**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 والأسئلة  وقضايا المناقشة |
| النماذج الذرية  نموذج دالتون  التحليل الكهربائي  التفريغ الكهربائي  جسيمات ألفا  النظائر المشعة  التوزيع الالكتروني  الخصائص 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 والأسئلة  وقضايا 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 )**