

الحلقة البحثية الأولى في تطوير تدريس الكيمياء

الرباط (22-27 ديسمبر 1980)

أولاً - مقدمة :

وأكملوا لاهتمام المنظمة في تطوير تدريس الكيمياء وتحسين واقعها وضعت في جملة مشاريعها مشروع رياضياً لتطوير تدريس الكيمياء في الأقطار العربية وقامت خطة تنفيذه إلى مراحل زمنية أولها عقد هذه الحلقة .

ثانياً - أهداف الحلقة :

تهدف الحلقة إلى تحقيق ما يلى :

1 - وضع مناهج حديثة متغيرة في الكيمياء للمرحلة الثانوية في الأقطار العربية .

2 - تحديد الأطار العام للكتب التي ستؤلف للمرحلة الثانوية ومواصفاتها بحيث تكون كتباً اما مرجعية يفيد منها واسعها مناهج الكيمياء ومؤلفوها الكتب المدرسية والمدرسون في الأقطار العربية .

ثالثاً - الأغراض الرئيسية لأهداف الحلقة :

تتركز الأغراض الرئيسية من تحقيق أهداف هذه الحلقة بما يلى :

تلبية لدعوة المنظمة العربية للتربية والثقافة والعلوم لعقد الحلقة البحثية الأولى في مشروع تطوير تدريس الكيمياء في المرحلة الثانوية في الأقطار العربية ، عقدت هذه الحلقة في الرباط فيما بين 22 - 27 ديسمبر 1980 .

وليست هذه الحلقة العمل الأول المعبّر عن اهتمام المنظمة العربية للتربية والثقافة والعلوم بشؤون الكيمياء في الأقطار العربية فقد سبقها اجتماعان عقداً باشراف المنظمة العربية للتربية والثقافة والعلوم الأول في الإسكندرية عام 1976 والثاني في الكويت عام 1978 ضمّاً اختصاصيين في الكيمياء من الأقطار العربية وبعض الدول الأجنبية ، ودرست فيما مشاكل تدريس الكيمياء في الأقطار العربية والمعوقات التي يعاني منها وخلصاً إلى توصيات ومقترنات من أجل تطوير هذا التدريس تتعلق بالمنهج والكتاب والمدرس والمخبر وغيرها من وسائل التطوير .

