



مجال المحتوى الرئيس	مجال المحتوى الفرعي	الأهداف	مجال المعرفة	الأسئلة
الكيمياء العضوية	الكربون و خصائصه	1. أن توضح المقصود بالمركبات العضوية 2. أن تذكر مصادر الكربون في الطبيعة 3. أن تصمم خارطة مفاهيمية تبين فيها حالات الكربون في الطبيعة 4. أن تقارن بين الألماس و الجرافيت من حيث لصلابة و الخصائص الفيزيائية 5. أن تفسر اختلاف درجة انصهار الألماس و الجرافيت 6. أن تفسر صلابة الألماس 7. أن ترسم التوزيع الإلكتروني لذرة الكربون 8. أن تحدد نوع الروابط التي تشكلها ذرة الكربون مع ذرة الهيدروجين 9. أن توضح المقصود بالصيغة البنائية للمركب و الصيغة الجزيئية له 10. أن توضح بعض مميزات ذرة الكربون 11. أن توضح مفهوم المركب الهيدروكربوني 12. أن تفسر سبب تكوين المركبات الهيدروكربونية 13. أن تميز المركب الهيدروكربوني من بين مجموعة مركبات 15. أن توضح المقصود بالتقطير التجزيئي 16. أن توضح المبدأ العلمي للتقطير التجزيئي 17. أن توضح مفهوم تكرير النفط	معرفة معرفة تطبيق تطبيق استدلال استدلال تطبيق تطبيق معرفة معرفة معرفة معرفة معرفة معرفة معرفة معرفة معرفة	* ما المقصود بالمركبات العضوية * أذكر مصادر الكربون في الطبيعة * صممي خارطة مفاهيمية تشتمل على حالات الكربون في الطبيعة * قارن بين الألماس و الجرافيت من حيث الصلابة, الخصائص الفيزيائية لكل منها - اختلاف درجة انصهار الألماس و الجرافيت * عللي : - صلابة الألماس * ارسم التوزيع الإلكتروني لذرة الكربون * حدد نوع الروابط التي تشكلها ذرة الكربون مع ذرة الهيدروجين * وضح المقصود بالصيغة البنائية للمركب, الصيغة الجزيئية * اذكر خصائص ذرة الكربون * وضح مفهوم المركب الهيدروكربوني * عللي: تكوين المركبات الهيدروكربونية * تميز المركب الهيدروكربوني من بين مجموعة مركبات الاتية: C5H12 , C10H20, C7H14, C10H22 * ما المقصود بالتقطير التجزيئي * ما المبدأ العلمي للتقطير التجزيئي * ما المقصود ب تكرير النفط

