

مَنْشُورَات جَامِعَةِ هَلَنْبُورْغ

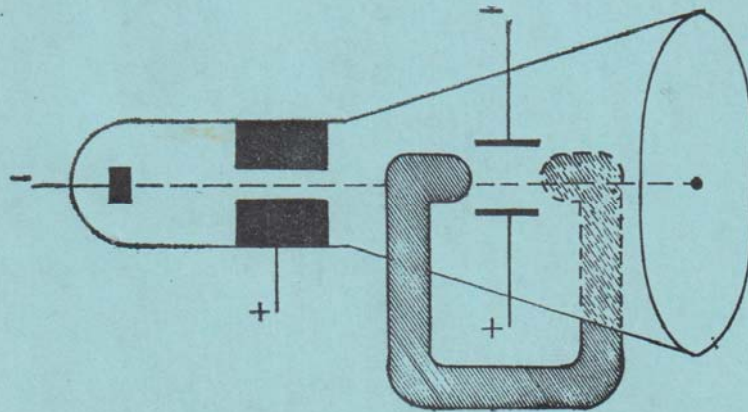
كَلِيَّةُ الزَّرَاعَةِ



مُخَاضِرَاتُ

فِي

الْكِيمْيَاءِ الْعَقْلِيَّةِ



الدَّكْتُورُ

نُزَارُ عَمْرُ مَحْمُودُ

دكتوراه في الكيمياء الزراعية من جامعة كاليفورنيا



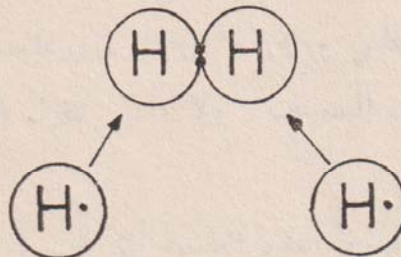
1-540-25-2

مَنْشُورَات جَا

كلية الزراعة



مَحَاضِرَاتٌ فِي الكِيمْيَاءِ الْعَقَلِيَّةِ



الدكتور

نزار عَمَّامِين

دكتوراه في الكيمياء الزراعية من جامعة كاليفورنيا

١٩٧٥ - ١٩٧٤

الطبعة الاولى

المحتويات

CONTENTS

صفحة

٣

المقدمة

I القسم الاول : تركيب المادة

الفصل الأول

مبادئ ومصطلحات أساسية في علم الكيمياء

١٤

(١-١) : العلم والطريقة العلمية

١٥

(٢-١) : علم الكيمياء

١٦

(٣-١) : المادة والطاقة

١٧

(٤-١) : التفاعل الكيميائي

١٧

(٥-١) : الحرارة ودرجة الحرارة

١٨

(٦-١) : الماء

الفصل الثاني

قوانين التغير الكيميائي والنظرية الذرية

٢١

(١-٢) : قانون حفظ الكتلة

٢٢

(٢-٢) : قانون التركيب الثابت

٢٣

(٣-٢) : قانون النسب المتضاعفة

٢٥

(٤-٢) : النظرية الذرية

٢٦

(٥-٢) : تفسير قوانين التغير الكيميائي على ضوء النظرية الذرية

٢٨	(٢ - ٦) :	الوزن الذري أو الكتلة الذرية
٣١	(٢ - ٧) :	الغرام - ذرة
٣٣	(٢ - ٨) :	عدد افوكادرو
		امثلة وتمارين

الفصل الثالث

تركيب الذرة

٣٧	(٣ - ١) :	الطبيعة الكهربائية للذرة - قوانين فراداي
٣٨	(٣ - ٢) :	انبوب التفريغ
٤٠	(٣ - ٣) :	قياس نسبة الشحنة الى الكتلة للالكترون
٤٢	(٣ - ٤) :	قياس نسبة الشحنة الى الكتلة للجسيمات الموجبة الشحنة
٤٣	(٣ - ٥) :	قياس شحنة الالكترون
٤٥	(٣ - ٦) :	النظائر
٤٥	(٣ - ٧) :	النشاط الاشعاعي
٤٧	(٣ - ٨) :	النواة الذرية
٤٩	(٣ - ٩) :	الجسيمات الاساسية في الذرة
		امثلة وتمارين