- 12 - د. ابراهيم الوادى
استاذ الكيمياء في كلية العلوم - جامعة محمد الخامس
- المملكة المغربية .
- 13 - أ. عز الدين أمين
مدير المناهج في وزارة التربية - المملكة المغربية .
- 14 - أ. سرسى عبد القادر
مختص العلوم في وزارة التربية - المملكة المغربية .
- 15 - أ. المجدوبى محمد
مختص العلوم في وزارة التربية - المملكة المغربية .
- 16 - أ. بلطبع مسيكة محمد
مختص العلوم في وزارة التربية - المملكة المغربية .
- 17 - د. مدیح عمران
المنظمة العربية للتربية والثقافة والعلوم .
- 18 - أ. توفيق عمارين
مكتب تنسيق التعریف فـ الـ رـ بـ اـ طـ .
- 19 - أ. محمد حسن المطوع
مكتب التربية لدول الخليج - المركز العربي للبحوث
التربوية لدول الخليج .
- خامساً - اعمال الحلقة :**
- عقدت هذه الحلقة جلساتها في مدرسة ملوك الاعلام
في الـ رـ بـ اـ طـ فيما بين 22 - 27 ديسمبر 1980 وفيما يلى
موجز عما تم في جلسات العمل :
- ١ - افتتاح الحلقة :**
- افتتح الحلقة الدكتور عبد الله مسلوط مدير
التعليم العالى في وزارة التربية نيابة عن معالي وزير
التربية والتى كلمة معالىه التى تضمنت اشادة باهمية
هذه الحلقة ودور المنظمة العربية للتربية والثقافة
والعلوم في تطوير العلوم والثقافة في الاقطار العربية
كما اشارت الكلمة الى أهمية تطوير الكيمياء واثرها
في رفع المستويات الزراعية والعلمية والصناعية
- ثم القى الدكتور مدیح عمران كلمة المنظمة العربية
لتربية والثقافة والعلوم ونقل فيها تحيات المدير العام
للمشاركين وأمانبه بنجاح الحلقة ودور المنظمة الـ رـ يـ اـ دـى
في تطوير العلوم والرياضيات وغيرها من المشاريع
- 1 - وضع مصدر علمي كيميائى موحد بين ايدي
المهتمين بشؤون الكيمياء العرب والقائمين على توجيهها
 يصلح ان يكون مرجعا اما تستند منه مناهج كل قطر
عربى ويلبى حاجته العامة والخاصة فى اعداد اطـره
الفنـى او استثمار ثرواته ويعـين المـدرـسـىـنـ وـالـطـلـبـىـنـ
المـقـوـقـىـنـ .
- 2 - توحيد على لـ تـ عـرـيـفـ المصـلـحـاتـ الـعـلـمـيـةـ
في الـ اـ قـطـارـ الـ عـرـبـ .
- 3 - تضييق الفروق القائمة حاليا بين المستويات
العلـمـيـةـ لـ الـ طـلـبـةـ الـ عـرـبـ فيـ الـ اـ قـطـارـ الـ عـرـبـ .
- رابعاً - المـشـارـكـوـنـ :**
- 1 - د. سالم الشـوـيـمـانـ
رئيس قسم الكيمياء في كلية العلوم جامعة الرياض .
- 2 - أ. صالح العثمان الصالح
قسم الابحاث والمناهج في وزارة المعارف في المملكة
الـ عـرـبـ الـ سـعـودـيـةـ .
- 3 - د. عـادـلـ جـرـارـ
أستاذ الكيمياء في كلية العلوم - الجامعة الـ اـرـدـنـيـةـ .
- 4 - أ. محمد عمرو الجابرى
مسؤول المناهج في وزارة التربية في المملكة الـ اـرـدـنـيـةـ
الـ هـاشـمـيـةـ .
- 5 - د. نـازـارـ رـيـاحـ الرـيـسـ
أستاذ الكيمياء في كلية العلوم جامعة الكويت .
- 6 - د. محمد العربي بوترة
أستاذ الكيمياء - المركب الجامعى - تونس .
- 7 - أ. علي عـامـرـ عبدـ الـ كـرـيمـ
رئيس قسم العلوم في وزارة التربية - أمانة التعليم -
طرابلس - الجماهيرية العربية الليبية .
- 8 - أ. سيف الدين بغدادى
موجه أول للعلوم الفيزيائية والكيميائية في وزارة
التربية - دمشق .
- 9 - أ. جـعـفرـ مـحـمـدـ بـاقـرـ عبدـ الـ جـبارـ
عضو المناهج في وزارة التربية - بغداد .
- 10 - أ. سـيدـ اـحمدـ الشـرـيفـ عبدـ القـادرـ
أستاذ الكيمياء في معهد التربية بـ خـتـ الرـضاـ - السـوـدـانـ .
- 11 - د. عبد الله مـسـلـوطـ
مدير التعليم العالى في وزارة التربية - المملكة المغربية .

الدراسة على الخواص الرئيسية الفيزيائية والكيميائية
دون الخوض في التفاصيل الدقيقة لخواص مركبات
العنصر .

5 - الدوزية في خواص بعض المركبات المهمة
للعناصر - الهيدروجينات - الأكسيد - الهايدرات .

6 - أثاثة .

الفصل الرابع : الروابط الكيميائية والجزئيات :

- الرابطة الايونية - تكوين الشبكات البلورية
الايونية - الطاقة البلورية - نصف القطر الايوني -
علاقة السالبية بانشاء الرابطة الايونية - قاعدة الثمانية.
- الرابطة التساهمية - غير القطبية والخطبية.

الرئتين .Resonance

- 3 - الرابطة الفلزية ..
- 4 - توة الروابط والتعبير عنها وقياسها .
- 5 - البناء الجزيئي - بناء لويس (النقط)

6 - تفسير الروابط على أساس امتزاج الأفلاك الذرية في جزيئات بسيطة مثل H_2 و HCl .

7 - الأفلاك المهمة وتكون الجزيئات - أشكال الجزيئات وعلاقتها بنوع التهجين - تهجين $: Cl^3 p^3, Clsp^3, sp^3, sp^2$

8 - الشحنات التقديرية وطريقة حسابها.