*على: تسمى الألكانات بالمركبات الهيدروكربونية المشبعة * ميز الألكانات من غيرها من المركبات الهيدروكربونية C_5H_{12} , $C_{10}H_{20}$, C_7H_{14}, $C_{10}H_{22}$ *تستنتج الصيغة العامة للألكانات $C_{10}H_{22}$, C_5H_{12} *اكتب الصيغة العامة للألكانات *ما الصيغة البنائية و الجزئية لكل من الميثان- البناتان – الديكان * مثل الصيغة البنائية للألكانات باستخدام نماذج الذرات *ما المقصود بالتشكل * ترسم متشكلات البيوتان , البناتان *على: كلما زاد عدد ذرات الكربون زادت درجة الغليان و الانصهار كلما زاد عدد التفرعات في الألكان الواحد قلت درجة غليانه - تسمى الألكانات بالبارفينات *ما نواتج احتراق الألكانات *اكتب تفاعل معادلة موزونة لاحتراق الهكسان * ما المقصود بتفاعل الاستبدال *اكمل عادلة تفاعل الاستبدال التالية : $CH_4 + Cl_2 \rightarrow \dots + \dots$	استدلال تطبيق استدلال تطبيق معرفة تطبيق استدلال تطبيق استدلال استدلال استدلال معرفة تطبيق معرفة تطبيق	1. ان تفسر سبب تسمية الألكانات بالمركبات الهيدروكربونية المشبعة 2. أن تميز الألكانات من غيرها من المركبات الهيدروكربونية 3. ان تستنتج الصيغة العامة للألكانات 4. ان تكتب الصيغة العامة للألكانات 5. أن تتعرف الألكانات العشرة الاولى من حيث الإسم الصيغة البنائية و الصيغة الجزئية 6. ان تمثل الصيغة البنائية للألكانات باستخدام نماذج الذرات 7. أن تستنتج مفهوم التشكل 8. ان ترسم متشكلات بعض الألكانات 9. ان تستنتج العلاقة بين عدد ذرات الكربون و درجة الغليان و الانصهار 10. أن تستنتج العلاقة بين عدد التفرعات و درجة الغليان 11. ان تفسر خمولى الألكانات (تسميتها بالبارفينات) 12. أن تتعرف نواتج احتراق الألكانات 13. ان تكتب تفاعل معادلة موزونة لاحتراق بعض الألكانات 14. ان توضح المقصود بتفاعل الاستبدال 15. ان تكتب معادلة تفاعل الاستبدال مع الهالوجينات $CH_4 + Cl_2 \rightarrow \dots + \dots$	الألكانات	
---	--	--	------------------	--

* ما المقصود بالأكينات * استنتج الصيغة العامة للأكينات C_2H_4, C_3H_6 * علي تعرف الأكينات بالهيدروكربونات غير المشبعة * ميز الأكينات من غيرها من المركبات $CH_4, C_2H_4, C_{10}H_{20}$ * اكتب الصيغة البنائية و الجزيئية للنونين * تمثل باستخدام نماذج الذرات جزيء بروبين * ارسم متشكلات بعض الهبتين * اذكر نواتج احتراق الأكينات * اكتب معادلة موزونة لإحتراق الهكسين * علي ك نشاط الأكينات اكثر من نشاط الألكانات * وضح آلية تحويل الأكينات إلى الكانات مشبعة * اذكر اهم تفاعلات الأكينات * ما المقصود بتفاعل الهدرجة * مثل هدرجة الإيثين * ما المقصود بالهلجنة * وضح آلية حدوث تفاعل إضافة الهالوجين للإيثين * وجد احمد في مختبره ضمن خزانة المركبات العضوية عبوتني تحتويان على سائل و احتار في ايهما تتبع الألكانات و ايهما تتبع الأكينات كيف تساعديه في التمييز بينهما * ما المقصود المبلر , البلمرة, المونومر * وضح آلية تكوين مبلر البولي ايثيلين * تذكرهم استخدامات البولي ايثيلين * اكتب معادلة تشكل البولي برويلين * حدد المونومر الأساسي في تفاعل بلمرة البولي بنتين * المونومر الأساسي لبناء النشا..... * المونومر الأساسي لبناء البروتين..... * العناصر الداخلة في تركيب البروتين و و * صمم خارطة مفاهيمية تضم انواع المبلمرات المختلفة	معرفة استدلال استدلال تطبيق معرفة تطبيق تطبيق معرفة تطبيق استدلال معرفة معرفة معرفة تطبيق معرفة تطبيق معرفة تطبيق معرفة معرفة معرفة معرفة تطبيق معرفة معرفة معرفة تطبيق	1. أن توضح المقصود بالأكينات 2. ان تستنتج الصيغة العامة للأكينات 3. ان تعلل معرفة الأكينات بالهيدروكربونات غير المشبعة 4. ان تميز الأكينات من غيرها من المركبات 5. ان تتعرف بعض الأكينات وصيغتها البنائية و الجزيئية 6. ان تمثل بعض الأكينات باستخدام نماذج الذرات 7. ان ترسم متشكلات بعض الأكينات 8. ان تتعرف نواتج احتراق الأكينات 9. ان تكتب معادلة موزونة لإحتراق بعض الأكينات 10. ان تفسر نشاط الأكينات اكثر من نشاط الألكانات 11. ان توضح آلية تحويل الأكينات إلى الكانات مشبعة 12. ان تذكر اهم تفاعلات الأكينات 13. ان توضح المقصود بتفاعل الهدرجة 14. ان تمثل هدرجة بعض الأكينات 15. أن توضح المقصود بالهلجنة 16. ن تبين آلية حدوث تفاعل إضافة الهالوجين للألكين 17. أن تميز عمليا بين الألكان و الألكين 18. أن توضح مفهوم المبلر , البلمرة, المونومر 19. ان توضح آلية تكوين مبلر البولي ايثيلين 20. أن تذكرهم استخدامات البولي ايثيلين 21. ان تكتب معادلة تشكل البولي برويلين 22. أن تحدد المونومر الأساسي في تفاعل بلمرة معطاة لديها 23. ان تذكر المونومر الأساسي لبناء النشا 24. ان تذكر المونومر الأساسي لبناء البروتين 25. أن تذكر العناصر الداخلة في تركيب البروتين 26. ان تصمم خارطة مفاهيمية تضم انواع المبلمرات المختلفة	الأكينات	
---	--	---	-----------------	--

