تحليل المحتوى لمادة الكيمياء الصف التاسع

الوحدة الأولى		عنوان الوحدة: بنية الذرة		الصفحات: ٣٣ صفحة	
المفردات والمفاهيم والمصطلحات	المعارف والحقائق والأفكار	القيم والاتجاهات	المهارات	الأنشطة والتدريبات	الصور والأشكال والرموز
الذرات النموذج الذري نموذج دالتون أنبوب التفريغ الكهربائي نموذج ثومسون جسيمات ألفا نموذج رذرفورد النووي النيوترونات النواة النظائر النظائر المشعة مستويات الطاقة الدورية الفلزات اللافلزات الفلزات القلوية الفلزات القلوية الأرضية الهالوجينات الغازات النبيلة	• اكتشفت مكونات الذرة عبر سلسلة من الدراسات والتجارب العلمية • وضع العلماء عددًا من النظريات توضح بنية الذرة وتركيبها • عُبر عن النظريات التي توضح بنية الذرة باستخدام النماذج الذرية • البروتونات عبارة عن جسيمات موجبة الشحنة والإلكترونات جسيمات سالبة الشحنة أما النيوترونات فهي متعادلة • رُتبت العناصر في الجدول الدوري بناءً على أعدادها الذرية والتشابه في خصائص الذرات الكيميائية والفيزيائية	• إبداء توجه إيجابي نحو المادة • تقبل الرأي الآخر • استشعار أن الحياة قائمة على العطاء والأخذ • العمل بروح الفريق • التعاون مع زملاء الصف • الاهتمام بترتيب الدفتر والكتاب	• التعاون في العمل الجماعي • الملاحظة • ربط المفاهيم • الرسم • صنع النماذج	التمارين الواردة في الدروس الأسئلة والتمارين في نهاية كل درس الأسئلة الإثرائية الواجبات البيتية مراجعة الوحدة	استخدام الصور الواردة في الكتاب أو عن طريق الانترنت الجدول الدوري

تحليل المحتوى لمادة الكيمياء الصف التاسع

الوحدة الثانية		عنوان الوحدة: الحموض والقواعد		الصفحات: ٣٣ صفحة	
المفردات والمفاهيم والمصطلحات	المعارف والحقائق والأفكار	القيم والاتجاهات	المهارات	الأنشطة والتدريبات	الصور والأشكال والرموز
الحموض الأكسيد الحمضي القواعد الأكسيد القاعدي درجة التأين حمض قوي حمض ضعيف قاعدة قوية قاعدة ضعيفة الرقم الهيدروجيني تفاعل التعادل الملح المعادلة الأيونية الأيونات المتفرجة المعادلة الأيونية النهائية	• تصنف المركبات الكيميائية إلى حمضية وقاعدية بناءً على أيونات الهيدروجين وأيونات الهيدروكسيد الناتجة عن ذوبانها • تختلف الحموض والقواعد في قوتها بناءً على درجة تأينها • يستخدم الرقم الهيدروجيني للتمييز بين الحموض والقواعد • تتفاعل الحموض مع القواعد وينتج عن التفاعل الملح والماء • يعبر عن تفاعلات الحموض والقواعد بمعادلات أيونية • يمكن تحضير الحموض والقواعد صناعيًا	• إبداء توجه إيجابي نحو المادة • تقبل الرأي الآخر • استشعار أن الحياة قائمة على العطاء والأخذ • العمل بروح الفريق • التعاون مع زملاء الصف • الاهتمام بترتيب الدفتر والكتاب	• التعاون في العمل الجماعي • الملاحظة • ربط المفاهيم • الرسم • كتابة المعادلات وموازنتها	التمارين الواردة في الدروس الأسئلة والتمارين في نهاية كل درس الأسئلة الإثرائية الواجبات البيتية مراجعة الوحدة	استخدام الصور الواردة في الكتاب أو عن طريق الانت