٩ - القوى بين - الجزيئات - تجانب الجزيئات
 التقطبية قوى لندن (أو فان دير فال) - الرابطة
 الهميدروجينية - أثرها في الخواص الطبيعية للمركيبات .
 وخصوصاً الماء مع التركيز على الحالة الصلبة له . أثر
 الرابطة الهميدروجينية في بناء الجزيئات الحيوية ومنسق
 تعاملاتها .

10 - مقارنة بين خواص المركبات الايونية والتساهمية من حيث الروابط ودرجات الامهار والغليان والذائبية والتوصيل الكهربائي

11 - اسئلة .

الفصل الخامس : الكيمياء الفنوية :

١— تقديم يوضح معنى التفاعل النووي معتمدًا على الإشعاع الطبيعي والتفاعلات الحديثة مناعياً . كتابة التفاعل النووي .

- ٢ - نواة الذرة وتركيبها وحجمها - طاقة الربط
- معادلة أينشتين حساب فرق الكتلة ومكافئ الطاقة
- تغير طاقة الربط مع المدد الذري

٥ - القياس والتجريب - الوحدات التي تستخدمها الكيمياء - نظام SI وأهميته - وعلاقته بالنظام المترى - الارقام المعنوية - التعبير الاسى .

٦ - أسئلة

الفصل الثاني: بنية المذكرة:

- ١ - تطور النظرية الذرية قبل اكتشاف الالكترون .
- ٢ - الالكترون - اكتشاف و تعيين خواصه .
- ٣ - اشعة \times - النشاط الشعاعي - انواع الاشعة الرئيسية .
- ٤ - الفز^٠ النووية - نموذج ذرموارد - النواة - النظائر .

- 5 — الطيف الكهربائي المفناطيسي .
- 6 — تطور نظرية الكم — نظرية بوهر لتقسيم طيف نرنة المدروجين ، التصور في نظرية بوهر و مقدم النظريات الحديثة .

7 - الطبيعة الموجية للإلكترون - ازدواج طبيعة الإلكترون (جسم ، موجة) - مبدأ دی برجلی مبدأ عدم اليقين .

8- الميكانيكا الموجية بشكل وصفى مع استعراض
أهم نتائجها بالنسبة لذرة الهيدروجين - الاملاك وأنواعها
وأعدادها .

٩ - أسلحة

الفصل الثالث : تركيب الثرات والجدول الدوري :

١ - تركيب الذرات عديدة الالكترونات باستخدام
الاملاك ذرة البنيوجين والمبادئ المتعلقة بملء الاملاك
تدريبياً - اعداد الكم - جدول التركيب الالكتروني
للعناصر .

2 - تصنیف العناصر وتطوره - الجدول الدوری
- مراحل تطوره . تجرب موزلی - الشکل الحديث
لجدول الدوری وأهمیته في تنظیم دراسة الكيمياء .

3 - بعض الخواص المهمة للثرات مدرسوة
بموجب الجدول الدوري - طاقة التأين - حجوم الثرات
- الآلة الإلكترونية - السلبية وغيرها .

٤ - استعراض المجموعة الأولى (مجموعات
التلويات) كمثيل على اتجاهات التغير في الخواص داخل
المجموعة - وكذلك مجموعة الملاجئيات - ترتكز

- 7 - كتابة المعادلات وموازنتها بطريقة التجربة والخطاء .
- 8 - أنواع المركبات المهمة ، أملاح ، أحماض ، توأمة ، أكسيد ، وغيرها
- 9 - أنواع التفاعلات المهمة ، الاتحاد المباشر ، التفكك ، الإحلال والإحلال المزدوج ، التميؤ *Hydrolysis* تفاعلات الأحماض مع القواعد ، التفاعلات الصائية (*Net*) .
- 10 - استئنفة .