الطاقة و اشكالها	1. ان توضح مفهوم الطاقة 2. ان تذكر اشكال الطاقة 3. ان تذكر قانون حفظ الطاقة 4. ان تبين تحولات الطاقة في بعض الأجهزة 5. ان توضح العلاقة بين الطاقة الحركية و درجة الحرارة 6. ان توضح مفهوم طاقة الوضع و الطاقة الكيميائية	معرفة معرفة معرفة تطبيق معرفة معرفة	* ما المقصود بالطاقة * اذكر اشكال الطاقة التي تمتلكها الأجسام * اذكر نص قانون حفظ الطاقة * ما تحولات الطاقة فيكل من المكثسة الكهربائية , المدفأة * ما العلاقة بين الطاقة الحركية و درجة الحرارة * ما المقصود بطاقة الوضع و الطاقة الكيميائية
الطاقة في التفاعلات الكيميائية	1. ان تستنتج انواع التفاعلات الكيميائية تبعاً لتغيرات الطاقة فيها 2. ان توضح مفهوم التفاعل الطارد للطاقة و لماصة للطاقة 3. ان تذكر امثلة على تفاعلات طاردة للطاقة و الماصة للطاقة 4. ان تمثل التفاعل الطارد و المصبة للطاقة بمعادلة لفظية 5. ان تمثل التفاعل الطارد و الماصة للطاقة ببيانياً 6. ان تذكر امثلة على تفاعلات طاردة للطاقة بأشكال غير الحرارة 7. ان تميز بين التفاعل الطارد و التفاعل الماص للطاقة	استدلال معرفة معرفة تطبيق تطبيق معرفة	* التفاعلات الكيميائية نوعان هماو * ما المقصود بالتفاعل الطارد للطاقة * اعط مثال على تفاعل طارد للطاقة * اكتب معادلة كالمية تمثل التفاعل الطارد للطاقة * مثل التفاعل الطارد للطاقة ببيانياً * ما نوع الطاقة الناتجة في كل من : احتراق المغنيسيوم/ التاكسد و الاحتزال * قارني في جدول بين التفاعلات الماصة و الطاردة للطاقة
المعادلة الكيميائية الحرارية	1. ان توضح المقصود بالمعادلة الكيميائية الحرارية 2. ان تحدد تغيرات الطاقة من خلال المعادلة الكيميائية الحرارية 3. ان تحول معادلة مكتوبة بالكلمات الى معادلة كيميائية حرارية بالرموز	معرفة تطبيق تطبيق	* ما المقصود بالمعادلة الكيميائية الحرارية * ما نوع التفاعل الحاصل في المعادلة الآتية $C + H_2O \rightarrow CO + H_2 \quad \Delta H = 131 \text{ K.J}$ * اكتب المعادلة الكيميائية الحرارية التي تمثل: احتراق مول من الإيثانول (C₂H₅OH) مع كمية كافية من غاز الأكسجين O₂ لإنتاج بخار الماء H₂O و غاز ثاني أكسيد الكربون CO₂ و كمية كافية من الطاقة تقدر بحوالي 1367 جول
طاقة الرابطة	1. ان توضح مفهوم طاقة الرابطة 2. ان تذكر وحدة قياس طاقة الرابطة 3. ان تحدد العلاقة بين قوة الرابطة و طاقتها 4. ان توضح المقصود بالتغيير في المحتوى الحراري 5. ان تذكر العلاقة الرياضية اللازمة لحساب قيمة حرارة التفاعل 6. ان تستنتج التغيير في الطاقة الكيميائية للتفاعل 7. أن تحل مسائل على حساب التغيير في المحتوى الحراري للمادة	معرفة معرفة تطبيق معرفة معرفة استدلال تطبيق	* ما المقصود بطاقة الرابطة * وحدة قياس طاقة الرابطة هي * العلاقة بين قوة الرابطة و طاقتها هي علاقة * ما المقصود بالمحتوى الحراري * عندما تكون طاقة الروابط المتكونة أكبر من طاقة الروابط المتكسرة فإن التفاعل يكون * احسب قيمة الحرارة المصاحبة للتفاعل الآتي , ثم بين إذا كان ماصاً أم طارداً للطاقة : $2HF \rightarrow H_2 + F_2$

