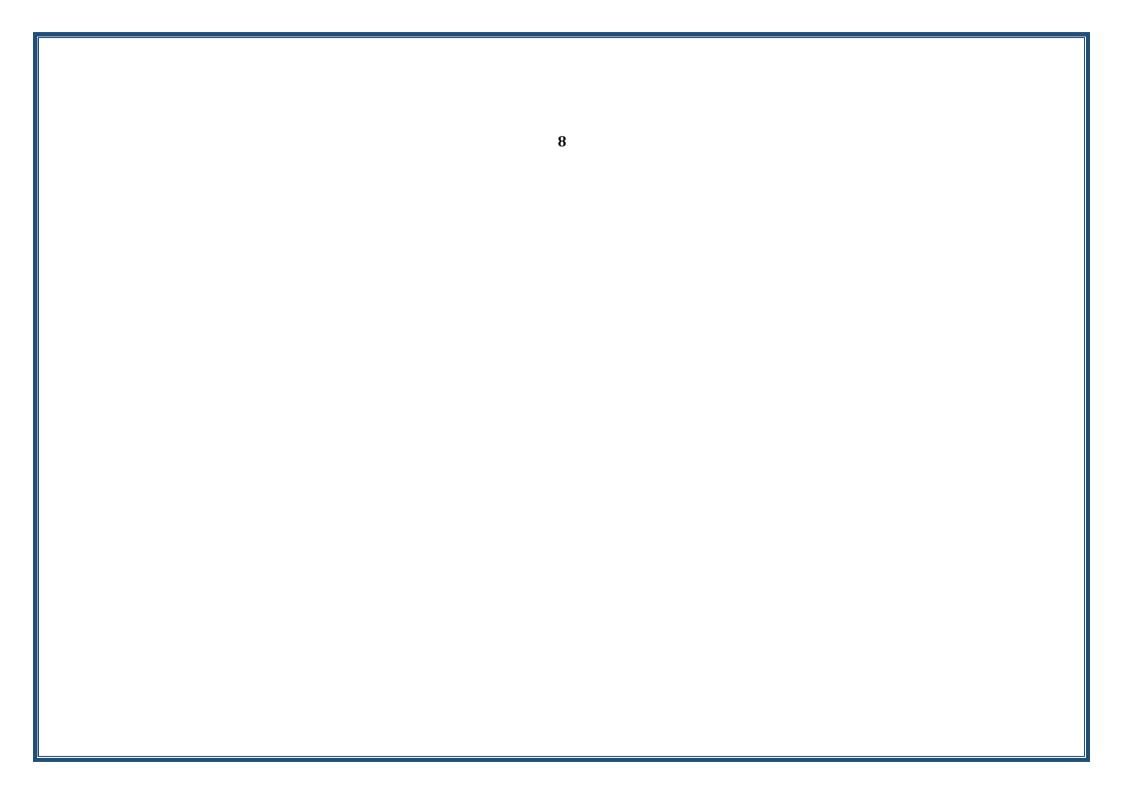
- -Development infrastructures of the department

	Program Skills Outline															
				Required program Learning outcomes												
Year/Level	Course Course Basic or Name			Kno	Knowledge				Skills				Ethics			
			optional	A1	A2	A3	A4	B1	B2	В3	B4	C1	C2	С3	C4	
First class	CHEM1101	Quantitative analytical chem.	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	
	CHEM1102	Inorganic 1	basic	*	*	*		*	*			*	*	*		
	CHEM1103	cytology	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	
	CHEM1104	Differnation and integration	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	
	UOBAB1104	Democracy and human rights	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	
	UOBAB1102	Arabic language 1	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	
	CHEM1201	Volumetric analytical chem.	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*		
	CHEM1202	Inorganic 2	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*		
	CHEM1203	physics	basic	*	*	*		*	*			*	*	*		
	CHEM1204	Safety and chemical security	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	
	UOBABb4	Computer 1	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	
	UOBABb1101	English language 1	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*	
Second class			basic	*	*	*	*	*	*	*		*	*	*	*	