الفصل الثاني : الحسابات الكيميائية :

- 1 - معنى المول ، عدد انوكاردو وتحويل الكتل الى مولات وبالعكس ، معنى الكتلة الذرية على أساس المول .
- 2 - الحسابات المتعلقة بالصيغ ، حساب النسبة المئوية لكل عنصر ، حساب الكتلة الجزيئية او كتلة الصيغة ، تعين المبنية الاولية (البساطة) والصيغة الجزيئية او كتلة الصيغة - اشارة الى استخدام مطابات الكتلة .
- 3 - العلاقات الكلية في المعادلة الكيميائية ، أمثلة على كافة انواع الحسابات الممكنة .
- 4 - الحسابات الكلية في الحالات ، استخدام الجزيئية .
- 5 - حسابات المخلوط ، الكسر المولى وحسابات متعلقة به .
- 6 - استئنفة .

الفصل الثالث : سرعة التفاعلات الكيميائية :

- 1 - سرعة التفاعلات الكيميائية
- 2 - قياس سرعة التفاعل
- 3 - قانون سرعة التفاعل
- 4 - العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل
- 5 - نظرية التصادم في التفاعل الكيميائي
- 6 - الخليط المنشط وطاقة التشغيل
- 7 - ميكانيكية التفاعلات الكيميائية
- 8 - استئنفة .

الفصل الرابع : الاتزان الكيميائي :

- 1 - التفاعلات العكوسية والتفاعلات غير العكوسية

3 - النشاط الاشعاعي - سلائل التحلل - امثلة .

4 - النظائر المشعة ، تكوينها ومواندها .

5 - النشاط الاشعاعي الطبيعي - فترة نصف الحياة لنشوء العناصر - قياس الاشعاع .

6 - امثلة على التفاعلات النووية ذات الأهمية - مثلاً تكوين ^{14}C وتحلله الى ^{14}N وتحلله - رماس تقدير عمر الأرض والمكتشفات الأثرية .

7 - العناصر الاصطناعية .

8 - الطاقة المستمدّة من التفاعلات النووية الانشطارية والاندماجية . التفاعل المتسلسل - المفاعل النووي - الوقود النووي - أنواع المفاعلات - تطوير التفاعل الاندماجي .

9 - استخدامات الطاقة النووية في السلام وال الحرب اخطر التلوث الاشعاعي .

10 - استئنفة

الوحدة الثانية : التفاعلات الكيميائية : أهدافها :

1 - التعرف على كيفية حصول التفاعلات الكيميائية بجميع انواعها والتعبير عنها بالصيغ الكيميائية

2 - تراصدة الحسابات المتعلقة بها .

3 - توضيح مفهوم الاتزان وثباته والعوامل المؤثرة فيه .

4 - التعرف على مفهوم الكيمياء الحرارية وعلاقتها بالتفاعلات الكيميائية .

مفرداتها :

الفصل الأول : الرموز والصيغ :

1 - الذرات والجزئيات وحدات تكوين المواد فكرة عن امدادها المئالية وصغر حجمها .

2 - الرموز ونشائتها واستعمالها لتمثيل العناصر استعمال الصيغة لتمثيل المركبات والعناصر .

3 - قوانين الاتحاد الكيميائي .

4 - قواعد التكافؤ كوسيلة اولية لكتابة الصيغ

5 - المجموعات عديدة الذرات وأهميتها في كتابة الصيغ .

6 - تسمية المركبات .

- النظرية الحركية الجزيئية
 - تفسير قوانين الفازات على أساس النظرية الحركية .
 - اسالة الفازات
 - ب — الحالات السائلة :
 - خواص السوائل
 - تأثير الحرارة على كثافة السوائل
 - تبخّر السوائل
 - المطبلان والتضييد
 - ج — الحالات الصلبة :
 - مفهومها في فوء النظرية الحركية الجزيئية
 - المواد الصلبة اللا بلورية
 - المواد الصلبة البلورية
 - الخواص العامة للبلورات
 - الاتزان في حالات المادة وقاعدۃ الطور وتمثیل ذلك ببيانا .
- الفصل الثاني : المحاليل :**
- ا — تعريف لبعض المفاهيم والمعنیات
 - انواع المحاليل
 - الذوبان وطاقة الاذابة وقانون راؤل وتطبيقاته
 - تصنیف المحاليل على أساس اشباعها
 - تمزّج السوائل
 - الامتزاز
 - ب — المحاليل الغروية
 - خواص المحلول الغروي
 - تصنیف الغرويات
 - الحركة البراونینية
 - تحضیر بعض المحاليل الغروية وتنقیتها
 - المحاليل الغروية في الكائنات الحية
 - اسئلة .
- الفصل الثالث : الاحماض والقواعد :**
- ا — الاحماض والقواعد :
 - الموارد المائية
 - المواد الالكترو لوبيتية
 - مفهوم الحامض والقاعدة على أساس نظرية أرھینوس .
 - ثابت تأین الماء وتطبيقات رياضية لحساب K_w .

