

● الكيمياء التحليلية ومفهوم التحليل الالي

مقدمه عن معني الكيمياء التحليلية – الطرائق الكلاسيكيه في التحليل – الخواص الفيزيائويه المعتمده لاغراض التحليل بالطرائق اللاليه – العوامل اتي تحدد اختيار طريقة التحليل الالي

2- الاشعاع الكهرومغناطيسي وتداخله (تأثيره) مع ماده

طبيعة الاشعاع الكهرومغناطيسي – الخصائص الموجيه ووصف الموجه (طول موجي و التردد وعدد الموجه والطاقه و قوة الاشعاع) – الخصائص الدقائقه للموجه – مفهوم التأثير الكهروضوئي - الطيف الكهرومغناطيسي – امثله لتاثير الاشعاع الكهرومغناطيسي مع ماده

الانكسار (انكسار الاشعه – معامل الانكسار – قانون سنيل – علاقة لوزنتز و لوزنز – الانكسار النوعي – الانكسار المولي – التحليل النوعي – التحليل الكمي – جهاز ابي لقياس معامل الانكسار)

الاستقطاب (استقطاب الضوء – الفعاليه البصريه – الدوران النوعي – الدوران الجزيئي – التحليل النوعي – التحليل الكمي – جهاز المقطاب)

الامتصاص (مفهوم الامتصاص الذري – مفهوم الامتصاص الجزيئي – مفهوم الانبعاث الذري – مفهوم التفلور - مفهوم التفسفر)

3- اجهزة القياس الطيفي ومكوناتها

اجهزة المقارنه المرئيه (نسلر وديوبسك) – مكونات وتركيبه اجهزة القياس الطيفي – مصادر الطاقه الضوئيه (للاشعه تحت الحمراء – الاشعه المرئيه – الاشعه فوق بنفسجيه) – مسيطرات الطول الموجي (مرشحات الامتصاص – مرشحات التمدخل – عرض الحزمه المؤثر – الموشور – المحرز) – حاويات النموذج (للاشعه تحت الحمراء – الاشعه المرئيه – الاشعه فوق بنفسجيه) – المكاشيف (للمناطق الثلاث – الانابيب الضوئيه – انابيب الضوئيه المضاعفه – الخلايا الضوئيه الفولتائيه – مكاشيف اشعه تحت الحمراء – الموصلات الضوئيه – المزوج الحراري – مكشاف كولي) – القارئ ومسجلات الاشاره – اجهزة القياس الاحاديه والثنائيه الحزمه

4- التحليل الكمي بامتصاص الاشعاع الكهرومغناطيسي ومطيافية الاشعه لمرئيه والفوق بنفسجيه

الامتصاص – اللون المكمل – القانون العام للامتصاص (بيرت – بير)- الانحراف عنه (اسباب كيميائويه واسباب الاليه) – الفصائل الماصه للاشعاع – الكترولونات سكما و باي والغير مرتبطه – مخطط مستويات الطاقه النسبيه للاوربيبتالات الجئزئيه – انتقالات الالكترولونات بانواعها وحسب المخطط – الكرموفور – العوامل المؤثره علنامتصاص الكرموفور – الاكسوكروم – الفصائل الحاويه على f (اللانثيرات – الاكتينات) اهم تطبيقات هذه التقنيه [التشخيص النوعي – التشخيص الكمي (الطريق المباشره – الطريقه الكرافيه ومنحتي المعايير – طريقة الاضافات القياسيه) – تحليل مزيج – ايجاد الحساسيه – ايجاد الوزن الجئي – ايجاد التركيب الجئي والتي اشمل (طريقة النسب الموليه – طريقة التفسيرات المستمره – طريقة نسب الانحدار) – تعيين ثوابت البرتنه والتاين – تعيين ثوابت استقرارية المعقدات – التسحيات بانواعها]

5- مقباسة الاستطاريه والتعكريه

معادلة رايلي الرياضيه واهم الاستنتاجات – معادلة التعكريه واهم الاستنتاجات – الاجهزه- مقباس التعكريه – مقباس الاستطاريه – تطبيقات الاستطاريه – تطبيقات التعكريه

المراجع

• كتاب منهجي تكليف أ.د. عبدالمحسن الحيدري –التحليل الكيميائي اللالي –جامعة بغداد 1992

• د. فتحي احمد عبيد – التحليل الكيميائي اللالي

• Edd th Christian , G. “ Analytical Chemistry “ , 6 (2003)