الفصل الرابع

التصنيف الدوري للعناصر والتركيب الالكتروني لذراتها

٥٣	(٤ - ١) :	تمهيد
٥٣	(٤ - ٢) :	القانون الدوري
٥٥	(٤ - ٣) :	الجدول الدوري
٥٧	(٤ - ٤) :	مستويات الطاقة الالكترونية
٦١	(٤ - ٥) :	مستويات الطاقة والجدول الدوري
٦٥	(٤ - ٦) :	المدارات الرئيسية وتحت المدارات
٧١	(٤ - ٧) :	ارقام الكوانتم المميزة للالكترونات

٧٣	(٨-٤) : الرمز الالكتروني
٧٣	(٩-٤) : الاحجام الذرية
٧٥	(١٠-٤) : جهد التأين
٧٧	(١١-٤) : الجذب (او التآلف) الالكتروني
	اسئلة وتمارين

الفصل الخامس

الرابطه الكيميائية

٨٢	(١-٥) : تمهيد
٨٣	(٢-٥) : التركيب الالكتروني للجزيء
٨٥	(٣-٥) : الرابطه الايونية
٨٧	(٤-٥) : الرابطه التشاركية
٨٩	(٥-٥) : الرابطه التساندية او شبه التشاركية
٩١	(٦-٥) : قطبية الروابط
٩٥	(٧-٥) : الكهروسالبية
٩٧	(٨-٥) : طاقة الروابط ومقياس الكهروسالبية
٩٩	(٩-٥) : اشباع التكافؤ
١٠٥	(١٠-٥) : حساب الشحنة الشكليه
١٠٨	(١١-٥) : القطبين
	اسئلة وتمارين

الفصل السادس

اوليات الحساب الكيميائي

١١٤	(١-٦) : تمهيد
١١٤	(٢-٦) : الصيغة الاولى
١١٧	(٣-٦) : الصيغه الجزيئية
١١٨	(٤-٦) : حساب الصيغة الجزيئية
١١٩	(٥-٦) : الكتلة الجزيئية والمول

١٢٠	: (٦ - ٦) التركيب المئوي للمركبات الكيميائية
١٢٢	: (٧ - ٦) التفاعلات الكيميائية
١٢٣	: (٨ - ٦) المعادلات الكيميائية
	اسئلة وتمارين

II القسم الثاني : حالات المادة

الفصل السابع

الحالة الغازية

١٢٩	: (١ - ٧) تمهيد - حالات المادة
١٣٠	: (٢ - ٧) الحجم
١٣١	: (٣ - ٧) درجة الحرارة
١٣٢	: (٤ - ٧) الضغط
١٣٤	: (٥ - ٧) قوانين الغازات
١٤١	: (٦ - ٧) المعادلة العامة للغازات
١٤٤	: (٧ - ٧) النظرية الكينيتيكية
١٤٦	: (٨ - ٧) تفسير قوانين الغازات على ضوء النظرية الكينيتيكية
١٤٨	: (٩ - ٧) الانحراف عن سلوك الغاز الكامل
١٥٢	: (١٠ - ٧) حساب الوزن الجزيئي للغازات
١٥٣	: (١١ - ٧) اسئلة الغازات
	اسئلة وتمارين

الفصل الثامن

الحالة السائلة

١٥٦	: (١ - ٨) تمهيد
١٥٦	: (٢ - ٨) خواص السوائل
١٥٨	: (٣ - ٨) الضغط البخاري
١٦٠	: (٤ - ٨) قياس الضغط البخاري السائل
١٦٢	: (٥ - ٨) نقطة الغليان

الفصل التاسع

الحالة الصلبة

١٦٤	تمهيد : (١ - ٩)
١٦٤	خواص المواد الصلبة : (٢ - ٩)
١٦٦	تحديد بناء المواد الصلبة : (٣ - ٩)
١٦٧	انواع المواد الصلبة : (٤ - ٩)
١٧٠	مفهوم الجزيء في انواع المواد الصلبة المختلفة : (٥ - ٩)