- 2 — المؤامل المؤثرة على الاتزان الكيميائي (قاعدة ليه شاتلیه) .
 - 3 — ثابت الاتزان .
 - 4 — التفاعلات المتباينة والتفاعلات غير المتباينة .
 - 5 — تطبيقات علاقة ثابت الاتزان على التفاعلات .
 - 6 — اسئلة .
- الفصل الخامس : الكيمياء الحرارية :**
- 1 — الطاقة واشكالها
 - 2 — الطاقة الكيميائية
 - 3 — انتقالية (حرارة) التكوين ، المحتوى الحراري (H) التغير في المحتوى الحراري (HD).
 - 4 — حرارة التفاعل وطرق تيسيرها .
 - 5 — امثلة من انواع التفاعلات المختلفة
 - 6 — قانون هييس .
 - 7 — طاقة الروابط
 - 8 — اسباب حدوث التفاعل الكيميائي
 - 9 — الطاقة الحرية .
 - 10 — الطاقة الحرية وحالة الاتزان .
 - 11 — اسئلة .
- الوحدة الثالثة : حالات المادة وتحولاتها :**
- اهدافها :**
- . تهدف هذه الوحدة الى تحقيق الاهداف التالية :
 - 1 — التعريف ب مجالات المادة وتحولاتها .
 - 2 — استيعاب المفاهيم الاساسية الخامسة بالمحاليل .
 - 3 — ایصال المفاهيم المتعلقة بالحامض والقاعدة وتطبيقاتها .
 - 4 — التمكين من تفسير وفهم ميكانيکية التفاعلات الكهربائية .
- مفرداتها :**
- الفصل الاول : حالات المادة :**
- 1 — الحالة الغازية :
 - قوانين الفازات

مفرداتها :

الفصل الاول : التعريف بالكيمياء العضوية :

- 1 — مقدمة عامة ونبذة تاريخية
- 2 — المصادر العضوية الطبيعية
- 3 — خواص المركبات العضوية
- 4 — العناصر المؤلفة للمركبات العضوية وخامة عنصر الكربون وأسباب تعدد مركباته العضوية
- 5 — اسئلة .

الفصل الثاني : الالكانات ALKANES

1 — التعريف بالكريون الرياعي TETRAHEDRAL

- 2 — بنية الميثان والإيثان وروابط سقما
- 3 — بناء سلسلة الالكانات التماكب Isomerism
- 4 — التسمية IUPAC
- 5 — الالكانات الحلقتية
- 6 — خواص الالكانات وتفاعلاتها
- 7 — البترول كمصدر للالكانات والطاقة
- 8 — اسئلة .

الفصل الثالث : الالكينيات ALKENES والالكينات ALKYNES

- 1 — تكوين الرابطة المضاعفة للكربون وتوضيح تبجين الأفلاك ORBITALS
- 2 — بنية الإيثين
- 3 — صبغ الالكينات وتسميتها
- 4 — التمثيل الفراغي والتماكب
- 5 — تكوين الرابطة الثلاثية للكربون في الالكينيات
- 6 — بنية الاستيلين
- 7 — الصبغ العامة للالكينيات وتسميتها
- 8 — دراسة بعض تفاعلات الالكينات والالكينيات
- 9 — الالكينات متعددة الروابط الثنائية والالكانات متعددة الروابط الثلاثية .
- 10 — بلمرة الالكينات وتطبيقاتها
- 11 اسئلة .

الفصل الرابع : المركبات المطرية

AROMATIC COMPOUNDS

- 1 — التبرين أحد نواتج تقطير النحاس الحجري
- 2 — بنية البنزين وتطورها تاريخيا
- 3 — الرنين RESONANCE
- 4 — تفاعلات التبادل SUBSTITUTION وتفاعلات الاضافة ADDITION REACTIONS

— مفهوم الحامض والقاعدة على أساس نظرية

برونستاد — لورى ونظرية لويس .

