



قسم الكيمياء منهجية مقرر ٢٩٠ كيم

المجموعات الرئيسية Representative elements 2 ساعات نظري الساعات المعتمدة ۱۰۲ کیم المتطلب السابق الالمام بأهمية التحليل الوزني وكيفية تطبيق الطرق المختلفة في التحليل حسابياً و الهدف العام للمقرر معمليأ الطرق المختلفة للتعبير عن التركيز _ خطوات ومراحل التحليل الكيميائي موضوعات المقرر: مبدأ التوازن الكيميائي والعوامل المؤثرة على سرعة التفاعل تطبيق قانون الاتزان الكيميائي في الأحماض والقواعد (Course Topics) تطبيق قانون الاتزان الكيميائي على تفاعلات الترسيب - المركبات المعقدة والاتزان -أنواعها وتطبيقاتها في التحليل النوعى الاتزان في الأكسدة والاختزال - مقدمة عن التحليل الحجمي - معايرات التعادل - حساب التغير في الرقم الهيدروجيني أثناء معايرات التعادل (منحنى المعايرة) الأدلة في معايرات التعادل - معايرات الترسيب ٧. منحنى المعايرة والعوامل المؤثرة على شكله (طريقة موهر) و (طريقة فولهارد) و (طريقة المعايرات التي تتضمن تكوين مركب معقد - تطبيقات معايرات EDTA معايرات الأكسدة والاختزال – اشتقاق منحنى المعايرة – أدلة معايرات الأكسدة والاختزال وكيفية اختيار الدليل المناسب ١٠. طبيقات على معايرات الأكسدة والاختزال ١١. خطوات التحليل الوزني – متطلبات الصورة المترسبة والصورة الموزونة ١٢. شرح مختصر للأسس النظرية للترسيب _ حاصل الإذابة _ _ إتمام أو اكتمال الترسيب. 1. ان يستطيع الطالب التعبير عن تركيز أي محلول اومادة نواتج التعلم من المقرر (المعرفة ٢. ان يعرف خطوات ومراحل التحليل الكيميائي والمهارات) ٣. ان يطبق قوانين الاتزان الكيميائي في الأحماض والقواعد وقانون الاتزان الكيميائي على تفاعلات الترسيب - المركبات المعقدة والاتزان في الأكسدة والاختزال ه. يدرس ويفهم ويطبق مبادئ التحليل الحجمى على معايرات التعادل - حساب التغير في الرقم الهيدروجيني أثناء معايرات التعادل (منحنى المعايرة) — الأدلة في معايرات التعادل — معايرات ٧. معرفة العوامل المؤثرة على شكل منحنى (طريقة موهر) و (طريقة فولهارد) و (طريقة فاجان) ٨. يقوم بنفسه بعمل المعايرات التي تتضمن تكوين مركب معقد – تطبيقات معايرات EDTA – معايرات الأكسدة والاختزال ــ اشتقاق منحني المعايرة واستخدام أدلة معايرات الأكسدة والاختزال وكيفية اختيار ٩. يقوم بدراسة تطبيقات على معايرات الأكسدة والاختزال – خطوات التحليل الوزنى – متطلبات الصورة المترسبة والصورة الموزونة – شرح للأسس النظرية للترسيب – حاصل الإذابة - - إتمام أو اكتمال الاختبارات الشفوية ١٠ % الاختبارات الشهرية ٣٠% أدوات القياس المباشرة وغير المباشرة الاختبار النهائي ٥٠% %١٠ المقال وتوزيع الدرجات

المراجع أ.د. إبراهيم الزامل، أ.د. سعد الطمرة، أ.د. محمد الحجاجي، د. محمود بانه، الكيمياء التحليلية، دار الخريجي للنشر والتوزيع.

٢) د. محمد أبو الحسن عبد الله، أ. حسني حسن يحيى، تجارب عملية في التحليل الحجمي والوزني، دار الخريجي للنشر والتوزيع، الطبعة الثانية، ٢٤٤٩هـ

٣) عملى الكيمياء التحليلية، أ.د. حسن محمد السويدان

اعتماد المنهجية رئيس القسم عميد الكلية د. عصام علي د. عبد الله هادي بن مدهش