

وصف مقرر كيمياء فيزيائية

1.	اسم المقرر:	كيمياء فيزيائية
2.	رمز المقرر:	PHCH108
3.	الفصل / السنة: السنوي	الفصل الدراسي الثاني (الربيعي) / المرحلة الثانية/ 2023-2024
4.	تاريخ إعداد هذا الوصف	2024/2/1
5.	أشكال الحضور المتاحة:	حضورى
6.	عدد الساعات الدراسية (الكلي)/ عدد الوحدات (الكلي):	2 ساعة نظري / 3 ساعات عمل (5 ساعات) / 3.5 وحدة
7.	اسم مسؤول المقرر الدراسي (إذا أكثر من اسم يذكر)	م.د. رقية فزاد لافي م.م. عبدالله أنور نافع
8.	اهداف المقرر	<ul style="list-style-type: none"> • تمكين الطلبة من معرفة مفهوم علم الكيمياء الفيزيائية وعلاقته بمنتجات الأغذية • تمكين الطلبة من معرفة تأثير مكونات الأغذية على الصفات الكيميو فيزيائية. • تعريف الطلبة ببعض قوانين الكيمياء الفيزيائية. • تعريف الطلبة بأنواع المحاليل وصفاتها. • تعريف الطالب بتحولات الطاقة إليها المختلفة عبر قوانين (الترموديناميك) القانون الأول والثاني والكيمياء الحرارية. • التمييز بين القوانين والوحدات الخاصة بكل قانون. • التفكير الإيجابي وتوظيف المعرفة التي تلقاها • القدرة على التعامل مع الجهات خارج الجامعة والتدريب معهم
9.	استراتيجيات التعليم والتعلم	<ul style="list-style-type: none"> • المحاضرة التفاعلية • العصف الذهني • الحوار والمناقشة • التدريبات العملية • التعلم الذاتي • عروض البور بوينت
10.	بنية المقرر	
طريقة	طريقة التعلم	اسم الوحدة او الأسابيع
		مخرجات التعلم المطلوبة

القييم	الموضوع	الكلمات المفتاحية	البيان	نوع الامتحان
	أهمية مادة الكيمياء الفيزيائية لطلاب علوم الأحياء	أهمية مادة الكيمياء الفيزيائية لطلاب علوم الأحياء	b1: يبين مفهوم علم الكيمياء الفيزيائية وعلاقته بمنتجات الأغذية c1: يلم بأهمية الكيمياء الفيزياء الكيميائية للمنتوجات الأغذية والالية	2 نظري
امتحانات قصيرة، تكليف، بواجب مناقشات	الحاضرقة التفاعلية، العصف الذهني، الحوار والمناقشة، التعلم الذاتي	التوتر السطحي	a1 : يصنف بعض قوانين الكيمياء الفيزيائية b4 : يفهم فعل الشد السطحي	1 عملي
	الحاضرقة التفاعلية، العصف الذهني، الحوار والمناقشة، التعلم الذاتي	مراجعة عامة لبعض القوانين الكيمياء الفيزيائية	b1: يفهم بعض قوانين الكيمياء الفيزيائية b1: يفهم قانون دالتون وعدد الفوكاردو c4: يلم بأهم التغيرات التي تحدث عند توازن المذاب بين مذيبين غير مترججين ومحاليل المواد المتذكرة والمحلول المشبع	2 نظري
امتحانات قصيرة، تكليف، بواجب مناقشات	الحاضرقة التفاعلية، العصف الذهني، الحوار والمناقشة، التعلم الذاتي	محاليل المواد الصلبة في السائلة	b3: يشرح المحاليل المنظمة وتفكك المركبات الانفوتيروية c3: يميز بين المحاليل غير المثالية والمحتوية على مواد صلبة غير منظورة والضغط الاوسموزي	2 عملي
	الحاضرقة التفاعلية، العصف الذهني، الحوار والمناقشة، التعلم الذاتي	الدينامي الحراري	D2 : يطبق بعض قوانين الكيمياء الفيزيائية c2 : يفهم الطاقة في الكيمياء الحياتية و قانون الدينامي الحراري الاول والثاني	2 نظري
امتحانات قصيرة، تكليف، بواجب مناقشات	الحاضرقة التفاعلية، العصف الذهني، الحوار والمناقشة، التعلم الذاتي	كيفية طرق قياس تركيز المحاليل و فهم المحاليل المثالية وغير المثالية	a4: يميز بين المحاليل المنظمة وتفكك المركبات الانفوتيروية c3: يتعرف على المحاليل غير المثالية والمحتوية على مواد صلبة غير منظورة والضغط الاوسموزي c4: يلم بأهم التغيرات التي تحدث عند توازن المذاب بين مذيبين غير مترججين ومحاليل المواد المتذكرة والمحلول المشبع	3 عملي
	الحاضرقة التفاعلية، العصف الذهني، الحوار والمناقشة، التعلم الذاتي	الحالة السائلة	b3: يتعرف على ضغط بخار السائل c3: يوضح طرق قياس ضغط البخار وتاثير درجة الحرارة على ضغط البخار	2 نظري
امتحانات قصيرة، تكليف، بواجب مناقشات	الحاضرقة التفاعلية، العصف الذهني، الحوار والمناقشة، التعلم الذاتي	التعرف على طرق التعبير عن درجة تركيز محاليل المواد الصلبة في السوائل	b3: يشرح المحاليل المنظمة وتفكك المركبات الانفوتيروية c3: يتعرف على المحاليل غير المثالية والمحتوية على مواد صلبة غير منظورة والضغط الاوسموزي c4: يلم بأهم التغيرات التي تحدث عند توازن المذاب بين مذيبين غير مترججين ومحاليل المواد المتذكرة والمحلول المشبع	3 عملي
	الحاضرقة التفاعلية، العصف الذهني، الحوار والمناقشة، التعلم الذاتي	المحاليل السائلة	b3: معرفة وفهم طرق قياس تركيز المحاليل c3: يتعرف على المحاليل المثالية	2 نظري
امتحانات قصيرة، تكليف، بواجب مناقشات	الحاضرقة التفاعلية، العصف الذهني، الحوار والمناقشة، التعلم الذاتي	الانكسار	a1: يصنف بعض قوانين الكيمياء الفيزيائية	3 عملي
	الحاضرقة التفاعلية، العصف الذهني، الحوار والمناقشة، التعلم الذاتي	المحاليل السائلة	a3: يفهم المحاليل المنظمة وتفكك المركبات الانفوتيروية a3: يفرق بين المحاليل غير المثالية والمحتوية على مواد صلبة غير منظورة والضغط الاوسموزي c4: يلم بالضغط الاوسموزي	2 نظري



