

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. التفاعل الكيميائي	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 الكهربي	٤. تتكون المادة من دقائق صغيرة غير قابلة للانقسام	٤. التحليل الكهربائي	٣. النسب المنوية لكتل العناصر في المركب هي نسب ثابتة	٤. ربط المفاهيم ببعضها	٤. الحث على التعاون والعمل الجماعي
٥. تجارب التفريغ الكهربي	٥. التجارب الكهربي	٥. التفريغ الكهربائي	٣. النسب المنوية لكتل العناصر في المركب هي نسب ثابتة	٥. تصميم جداول مقارنة	
٦. تجارب رذرفورد	٦. التجارب رذرفورد	٦. الالكترتون , البروتون	٣. النسب المنوية لكتل العناصر في المركب هي نسب ثابتة	٦. ربط المفاهيم ببعضها	
		٧. النشاط الاشعاعي	٣. النسب المنوية لكتل العناصر في المركب هي نسب ثابتة	٦. ربط المفاهيم ببعضها	
		٨. نموذج ثومبسون	٣. النسب المنوية لكتل العناصر في المركب هي نسب ثابتة	٦. ربط المفاهيم ببعضها	
		٩. نموذج رذرفورد	٣. النسب المنوية لكتل العناصر في المركب هي نسب ثابتة	٦. ربط المفاهيم ببعضها	
		١٠. الاشعة المهبطية	٣. النسب المنوية لكتل العناصر في المركب هي نسب ثابتة	٦. ربط المفاهيم ببعضها	
		١١. اشعة القناة	٣. النسب المنوية لكتل العناصر في المركب هي نسب ثابتة	٦. ربط المفاهيم ببعضها	

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. الرابطة الايونية	٢. الملاحظة	٢. حب العلم
٣. الجدول الدوري للعناصر	٣. الكالسيوم والمغنسيوم من العناصر التنظيمية	٤. تكافؤ العنصر	٢. العناصر تختلف عن بعضها البعض في عدد بروتوناتها	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	٤. ربط المفاهيم ببعضها	٥. تصميم جداول مقارنة	
٦. الكيمياء والتكنولوجيا	٦. العناصر البنائية	٩. التركيب الالكتروني	٦. تصميم مجسم للجدول الدوري		

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 . معادلة موزونه	٢ . يوجد كل من الهيدروجين والاكسجين بشكل جزيئات ثنائية الذرات	٢ . الملاحظة	٢ . حب العلم
٣ . انواع الروابط المشتركة	٣ . الرابطة الايونية	٣ . الرابطة الايونية	٣ . الفهم والاستيعاب	٣ . تقدير جهود العلماء	٣ . تقدير جهود العلماء
٤ . التكافؤ	٤ . رمز لويس	٤ . رمز لويس	٤ . ربط المفاهيم ببعضها	٤ . الحث على التعاون والعمل الجماعي	٤ . الحث على التعاون والعمل الجماعي
٥ . الصيغ البنائية للمركبات الجزيئية	٥ . الكترولونات التكافؤ	٥ . الكترولونات التكافؤ	٥ . تصميم جداول مقارنة		
٦ . اهمية الروابط الكيميائية	٦ . الرابطة الفلزية	٦ . الرابطة الفلزية			
٧ . تعدد التكافؤ في ذرة العنصر	٧ . التكافؤ	٧ . التكافؤ			
	٨ . التفاعل الكيميائي	٨ . التفاعل الكيميائي			