	حرارة الاحتراق	1. ان توضح المقصود بحرارة الاحتراق 2. ان تذكر وحدة قياس حرارة الاحتراق 3. ان تستنتج العلاقة بين حرارة الاحتراق و القيمة الحرارية للتفاعل 4. ان توضح المقصود بالقيمة الحرارية للتفاعل 5. ن تصنف المواد حسب افضلية استخدامها كوقود اذا اعطيت قيمتها الحرارية 6. ان تقيس عملياً حرارة احتراق الايثانول 7. ان تفسر ارتفاع القيمة الحرارية للفحم الحجري عنها للخشب ان تفسر ارتفاع القيمة الحرارية للغاز الطبيعي عنها للبنزين	معرفة معرفة استدلال معرفة تطبيق تطبيق استدلال	* ما المقصود بحرارة الاحتراق * وحدة حرارة الإحتراق هي * اكتبي العلاقة بين حرارة الإحتراق ة القيمة الحرارية رياضياً * ما المقصود بالقيمة الحرارية للتفاعل * أي المواد التالية يفضل استخدامه كوقود: الخشب – الغاز الطبيعي – البنزين علما ان القيمة الحرارية لإحتراقها (كيلوجول/ غم) على الترتيب هي 18-49-48 * صممي تجربة لحساب حرارة احتراق الإيثانول عملياً * علل : ارتفاع القيمة الحرارية للفحم الحجري عنها للخشب ارتفاع القيمة الحرارية للغاز الطبيعي عنها للبنزين *ما القيمة لحرارية للأوكتان علما صان كتلته المولية 114 غم/مول
--	----------------	---	--	--

جدول المواصفات للامتحان النهائي / كيمياء

مجموع درجات الاختبار: 35
مجموع اهداف مستوى التذكر: 41
مجموع اهداف مستوى التطبيق: 31
مجموع اهداف مستوى الاستدلال: 16

المجموع الكلي للأهداف: 88

عدد الحصص للفصل : 29

المحتوى / الاهداف و مستوياتها	تذكر 47%	تطبيق 35%	استدلال 18%	المجموع 100%
هيدروكربونات	1	1	0.5	2.5
الألكانات	4	3	1.5	8.5
الألكينات	5	3	1.5	9.5
الحرارة في التفاعل الكيميائي	7	5	2.5	14.5
المجموع	17	12	6	35
				100%

معلمة المادة:

مديرة المدرسة