المحاكاة الصورة متكلف بواجب مناقشات	المحاصرة الفاعلية، الصدف الذهني، العوار والمناقشة، التدریب الميداني، التدربیات العلمية، المشروع الميداني، التعلم الذاتي	يقيس معامل الانكسار المنتجات الخالية باستخدام الفراكزوميتر	51: يصف بعض قواعد الكيمياء العضوية 52: يشرح المعامل المنظمة ونفاذ المركبات الأيونية 53: يتم باسم التغيرات التي تحدث عند توازن العذاب بين مثيلين غير مترادفين ومحاذيل العواد المثلثة والمحلول المشبع	3 عللي
المحاكاة الصورة متكلف بواجب مناقشات	المحاصرة الفاعلية، الصدف الذهني، العوار والمناقشة، التعليم الذاتي	المحاكيل السائلة	51: يصف بعض قواعد الكيمياء العضوية 52: ينظر في توازن الكتلة والتوازن الاليوني ونفاذ المواتض	2 نظري
المحاكاة الصورة متكلف بواجب مناقشات	المحاصرة الفاعلية، الصدف الذهني، العوار والمناقشة، التعليم الذاتي	امتصاص الضوء	51: يصف بعض قواعد الكيمياء العضوية 52: يعرّف على بعض قواعد الكيمياء العضوية	3 عللي
المحاكاة الصورة متكلف بواجب مناقشات	المحاصرة الفاعلية، الصدف الذهني، العوار والمناقشة، التعليم الذاتي	التوازن الكيميائي	51: يعرّف على بعض قواعد الكيمياء العضوية 52: يطبق قانون فعل الكتلة والتوازن الاليوني ونفاذ المواتض	2 نظري
المحاكاة الصورة متكلف بواجب مناقشات	المحاصرة الفاعلية، الصدف الذهني، العوار والمناقشة، التعليم الذاتي	يتعرف على القوانين الأساسية للنظرية امتصاص الضوء واستخدام جهاز مقياس الامتصاصية (الطيف)	51: يصف بعض قواعد الكيمياء العضوية 52: يتعرف على بعض قواعد الكيمياء العضوية	3 عللي
المحاكاة الصورة متكلف بواجب مناقشات	المحاصرة الفاعلية، الصدف الذهني، العوار والمناقشة، التعليم الذاتي	التوازن الكيميائي	51: يتعرف على بعض قواعد الكيمياء العضوية 52: يفهم مطلب المحاكي المنظمة ونفاذ المركبات الأيونية ونفاذ المواتض الضئيلة	2 نظري
المحاكاة الصورة متكلف بواجب مناقشات	المحاصرة الفاعلية، الصدف الذهني، العوار والمناقشة، التعليم الذاتي	الزروجة	51: يصف بعض قواعد الكيمياء العضوية 52: يتعرف على بعض قواعد الكيمياء العضوية	3 عللي
المحاكاة الصورة متكلف بواجب مناقشات	المحاصرة الفاعلية، الصدف الذهني، العوار والمناقشة، التعليم الذاتي	النكست والاختزال	51: يميز بين تفاعلات النكست والاختزال	2 نظري
المحاكاة الصورة متكلف بواجب مناقشات	المحاصرة الفاعلية، الصدف الذهني، العوار والمناقشة، التعليم الذاتي	التعرف على قواعد الزروجة السيسية والعوامل المؤثرة عليها	51: يصف بعض قواعد الكيمياء العضوية 52: يتعرف على بعض قواعد الكيمياء العضوية	3 عللي
المحاكاة الصورة متكلف بواجب مناقشات	المحاصرة الفاعلية، الصدف الذهني، العوار والمناقشة، التعليم الذاتي	كيمياء السطوح	51: يتعرف على بعض قواعد الكيمياء العضوية 52: يفهم فعل الصدطح 53: يحدد دور السطوح كمحفزات لزيادة سرعة التفاعلات الكيميائية	2 نظري
المحاكاة الصورة	المحاصرة الفاعلية، الصدف الذهني، العوار والمناقشة، كلية الزراعة والغابات	قياس الزروجة	51: يصف بعض قواعد الكيمياء العضوية	3 عللي



