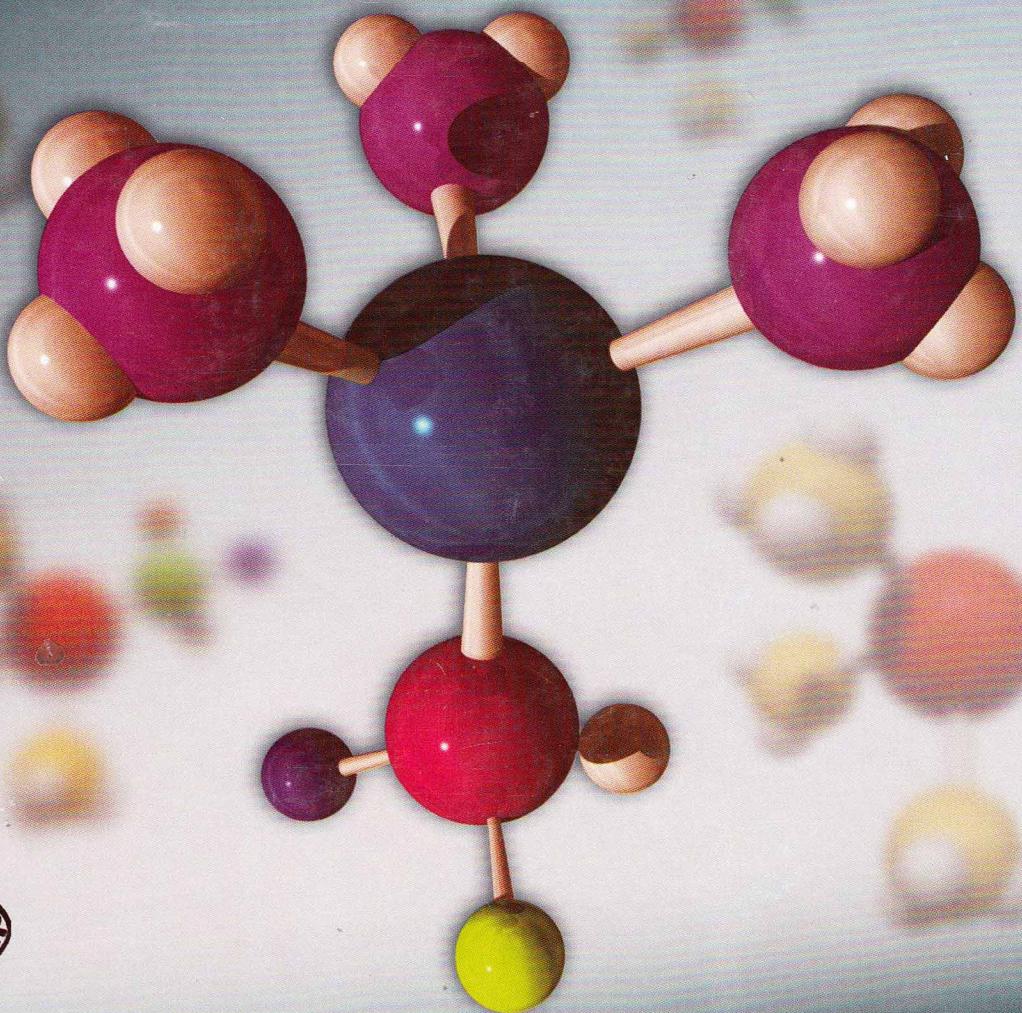


# الكيمياء العامة ٢

وضحة وصفي أبو إذهب



# الفهرس

## الصفحة

## الموضوع

9	المقدمة.....
---	--------------

### الفصل الأول

#### المواد السائلة والصلبة

13	أولاً: قوى التجاذب بين الجزيئات.....
16	ثانياً: الحالة السائلة.....
20	ثالثاً: مقدمة في تركيب وأنواع المواد الصلبة.....
22	رابعاً: التركيب والروابط الموجودة في المعادن.....
25	خامساً: المواد الصلبة التساهمية التشابكية.....
30	سادساً: المواد الصلبة الجزيئية.....
31	سابعاً: المواد الصلبة الأيونية.....
33	ثامناً: الضغط البخاري والتغير في الحالة الفيزيائية.....
37	تخيص لحالات المادة.....

### الفصل الثاني

#### خصائص المحاليل

41	أولاً: تركيب محلول.....
48	ثانياً: طاقة تكوين محلول.....
53	ثالثاً: العوامل المؤثرة في الذائبية.....
58	رابعاً: الضغط البخاري للمحاليل.....
66	خامساً: ارتفاع درجة الغليان وانخفاض درجة التجمد.....
73	سادساً: الضغط الأسموزي.....
78	سابعاً: الخصائص الجمعية للمحاليل الكهربائية.....
81	ثامناً: المحاليل الغروية.....

### الفصل الثالث

#### الحركة الكيميائية

88	.....	أولاً: معدلات التفاعل
93	.....	ثانياً: مقدمة في قوانين المعدل
97	.....	ثالثاً: تحديد شكل قانون المعدل
105	.....	رابعاً: قانون المعدل التكاملى
123	.....	خامساً: آليات التفاعل
129	.....	سادساً: نموذج للحركة الكيميائية
131	.....	سابعاً: المحفزات (العوامل المساعدة)

### الفصل الرابع

#### الاتزان الكيميائي

136	.....	أولاً: شروط الاتزان وظروفه
140	.....	ثانياً: ثابت الاتزان
147	.....	ثالثاً: تعابير الاتزان باستخدام الضغوط
152	.....	رابعاً: الاتزان غير المتجانس
154	.....	خامساً: تطبيقات على ثابت الاتزان
168	.....	سادساً: حل مسائل الاتزان

### الفصل الخامس

#### الحموض والقواعد

173	.....	أولاً: طبيعة الحموض والقواعد
176	.....	ثانياً: قوة الحمض
184	.....	ثالثاً: الرقم الهيدروجيني $pH$
188	.....	رابعاً: حساب الرقم الهيدروجيني لمحاليل الأحماض القوية
191	.....	خامساً: حساب الرقم الهيدروجيني لمحاليل الأحماض الضعيفة

202	.....	سادساً: القواعد
209	.....	سابعاً: الحموض متعددة البروتون
218	.....	ثامناً: الخصائص الحمضية - القاعدية لمحاليل الأملاح
229	.....	تاسعاً: الخصائص الحمضية - القاعدية للأوكسيدات

### الفصل السادس

#### التران المحاليل

233	.....	أولاً: محاليل الحموض أو القواعد التي تحتوي أيون مشترك
236	.....	ثانياً: المحاليل الماصة
246	.....	ثالثاً: المعايرة

### الفصل السابع

#### الكيمياء الكهربائية

272	.....	أولاً: الخلية الغلفانية
275	.....	ثانياً: جهد الإختزال المعياري
285	.....	ثالثاً: جهد الخلية، الشغل الكهربائي والطاقة الحرية
292	.....	رابعاً: اعتماد جهد الخلية على التركيز
293	.....	خامساً: التحليل الكهربائي
301	.....	المراجع