— قوة الاحماض والقواعد

— ثابت تأين كل من الحامض والقاعدة

ب — التحليل الحجمي (المحاليل العيارية)

— الجزيئية

— العيارية

— محلول العيارى

— محلول الجزيئي (محلول المولي)

— التعادل

— الأدلة والدليل العام

— المعايرة

— الحلماء وثبت الحلماء والمحاليل المنظمة

— اسئلة .

الفصل الرابع :

التفاعلات الكهربائية :

— تفاعلات التآكسد والاختزال وتطبيقاتها

— الخلية الكهروكميائية

— التحليل الكهربائي وقوانين فراداي

— الجهود القطبية وقطب الميدروجين

— تفاعلات الخلية الكهربائية والتعبير عن الخلية الفولتية .

— معادلة نيرست

— جهد الخلية وثبت التوازن والطاقة الحرجة

— البطاريات وخلايا الوقود

— اسئلة .

الوحدة الرابعة : الكيمياء العضوية :

اهدافها :

1 — تهدف هذه الوحدة الى توضيع طريقة تكوين الروابط في مركبات الكربون والتركيز على بعض الاسس الهامة في الكيمياء العضوية .

2 — التركيز على آلية التفاعلات البسيطة مثل E_2, E_1, SN_2, SN_1

3 — التركيز على تعليم الطالب كيفية الرجوع الى الطرق البسيطة .

4 — التعرف على المركبات العضوية عند عدم تمكن استخدام الالات الحديثة .

- ١ - تفاعل الموديوم - تفاعلات الاكسدة
- ب - صفات الحموض الكربوكسيلية وتأثير الفعل التحريري على الحموضة .

- ج - تفاعلات الاسترة والاماوهه والتوازن الكيميائي
- ٢ - التفاعلات الكيميائية للالدهيدات والكيتونات

الفصل التاسع : المركبات العضوية المعدنية :

- مركبات المنسبيوم العضوية (ومركبات جريبارد)
- ١ - تحضيرها
- ٢ - اهميتها في تحضير مركبات اخرى
- ٣ - ذكر امثلة متعددة توضح تحول مجموعة وظيفية الى اخرى .
- ٤ - اسئلة .

الفصل العاشر : مركبات النيتروجين العضوية :

- ١ - الامينات
- ٢ - الاميدات
- ٣ - الحموض الابينية - الرابطة الابينية ودورها في المركبات الطبيعية
- دراسة خواصها - بناؤها - تسميتها
- ٤ - اسئلة .

الفصل الحادى عشر : الكيمياء الحيوية :

- ١ - مقدمة عامة عن الكيمياء الحيوية واصيحتها
- ٢ - السكريات
- ٣ - البروتينات
- ٤ - الدهنيات
- نبذة مختصرة عن تركيبها واصيحتها
- ٥ - اسئلة .

الوحدة الخامسة : الكيمياء والانسان :

اهدافها :

- ١ - تعريف القارئ بالعلاقة بين الكيمياء والمناعة
- ٢ - تعريف القارئ بأهم الصناعات الكيميائية الثانية في الوطن العربي .
- ٣ - التعريف بالعلاقة بين الفرد والبيئة المحيطة به .
- ٤ - ابراز العلاقة بين المفاهيم العلمية النظرية والتطبيقات الصناعية كلما امكن ذلك .

الفصل السادس : التفاعلات الكيميائية والتركيز على آلية الفرددات :

الفصل الاول : الصناعات الكيميائية :

- اولا : الصناعات الكيميائية غير العضوية :

AROMATICITY ٥ - مفهوم الخاصية العطرية

HUCKLE ومتعددة هوكل

٦ - اسئلة

الفصل الخامس : الطرق الفيزيائية للتعرف على المركبات العضوية :

CLASSICAL METHODS ١ - الطرق التقليدية

(درجة الغليان درجة الانصهار - قرينة الانكسار - الكثافة ... الخ)

٢ - الطرق الآلية الحديثة .

١ - اطيان الاشعة الالكترونية (الاشعة المرئية والاشعة فوق البنفسجية)

ب - اطيان الاشعة تحت الحمراء IR.

