

## مدرسة القاسمي الاهلية – فوق الابتدائية

### خطة عمل سنوية في موضوع الكيمياء

#### للسف العاشر 2

حسب البرنامج الجديد في الكيمياء

الكتب المستعملة: (الكتب باللغة العبرية لآ يلزم الطالب في شرائها)

- 1) كيمياء بمنهارة الزمن- المهحלקة لهورات المدעים مكو ويزمن
- 2) يحسيم وكشريم بعولم الحومريم- المهحלקة لهورات المدעים مكو ويزمن

الفصل الدراسي/الكتاب	الوحدة	المادة	مصطلحات أساسيه
الفصل الاول- يحسيم وكشريم بعولم الحومريم	الأساسية: النسب والأربطة في عالم المادة	مصطلحات أساسية حالات المادة المعروفة لنا, مكونات المادة, الذرات رموز كيميائية للعناصر.	
		نماذج لمواد مبنية من نفس الذرات نماذج لمواد مبنية ذرتين أو أكثر تجريبية ذاتبسة المواد فس الماء	معرفة المصطلحات مادة, مركب, ذرة, مواد ذرية عناقيد ذرية
		المبنى الألكتروني للذرة , قانون كولون, بروتون, ألكترون, نيوترون, العدد الذري, الكتلة, النظائر , مستويات الطاقة, تعريف دالتون, تومسون, رتفرورد, نموذج بوهر	تمييز بين العناصر بواسطة العدد والكتلة الذرية العلاقة بين ترتيب الألكترونات وموقع العنصر في القائمة الدورية الذرية
		أثراء- في موضوع مستويات الطاقة – فعالسة بمساعدة مواقع في الأنترنت,	معرفة المصطلحات: عائلة, دورة, ع.

<p>ناصر قلووية ,قلوية أرضية,أنتقالية, هلوجينات, عناصر خاملة</p>	<p>القائمة الدورية,كيفية ترتيبها فلزات ,فلزات أنتقالية,عناصر لآ فلزية , تجربة :تفاعل الفلزات القلووية مع الماء, العناصر القلووية الأرضية,الهالوجينات, ألعناصر الخاملة" فعالية أثراء في الموقع.</p>		
<p>أشعه ألفا ,أشعه بيتا , أشعه جاما, زمن نصف الحياه , استعمالات العناصر المشعه في الطب وفي تعيين جيل المواد الاثريه.</p>	<p>العناصر المشعه, النظائر, الأعداد لبحث حول الرادون في المباني السكنيه واستعمال اساليب في التقييم البديل</p>	<p>التفاعلات النوويه</p>	
<p>ذرات, عناصر , جزيئات, ايونات, موازنه التفاعل حسب الذرات.</p>	<p>كيف نكتب بلغه الكيمياء , كتابه العناصر , كتابه الذرات , كتابه الشحنات, صيغه التفاعل,موازنه</p>	<p>لغه الكيمياءيين</p>	<p>الفصل الثاني- יחסים וקשרים</p>
<p>رباط تشاطري, طول الرباط,طاقة الرباط ألكترولونات مزدوجة ,ألكترولونات غير مزدوجة, ألكترولونات الرباط , ألكترولونات غير مرتبطة, نموذج لويس للتمثيل الألكتروني  ألأیصال الكهربائي</p>	<p>ألأربطة : طاقة الرباط ,نموذج ذرات الهيدروجين,طاقة الرباط طول الرباط, نماذج محوسبة. الرباط الكوفلنتي, ألكترولونات الرباط الألكترولوسالبية ,الفرق في ألألكترولوسالبية ونوعية الرباط, ألأربطة القطبية تجربة :ذائبية السكر والملح في الماء. الرباط أليوني ألأربطة الهيدروجينية , أربطة فاندر فالس,فعالية أثراء في الأنترنيت(صفات المواد الأيونية)ألكتروليزا للمادة الأيونية في الماء(تجربة)</p>		

صيع مبنى، أيزوميرات، تقطب الجزئيات، أشكال هندسية، مجموعات وظيفية	جزئيات كبيرة الذرات، الأربطة بين الجزئية ط أشكال هندسية، بوليميرات، صسغ بنائية، أيزوميرات، تقطب الجزئيات العضوية		
أربطة فردية، أربطة زوجية، ذاتبية المواد في الماء، ذاتبية المواد مع مذيبات عضوية، التوتر السطحي	مركبات الكريون، برفسنتات، أوليفينات، حوامض كربوكسيلية، أستر		
مجموعات وظيفية ، متقطبة وغير متقطبة	الصابون، قدرة الصابون على أذابة الملوثات،		
صفات مختلفة لمواد من نفس الذرات والوزن الجزئي	المواد الذرية، الماس، الجرافيت المباني الجزئية الضخمة، فعالية في الأنترنت		
	المباني البلورية، مبنى السيلكون، المواد الصلبة الهشة		
الأيصال الكهربائي، الكتلة حالة المادة في حرارة الغرفة	العناصر الفلزية ، الأربطة بين ذرات العناصر الفلزية، مميزات العناصر الفلزية، فعالية في الأنترنت، الأيصال الكهربائي للعناصر الفلزية.		

مع الاحترام  
دياسين كناعنة