		I		1.	1 ' 14 14 14 14 14						T.	1.	I. I.		1.
			basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
			basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	CHEM2301	Gravitymetric analysis	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	CHEM2302	Chemistry of represented elements 1	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	CHEM2303	Thermodynamics	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	CHEM2304	Organic Chemistry 1	basic	*	*	*	*	*	*	*		*	*	*	*
	CHEM2305	Differential equations	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	UOBAB0502036	Computer 2	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	CHEM2401	Separation Methods	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	CHEM2402	Chemistry of represented elements 2	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	CHEM2403	Thermodynamics 2	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
Third class	CHEM2404	Organic Chemistry 2	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	UOBAB2301	Baath party crimes	elective	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	UOBAB2302	English Language 2	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	UOBAB2001	Arabic Language 2	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	UOBAB0502055	Industrial chemistry1	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	UOBAB0502056		basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	UOBAB0502057	Inorganic chemistry6	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	UOBAB0502058	electrochemis try	elective	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	UOBAB0502061		basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*

	UOBAB0502062	biochemistry 2	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	UOBAB0502063	chemistry2	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	UOBAB0502064	research methodology	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
Fourth class	UOBAB0502071	Instrumental analysis1	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	UOBAB0502072	Organic identification1	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	UOBAB0502073	biochemistry 3	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	UOBAB0502074	chemistry3	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	UOBAB0502075	Quantum chemistry	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	UOBAB0502076	research project	basic	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	UOBAB0502081	Instrumental analysis 2	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	UOBAB0502082	identification 2	elective	*	*	*	*	*	*			*	*	*	*
	UOBAB0502083	biochemistry 4	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	UOBAB0502084	Industrial chemistry4	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	UOBAB0502085	Molecular spectroscopy	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	UOBAB0502086	Research project	basic	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*

• Please tick the boxes corresponding to the individual program learning outcomes under evaluation.



Course Description Form

1. Course Name:

Bologna system

2. Course Code:

CHEM1101

3. Semester / Year:

1st, 2024-2025

4. Description Preparation Date:

10-10-2024

5. Available Attendance Forms:

classroom, electronic attendance, labwork

6. Number of Credit Hours (Total) / Number of Units (Total):

(175/750 hrs), (7/30 ECTS)

7. Course administrator's name (mention all, if more than one name)

Prof. Dr. Ahmed Sadoon Abbas

Lect. Nahla Salaman Saddam

8. Course Objectives

Course Objectives

Study main concept of analytical chemistry,

- -preparation of standard solutions,
- conducting chemical labs
- -analysis of some basic chemical compounds

9. Teaching and Learning Strategies

Strategy

-classroom,

-lab,

-homework's,

-reports

10. Course Structure

Week	Hours	Required Learning	Unit or subject	Learning	Evaluation
		Outcomes	name	method	method
Week 1	5 hrs	Introduction of	Introduction of		
Week 2		analytical	analytical chemistry		
W CCK 2		chemistry	Types of analytical		
Week 3		Types of analytical	chemistry		
XX7 1 4		chemistry	Methods of		
Week 4		Methods of	Quantitative		
Week 5		Quantitative	Analysis		

	Analysis	Gas Analysis		
	Gas Analysis	Solutions		
Week 6	Solutions	Types of Solutions		
	Types of Solutions	• •		
Week 7	Classifification of	of Electrolytic		
Week 8	of Electrolytic	solutions		
WEEK O	solutions	Chemical		
	Chemical	Equilibrium		
Week 9	Equilibrium	Equilibrium		
	Equilibrium	involving		
Week 10	involving	precipitates and		
	precipitates and	their ions,Solubility		
Week 11	their ions,Solubility	product &		
W CCK 11	product &	Solubility	ng e	
	Solubility	Applications of		
Week 12	Applications of	Solubility-Product		
	Solubility-Product	Constants		
	Constants	Kw,ka,kb for strong		
Week 13	Kw,ka,kb for	and weak acid base		
	strong and weak	Buffer solution		
Week 14	acid base	Buffer types and		
	Buffer solution	applications		
Week 15	Buffer types and	The Effect of Ionic		
week 15	applications	Strength		
	The Effect of Ionic	General review		
	Strength			
	General review			

11. (11. Course Evaluation								
Daily evaluation, monthly evaluation, reports. homework									
12. l	12. Learning and Teaching Resources								
Require	Required textbooks (curricular books, if any)								
Main references (sources)									
Recomn	nended	books and	refe	rences					
(scientific journals, reports)									
Electronic References, Websites									

Main references:
Fundamentals Analytical chemistry by Donnaled Skkoge 2009.
Principle in analytical chemistry, Some related scientific electronic websites