ج - طيف الرنين النووي المغناطيسي NMR.

د - طيف الكلة MASS SPECTRUM

ه - الكروماتوغرافي (الفصل اللوني)

CHROMATOGRAPHY

(الفازية - السائلة - الورقية)

٣ - اسئلة .

الفصل السادس : المركبات العضوية الاكسجينية :

ALCOHOLS ١ - الكحولات

ا - بناء الكحولات والابيرات

ب - الكحول الائيلي

ج - الفينولات وتنبيت OH - على حلقة عطرية

د - تسمية الكحولات والابيرات

ه - الصناعات الفيزيائية للكحولات والابيرات .

٢ - الالدهيدات والكيتونات :

ا - الصيغ البنائية لها

ب - تسميتها ووجودها في الطبيعة

ج - خواصها الفيزيائية .

٣ - الحموض الكربوكسيلية والاسترات

ا - الصيغ البنائية لها

ب - التسمية

ج - الخواص الفيزيائية

٤ - اسئلة .

الفصل السابع : التفاعلات الكيميائية والتركيز على آلية الفرددات :

MECHANISM التفاعلات البسيطة .

١ - التفاعلات الكيميائية للكحولات والحموض

- 1 - التكسير الحراري
 2 - التكسير باستخدام الحوافز
 ب - الاصلاح
- الصناعات البتروكيماوية :**
- 1 - البلمرات
 - 1 - البولي اثيلين والبولي بروبيлен
 - ب - الآليات الصناعية
 - (نايلون ، بولي ، استر ، الخ)
 - ج - المطاط الصناعي
 - 2 - المنظفات الصناعية
- 1 - تقسيمها الى ايونية وغير ايونية وامثلة على تحضير بعضها
- ب - مكوناتها
 - 3 - الاسمدة الكيماوية
 - 1 - البيريرا
 - ب - فوسفات الامونيا
- (يشار الى تحضير حمض النيترิก)
- 4 - البروتين وصيد الخلية
 - 5 - المبيدات الحشرية
- (مع اشارة خاصة الى د، د، ت)
- الفصل الثاني :**
- التلوث :**
- 1 - اسباب التلوث
 - 2 - الاضرار التي تجم عن التلوث
 - 3 - تلوث البيئة
 - 1 - تلوث الهواء
 - ب - تلوث الماء
 - ج - تلوث اليابسة
 - 4 - وسائل مكافحة التلوث
- الفصل الثالث :**
- كيمياء البحر :**
- 1 - أهمية الدراسات البحرية نظرا لاتساع رقعة البحار
 - 2 - البحر مصدر رئيسي للغذاء
 - 3 - تحليل الاملاح الذائبة
 - 4 - التقنيات المختلفة المستخدمة في التحليل
 - 5 - اعذاب مياه البحر
- 1 - الفوسفات**
- 1 - اماكن تواجده
 - ب - الخامات
 - ج - طرق الاستخلاص
 - (يشار هنا الى صناعة خامض الكبريتيك)
 - د - التصنيع الاستخدامات
- 2 - البوتاين**
- 1 - الخامات
 - ب - التصنيع
 - ج - الاستخدامات
- 3 - الزجاج**
- 1 - الخامات
 - ب - التصنيع
 - ج - الاستخدامات
- 4 - الاسمنت**
- 1 - الخامات
 - ب - التصنيع
 - ج - الاستخدامات
- 5 - الحديد**
- 1 - الخامات
 - ب - الاستخلاص والتصنيع
 - ج - الاستخدامات
- 6 - الالومونيوم**
- 1 - الخامات
 - ب - الاستخلاص والتصنيع
 - ج - الاستخدامات
- نانيا : الصناعات الكيميائية العضوية :**
- كيمياء البترول والغاز الطبيعي
 - 1 - كيمياء الغاز الطبيعي
 - 1 - تركيبة
 - 2 - نصل مكوناته
 - 3 - استخداماته
 - ب - كيمياء البترول
 - 1 - الترتيب
 - 2 - معاملات البترول الخام
 - 1 - ازالة الكبريت
 - ب - التقطر التجزئي ونواتجه
 - 3 - معاملات أخرى
 - 1 - التكسير