الكلية بواحد مختلطة	التدريب الميداني التدريبي العلمية، التعلم الذاتي	يستخدم الفيلوكوفادر		
	الحاضرة الفاطمية، العصب الذهني، العوار والمنفذة، التعلم الذاتي	كيمياه السطوح	a1 : يتعرف على بعض قوائين الكيمياء الفيزيائية e4 : يحدد دور السطوح كمحفزات لزيادة سرعة التفاعلات الكميائية	2 نظري
المختلطة قصيرة الكليف بواحد مختلطة	الحاضرة الفاطمية، العصب الذهني، العوار والمنفذة، التعلم الذاتي، التدريب الميداني التدريبي العلمية، التعلم الذاتي	امتزاج السوال	b3 : يشرح المحاليل المنظمة وتفكك المركبات الانفوتيرية c3 : يتعرف على المحاليل غير المثالية والمحتوية على مواد صلبة غير متطايرة والضغط الاوسوزي c4 : يلم بأهم التغيرات التي تحدث عند توازن المذاب بين مذيبين غير مترجين ومحاليل المواد المتفككة والمحلول المشبع	3 عملي
	الحاضرة الفاطمية، العصب الذهني، العوار والمنفذة، التعلم الذاتي	سرعة التفاعل الكيميائي	a4 : يتعرف على انواع وطرق والعوامل المؤثرة على حدوث التفاعلات الكيميائية	2 نظري
المختلطة قصيرة الكليف بواحد مختلطة	الحاضرة الفاطمية، العصب الذهني، العوار والمنفذة، التعلم الذاتي، التدريب الميداني التدريبي العلمية، التعلم الذاتي	تأثير درجة الحرارة على ذوبان السوال	b3 : يشرح المحاليل المنظمة وتفكك المركبات الانفوتيرية c3 : يتعرف على المحاليل غير المثالية والمحتوية على مواد صلبة غير متطايرة والضغط الاوسوزي c4 : يلم بأهم التغيرات التي تحدث عند توازن المذاب بين مذيبين غير مترجين ومحاليل المواد المتفككة والمحلول المشبع	3 عملي
	الحاضرة الفاطمية، العصب الذهني، العوار والمنفذة، التعلم الذاتي	التوصيل الكهربائي للمحاليل في المحاليل	b5: يلم بتنوع التوصيل الكهربائي للمحاليل	2 نظري
المختلطة قصيرة الكليف بواحد مختلطة	الحاضرة الفاطمية، العصب الذهني، العوار والمنفذة، التعلم الذاتي، التدريب الميداني التدريبي العلمية، التعلم الذاتي	قياس درجة الذوبان الغليان	b3 : يشرح المحاليل المنظمة وتفكك المركبات الانفوتيرية c3 : يتعرف على المحاليل غير المثالية والمحتوية على مواد صلبة غير متطايرة والضغط الاوسوزي c4 : يلم بأهم التغيرات التي تحدث عند توازن المذاب بين مذيبين غير مترجين ومحاليل المواد المتفككة والمحلول المشبع	3 عملي
	الحاضرة الفاطمية، العصب الذهني، العوار والمنفذة، التعلم الذاتي	زيارة علمية الى احد مخابر او المراكز البحثية وتقديم تقرير بعض احداث الطالب في الزيارة المذكورة	حل مشكلة	2 نظري
المختلطة قصيرة الكليف بواحد مختلطة	الحاضرة الفاطمية، العصب الذهني، العوار والمنفذة، التعلم الذاتي، التدريب الميداني التدريبي العلمية، المشروع الميداني التعلم الذاتي	كيفية امتزاج السؤال وما هي نواتجها و حالاتها	b3 : يشرح المحاليل المنظمة وتفكك المركبات الانفوتيرية c3 : يتعرف على المحاليل غير المثالية والمحتوية على مواد صلبة غير متطايرة والضغط الاوسوزي c4 : يلم بأهم التغيرات التي تحدث عند توازن المذاب بين مذيبين غير مترجين ومحاليل المواد المتفككة والمحلول المشبع	3 عملي

