**تحليل محتوى كتاب الكيمياء للصف التاسع للفصل الدراسي الأول 2023 / 2022**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **المبحث : الكيمياء** | **الصف : التاسع** | **عنوان الوحدة : بنية الذرة**  | **عدد الحصص : 16** | **عدد الدروس : 2** | **عدد الصفحات : 31** | **الفترة الزمنية : من 1/9-20/10** |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| المفردات والمفاهيم والمصطلحات | الحقائق والأفكار والتعميمات | القيم والاتجاهات | المهارات | الرسومات والصور والأشكال التوضيحية | الأنشطة والأسئلةوقضايا المناقشة |
| النماذج الذريةنموذج دالتونالتحليل الكهربائيالتفريغ الكهربائيجسيمات ألفا النظائر المشعة التوزيع الالكترونيالخصائص الدورية | **.****-اكتشفت مكونات الذرة عبر سلسلة من الدراسات والتجارب** **-تحتوي الذرة على جسيمات سالبة يمكن ان تفقدها أو تكتسبها عند تفاعلها** **-توجد الالكترونات في ذرات العناصر جميعها** **-تتأثر الأشعة المهبطية بالمجال الكهربائي والمغناطيسي****-تترتب العناصر في الجدول الدوري وفق اعدادها الذرية****-تتغير خصائص العناصر في الدورة الواحدة بالاتجاه من اليسار الى اليمين** | **التنظيم****حل المشكلات****التعاون** **الإحترام****تقدير جهود العلماء في الكيمياء** | **أن يتعلم الطالب مهارات استخدام الأدوات المخبريه والمواد الخطيره داخل المختبر واستخدام الأجهزه المخبريه .****أن يتعلم الطالب كتابة المعادلات الرمزية والأيونيه.****أن يتعلم ترشيد استهلاك الماء داخل المدرسه وخارجها** | **صور الكتاب والأشكال والمخططات** **المعادلات الكيميائية****الجداول** | **بحوث وتقارير****تجارب في المختبر** |

**تحليل محتوى كتاب الكيمياء للصف التاسع للفصل الدراسي الأول 2023 / 2022**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **المبحث : الكيمياء** | **الصف : التاسع** | **عنوان الوحدة : الحموض والقواعد والأملاح** | **عدد الحصص : 16** | **عدد الدروس : 2** | **عدد الصفحات :20**  | **الفترة الزمنية :** **من21/10إلى نهاية الفصل** |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| المفردات والمفاهيم والمصطلحات | الحقائق والأفكار والتعميمات | القيم والاتجاهات | المهارات | الرسومات والصور والأشكال التوضيحية | الأنشطة والأسئلةوقضايا المناقشة |
| -الحموض -القواعد-أكسيد حمضي-الكاشف-أكاسيد قاعدية-قلويات-درجة التأين-الرقم الهيدروجيني-تفاعل التعادل-المعادلة الأيونية -الأيونات المتفرجة -الملح- | **-تصنف المركبات الكيميائية الى حمضية وقاعدية** **-الحموض مواد تنتج أيونات الهيدروجين عند ذوبانها في الماء****-أكسيد العنصر اللافلزي هو أكسيد حمضي****-توصل محاليل الحموض التيار الكهربائي****-القواعد مواد تنتج أيونات الهيدروكسيد** **تعد غالبية أكاسيد الفلزات أكاسيد قاعدية** **-توصف الحموض والقواعد بأنها قوية أو ضعيفة حسب درجة التأين .****-يستخدم الرقم الهيدروجيني لوصف حموضة المحلول** **.** | **التنظيم****حل المشكلات****التعاون** **الإحترام****تقدير جهود العلماء في الكيمياء** | **- يستخدم لغه صحيحة وواضحه.****- استخدام أدوات المختبر** **- التعاون في العمل الجماعي****- الملاحظة****- الفهم والإستيعاب****- ربط المفاهيم ببعضها** **- جمع الصور ورسوم** | **صور الكتاب والأشكال والمخططات** **المعادلات الكيميائية****الجداول** | **بحوث وتقارير****تجارب في المختبر** |

**المعلمة : عبير المصري ( اذكروا والدي رحمه الله بدعوة في ظهر الغيب )**