الفصل الرابع :

الكيميات والغذاء :

- 1 — أهمية الغذاء
- 2 — عمليات تجهيز الغذاء
- 3 — السكريات والنشويات
- 4 — البروتين
- 5 — الزيوت والدهون
- 6 — الفيتامينات

الفصل الخامس :

الطاقة :

- 1 — أهمية الطاقة
- 2 — استخدامات الطاقة
- 3 — مصادر الطاقة التقليدية
 - ا — الفحم
 - ب — الغاز الطبيعي
 - ج — مشتقات البترول
 - د — التنابيات
 - ـ 4 — مصادر أخرى للطاقة
 - ـ ا — الطاقة النووية
 - ـ ب — الطاقة الشمسية

(1) توصيات خاصة بالوحدة الخامسة :

- 1 — تكتب مقدمة مناسبة توضح أهمية الكيميات في حياة الإنسان وتشير إلى تنوع وكثرة المنتجات الكيماوية مع التركيز على المنتجات القائمة في الوطن العربي .
 - 2 — تحتوى هذه الوحدة على وسائل الإيضاح (مثل الصور الملونة) كلما أمكن ذلك .
 - 3 — عند مناقشة الفصول المختلفة يشار إلى العلاقة بين الموضوع المطروح وما هو قائم في الوطن العربي
- 9 — **توصية خاصة :**
تجميع جهود الدول العربية لانشاء مصنع صغير للنماذج الكيميائية والاجهزه المخبرية البسيطة .
- 8 — وضع قائمة في نهاية كل كتاب بالراجيع العامة والخاصة المستقى منها مفهوم الكتاب .
- 7 — وضع كشف في نهاية الكتاب بالمطلحات العلمية الواردة فيه وما يتلألأها باللغتين الانجليزية والفرنسية .
- 6 — استخدام الارقام العربية بدلاً من الارقام الهندية .
- 5 — استخدام المصطلحات العربية الموحدة المصدرة عن مكتب تنسيق التعريف بالرياط .
- 4 — وضع اختبار نموذجي او اكبر في نهاية كل وحدة لقياس تحصيل الطالب .
- 3 — وضع امثلة في نهاية كل فصل محتلة لاهدائه ومكلمة لافكاره . و تكون مختلفة الانساط .
- 2 — كتابة الرموز والمقادلات الكيميائية بالاحرف المستخدمة عالميا وفي حال وجود رمز عربى منشر جداً لأحدى الكميات يكتب باللغة العربية .
- 1 — تقديم التجربة العملية كوسيلة للوصول الى النتائج النظرية .

مثل اماكن تواجد الصناعات المختلفة ومصادرها الطبيعية وبعضاً من الاصناف البسيطة عن الانتاج والاستهلاك كلما كان ذلك ممكناً .

(2) التوصيات العامة :

توصى الحلقة عند تنفيذ هذا النهج ان تتحقق الكتب المؤلفة ما يلى :

- 1 — تقديم التجربة العملية كوسيلة للوصول الى النتائج النظرية .
- 2 — كتابة الرموز والمقادلات الكيميائية بالاحرف المستخدمة عالميا وفي حال وجود رمز عربى منشر جداً لأحدى الكميات يكتب باللغة العربية .
- 3 — وضع امثلة في نهاية كل فصل محتلة لاهدائه ومكلمة لافكاره . و تكون مختلفة الانساط .
- 4 — وضع اختبار نموذجي او اكبر في نهاية كل وحدة لقياس تحصيل الطالب .
- 5 — استخدام المصطلحات العربية الموحدة المصدرة عن مكتب تنسيق التعريف بالرياط .
- 6 — استخدام الارقام العربية بدلاً من الارقام الهندية .
- 7 — وضع كشف في نهاية الكتاب بالمطلحات العلمية الواردة فيه وما يتلألأها باللغتين الانجليزية والفرنسية .
- 8 — وضع قائمة في نهاية كل كتاب بالراجيع العامة والخاصة المستقى منها مفهوم الكتاب .

9 — **توصية خاصة :**
تجميع جهود الدول العربية لانشاء مصنع صغير للنماذج الكيميائية والاجهزه المخبرية البسيطة .