

الخطة الفصلية

الصف :-----العاشر----- الفصل الدراسي : -----الثاني-----

المبحث :الكيمياء عنوان الوحدة:-الحسابات الكيميائية الصفحات : ٤-٣٠ عدد الحصص : الفترة الزمنية :

الرقم	النتائج	المواد والتجهيزات (مصادر التعلم)	اتراتيجيات التدريس	التقويم		أنشطة مرافقة	التأمل الذاتي
				الاستراتيجيات	الأدوات		
١.	توضيح مفهوم التفاعل الكيميائي ودلائل حدوثه وتمثله بمعادلة كيميائية موزونة	الكتاب	التدريس المباشر	الورقة والقلد	واجب بيتي وصف سير التعلم	الانشطة في الكتاب	-أشعر بالرضا عن:
٢.	توضيح مفهوم كل من قانون حفظ المادة ، الكتلة الذرية - المول ، والكتلة المولية.	الانترنت	العمل الجماعي	مراجعة الذات	سلم تقدير	الزيارات الميدانية	-----
٣.	توظيف مفهوم المول في الحسابات الكيميائية	المختبر	التعلم من خلال النشاط	الاداء	قائمة شطب	قراءة النصوص الوارد	-----
٤.	حساب الكتلة الجزيئية والكتلة المولية من الصيغة الكيميائية للمادة	إجابات المناهج	الاستقصاء وحل المشكلات	الملاحظة		الرحلات العلمية	-التحديات:
٥.	تحسب النسب المئوية للعناصر الداخلة في تركيب مركب معين	اوراق العمل	التفكير الناقد	التواصل	وصف سير التعلم		-----
٦.	تجري حسابات كيميائية تتعلق بالصيغ الأولية للمركبات المختلفة وكميات المواد المتفاعله والنااتجة من التفاعل الكيميائي						-مقترحات للتحسين:
٧.	يقدر أهمية الحسابات الكيميائية وتطبيقاتها في الحياة						-----

الخطة الفصلية

الصف :-----العاشر----- الفصل الدراسي : -----الثاني-----

المبحث :الكيمياء عنوان الوحدة:-الطاقة في الحسابات الكيميائية الصفحات : ٣٠-٤٩ عدد الحصص : الفترة الزمنية :

الرقم	النتائج	المواد والتجهيزات (مصادر التعلم)	الاستراتيجيات التدريسية	التقويم		أنشطة مرافقة	التأمل الذاتي
				الاستراتيجيات	الأدوات		
١.	يصنف التفاعلات الكيميائية وفق التغيرات في الطاقة المصاحبة لها.	الكتاب	التدريس المباشر	الورقة والقلم	واجب بيتي وصف سير التعلم	الانشطة في الكتاب	-أشعر بالرضا عن:
٢.	توظف المختبر وتكنولوجيا المعلومات ICT في تعرف أشكال الطاقة المصاحبة للتفاعلات الكيميائية (حرارية كهربائية، ضوئية) وتوضح أهميتها الحياة.	الانترنت	العمل الجماعي	مراجعة الذات الاداء	سلم تقدير	الزيارات الميدانية	-----
٣.	يوضح مفهوم كل من طاقة الرابطة الكيميائية حرارة التفاعل، القيمة الحرارية	المختبر	التعلم من خلال النشاط	الملاحظة	قائمة شطب	قراءة النصوص الواردة	-----
٤.	تحسب الحرارة المرافقة للتفاعل باستخدام قيم طاقات الروابط	اوراق العمل	الاستقصاء وحل المشكلات التفكير الناقد	التواصل	وصف سير التعلم	الرحلات العلمية	-التحديات:
٥.	تحسب القيمة الحرارية للوقود وتقرر اختبار الوقود الأفضل .						-----
٦.	تحسب كمية الطاقة المرافقة للتفاعل باستخدام المعادلة الكيميائية الموزونة.						مقترحات للتحسين

الخطة الفصلية

الصف :-----العاشر----- الفصل الدراسي :-----الثاني-----
المبحث :الكيمياء عنوان الوحدة:-الطاقة في الحسابات الكيميائية الصفحات : ٥٠-٨٣ عدد الحصص : الفترة الزمنية :

الرقم	النتائج	المواد والتجهيزات (مصادر التعلم)	اتراتيجيات التدريس	التقويم		أنشطة مرافقة	التأمل الذاتي
				الاستراتيجيات	الأدوات		
١.	توضيح المفاهيم الآتية: الهيدروكربونات- الهيدروكربون المشبع، والهيدروكربون غير مشبع والألكين، ولألكاين والصيغة البنائية والتصاوغ والمونومر والمبلمر وعملية البلمرة	الكتاب	التدريس المباشر	الورقة والقلم	واجب بيتي وصف سير التعلم	الانشطة في الكتاب	-أشعر بالرضا عن:
٢.	تسمي الصيغ الجزيئية للهيدروكربونات التي تحوي من ١٠ ذرات كربون وترسم الصيغ البنائية لمصوغات بعضها.	الانترنت	العمل الجماعي	مراجعة الذات	سلم تقدير	الزيارات الميدانية	-----
٣.	تميز بين المركبات الهيدروكربونية المشبعة وغير المشبعة (عن طريق الصيغ البنائية وأنواع الروابط بينها).	المختبر	التعلم من خلال النشاط	الاداء	قائمة شطب	قراءة النصوص الواردة	-----
٤.	تبني نماذج فراغية لبعض المركبات الهيدروكربونية.	إجابات المناهج	الملاحظة	الاستقصاء	-----	الرحلات العلمية	-التحديات:
٥.	تكتب معادلات موزونة تمثل عملية احتراق المركبات الهيدروكربونية.	اوراق العمل	الاستقصاء	وحل المشكلات	وصف سير التعلم	-----	-----
٦.	تربط بين الخصائص الفيزيائية للمركبات الهيدروكربونية وعدد ذرات الكربون في السلسلة الكربونية.	-----	التفكير الناقد	التواصل	-----	-----	مقترحات للتحسين
٧.	يكتب معادلات كيميائية توضح إنتاج المبلمرات من وحداتها الأساسية.	-----	-----	-----	-----	-----	-----
٨.	تبين طرائق صناعة المبلمرات ، ويدرك فوائدها ومضارها على المجتمع والبيئة	-----	-----	-----	-----	-----	-----
٩.	تقدر أهمية المواد الهيدروكربونية بوصفها وقودا	-----	-----	-----	-----	-----	-----