11. تقييم المقرر

الوزن النسبي %	الدرجة	موعد التقويم (أسبوع)	أساليب التقويم	ت
2.5	2.5	الاسبوع الرابع	تقرير 1	1
2.5	2.5	الاسبوع الخامس	تقرير 2	2
2	2	الاسبوع الثالث	اختبار قصید (1)	3
2	2	الاسبوع التاسع	اختبار قصید (2)	4
1	1	الاسبوع الرابع عشر	اختبار قصید (3)	5
7.5	7.5	الاسبوع السادس	اختبار فصلي (1)	6
7.5	7.5	الاسبوع الحادي عشر	اختبار فصلي (2)	7
40	40	امتحانات الفصل النهائي	اختبار نظري نهائي	8
5	5	الاسبوع الخامس عشر	تقريرنهائي علمي	9
2	2	الاسبوع الثالث والخامس	تقييم علمي	10



0.5	0.5	الاسبوع الرابع	اختبار قصير عملي (2) Quiz (3)
1	1	الاسبوع الرابع عشر	اختبار قصير عملي (3) Quiz (4)
5.5	5.5	الاسبوع 6 و8 و9 و10 و11 و12 و13	المشاركات اليومية والواجبات البيتية
20	20	امتحانات الفصل النهائي	اختبار عملي نهائي
%100	%100	100	المجموع

12. مصادر التعلم والتدريس

الكيمياء الفيزيائية لمنتجات الأغذية أ.م. د. عبد علي مهدي حسن ، 1987 وزارة التعليم العالي والبحث العلمي العراق أساسيات الكيمياء الفيزيائية. أ.د. عبدالعزيز سليمان ابو المجد و أ.د. فاطمة حاف كمال محمد. دار النشر للجامعات مصر، 2005 م أساسيات الكيمياء الفيزيائية، 1429 هـ المؤسسة العامة للتدريب التقني والمهني المملكة العربية السعودية	الكتب المقررة المطلوبة (المنهجية أن وجدت) المراجع الرئيسية (المصادر)
أساس كيمياء السطوح أ.د. محمد مجدي واصل ، 2007 م الأكاديمية الحديثة للكتاب الجامعي هيئة النيل العربية للنشر والتوزيع https://t.me/agricultural_eng	الكتب والمراجع الساندة التي يوصى بها (المجلات العلمية، التقارير) المراجع الإلكترونية ، موقع الانترنت

مدرس المادة العملي
م.م عبدالله أنور نافع

مدرس المادة النظري
م.د رقية فؤاد لأفي



رئيس اللجنة العلمية
د. د. إبراهيم الحمد