

تحليل المحتوى

المبحث الكيمياء
الصف : العاشر الاساسي

الصفحات (١٥)

عنوان الوحدة : بنية الذرة وتركيبها

| المواضيع والمفردات | الحقائق | المفاهيم | التعميمات | المهارات | القيم والاتجاهات |
|-------------------------------|---|--------------------------|--|--------------------------------------|---------------------------------------|
| ١. نظرة تاريخية | ١. الالكترتون جسيم مادي ذا شحنة سالبة | ١. المادة , الذرة | ١. تسير اشعة القناة في خطوط مستقيمة | ١. التعاون في العمل الجماعي | ١. الايمان بالله عز وجل |
| ٢. نظرية دالتون الذرية | ٢. النيوترون جسيم ذا شحنة متعادلة | ٢. النسب الثابتة | | ٢. الملاحظة | ٢. حب العلم |
| ٣. اكتشاف مكونات الذرة | ٣. البروتون جسيم مادي ذا شحنة موجبة | ٣. النسب المتضاعفة | ٢. التفاعل الكيميائي اعادة توزيع الذرات | ٣. الفهم والاستيعاب | ٣. تقدير جهود العلماء |
| ٤. تجارب التحليل الكهربائي | ٤. تتكون المادة من دقائق صغيرة غير قابلة للانقسام | ٤. التحليل الكهربائي | ٣. النسب المئوية لكتل العناصر في المركب هي نسب ثابتة | ٤. ربط المفاهيم ببعضها | ٤. الحث على التعاون والعمل الجماعي |
| ٥. تجارب التفريغ الكهربائي | | ٥. التفريغ الكهربائي | | ٥. تصميم جداول مقارنة | |
| ٦. تجارب رذرفورد | | ٦. الالكترتون , البروتون | | ٦. عمل نموذج مطابق لنموذج ثومبسون | |
| | | ٧. النشاط الاشعاعي | | | |
| | | ٨. نموذج ثومبسون | | | |
| | | ٩. نموذج رذرفورد | | | |
| | | ١٠. الاشعة المهبطية | | | |
| | | ١١. اشعة القناة | | | |

المبحث الكيمياء

تحليل المحتوى

الصف : العاشر الاساسي

عنوان الوحدة : التوزيع الالكتروني والدوري

الصفحات (٢٠)

| المواضيع والمفردات | الحقائق | المفاهيم | التعميمات | المهارات | القيم والاتجاهات |
|---|--|------------------------|---|-------------------------------|------------------------------------|
| ١. التفاوت في صفات العناصر | ١. تدور الالكترونات في مدارات حول النواة | ١. الفلزات | ١. الفلزات عناصر موصلة للكهرباء | ١. التعاون في العمل الجماعي | ١. الايمان بالله عز وجل |
| ٢. التشابه بين العناصر في صفاتها الكيميائية | ٢. الفلزات النبيلة هي غازات ثابتة | ٢. البنية الذرية | ٢. العناصر تختلف عن بعضها البعض في عدد بروتوناتها | ٢. الملاحظة | ٢. حب العلم |
| ٣. الجدول الدوري للعناصر | ٣. الكالسيوم والمغنسيوم من العناصر التنظيمية | ٤. تكافؤ العنصر | ٣. تتشابه عناصر المجموعة الاولى بعدد الالكترونات للغلاف الخارجي لذراتها | ٣. الفهم والاستيعاب | ٣. تقدير جهود العلماء |
| ٤. البنية الذرية وعلاقتها بصفات العناصر | ٤. عنصر الحديد يدخل في تكوين الهيموجلوبين | ٥. التوزيع الالكتروني | ٣. تتشابه عناصر المجموعة الاولى بعدد الالكترونات للغلاف الخارجي لذراتها | ٤. ربط المفاهيم ببعضها | ٤. الحث على التعاون والعمل الجماعي |
| ٥. علاقة البنية الذرية للعناصر بتكافئه | ٥. عناصر تنظيمية | ٦. عنصر ناقلة للأكسجين | ٥. تصميم جداول مقارنة | ٥. تصميم جداول للجداول الدوري | |
| ٦. الكيمياء والتكنولوجيا | ٨. العناصر البنائية | ٩. التركيب الالكتروني | | | |

تحليل المحتوى

عنوان الوحدة : المركبات والروابط الكيميائية

المبحث الكيمياء
الصف : العاشر الاساسي

الصفحات (٣٠)

| المواضيع والمفردات | الحقائق | المفاهيم | التعميمات | المهارات | القيم والاتجاهات |
|-------------------------------------|---|------------------------|--|-----------------------------|------------------------------------|
| ١. التفاعل الكيميائي | ١. تتفكك المركبات الايونية عند اذابتها في الماء بدرجات متفاوتة الى ايونات موجبة واخرى سالبة | ١. الرابطة المشتركة | ١. يتكون جزيء الماء النقي من هيدروجين واكسجين | ١. التعاون في العمل الجماعي | ١. الايمان بالله عز وجل |
| ٢. الروابط الكيميائية | | ٢. معادلة موزونه | | ٢. الملاحظة | ٢. حب العلم |
| ٣. انواع الروابط المشتركة | | ٣. الرابطة الايونية | | | |
| ٤. التكافؤ | | ٤. رمز لويس | ٢. يوجد كل من الهيدروجين والاكسجين بشكل جزيئات ثنائية الذرات | ٣. الفهم والاستيعاب | ٣. تقدير جهود العلماء |
| ٥. الصيغ البنائية للمركبات الجزيئية | | ٥. الكترولونات التكافؤ | | ٤. ربط المفاهيم ببعضها | ٤. الحث على التعاون والعمل الجماعي |
| ٦. اهمية الروابط الكيميائية | | ٦. الرابطة الفلزية | | ٥. تصميم جداول مقارنة | |
| ٧. تعدد التكافؤ في ذرة العنصر | | ٧. التكافؤ | | | |
| . | | ٨. التفاعل الكيميائي | | | |