الفصل العاشر

المحاليل

١٧٢	تمهيد : (١ - ١٠)
١٧٢	انواع المحاليل : (٢ - ١٠)
١٧٤	التركيز : (٣ - ١٠)
١٧٥	خواص المحاليل : (٤ - ١٠)
١٨٠	قانون راؤول والمحاليل المثالية : (٥ - ١٠)
١٨٢	المحاليل الحقيقية والانحراف عن قانون راؤول : (٦ - ١٠)
١٨٥	المواد المنقسمة (الالكتروليتات) : (٧ - ١٠)
١٨٨	النسبة المئوية للانقسام (او التشرذ) : (٨ - ١٠)
١٩٢	الذوبان : (٩ - ١٠)
١٩٦	الاحماض والقواعد : (١٠ - ١٠)

III القسم الثالث : بعض العناصر الكيميائية - خواصها و مركباتها

الفصل الحادي عشر

الهيدروجين

٢٠٥	تمهيد : (١ - ١١)
٢٠٥	وجوده : (٢ - ١١)

٢٠٦	تحضيره : (١١ - ٣)
٢٠٧	خواص الهيدروجين واستعمالاته : (١١ - ٤)
٢٠٩	مركبات الهيدروجين : (١١ - ٥)
٢١١	نظائر الهيدروجين : (١١ - ٦)

الفصل الثاني عشر

الأكسجين

٢١٥	تمهيـد : (١٢ - ١)
٢١٦	وجوده : (١٢ - ٢)
٢١٦	تحضيره : (١٢ - ٣)
٢١٧	خواصه واستعمالاته : (١٢ - ٤)
٢٢٠	مركبات الأكسجين : (١٢ - ٥)
٢٢٣	الماء : (١٢ - ٦)

الفصل الثالث عشر

المعادن القلوية

٢٢٧	تمهيـد : (١٣ - ١)
٢٢٨	الخواص المعدنية : (١٣ - ٢)
٢٢٩	الخواص الاختزالية : (١٣ - ٣)
٢٣١	وجود المعادن القلوية : (١٣ - ٤)
٢٣٢	تحضير المعادن القلوية : (١٣ - ٥)
٢٣٢	الخواص والاستعمالات : (١٣ - ٦)
٢٣٣	مركبات المعادن القلوية : (١٣ - ٧)
٢٣٤	التحليل الوصفي : (١٣ - ٨)

الفصل الرابع عشر

معادن القلويات الارضية

٢٣٧	تمهيد : (١ - ١٤)
٢٣٧	خواص القلويات الارضية : (٢ - ١٤)
٢٤٠	مقارنة بين المعادن القلوية ومعادن القلويات الارضية : (٣ - ١٤)
٢٤١	وجود معادن القلويات الارضية : (٤ - ١٤)
٢٤٢	تحضيرها : (٥ - ١٤)
٢٤٣	الخواص والاستعمالات : (٦ - ١٤)
٢٤٣	مركبات معادن القلويات الارضية : (٧ - ١٤)
٢٤٧	الماء المـسـر : (٨ - ١٤)
٢٤٨	التحليل الوصفي : (٩ - ١٤)

الفصل الخامس عشر

الهالوجينات

٢٥٢	تمهيد : (١ - ١٥)
٢٥٢	الخواص العامة للمجموعة : (٢ - ١٥)
٢٥٥	الفلور : (٣ - ١٥)
٢٥٧	الكلور : (٤ - ١٥)
٢٥٩	البروم : (٥ - ١٥)
٢٦٠	اليود : (٦ - ١٥)
٢٦٢	التحليل الوصفي : (٧ - ١٥)
٢٦٦	المراجع العربية
٢٦٧	المراجع الاجنبية
٢٦٩	فهرس الملاحق
٢٧٩	فهرس المصطلحات الاجنبية



University of Aleppo Publications
Faculty of Agriculture

LECTURES
IN
GENERAL CHEMISTRY

By

DR. NIZAR HAMADMAD
B.Sc. , M.Sc. , P.H. D.

1975

٤٤٨