

مواصفات امتحان الفصل الدراسي الثالث (2016-2017)

المادة	الكيمياء
الصف	11
الزمن	90 دقيقة
تحديد الدرجات	<ul style="list-style-type: none"> <li>◆ الخطوة الواحدة أو الفكرة الواحدة تعادل درجة واحدة على الأقل ولا يتم توزيع نصف درجة على أي سؤال.</li> <li>◆ كل درجة يجب أن تكون متوافقة مع مستوى المهارة المطلوبة في السؤال.</li> <li>◆ سؤال " عدد، اذكر، استخرج" يحصل الطالب على درجة واحدة لكل إجابة متوقعة.</li> </ul>
أنواع الأسئلة / تفصيلاتها	<ul style="list-style-type: none"> <li>◆ اختيار من متعدد.</li> <li>◆ أسئلة ذات اجابات قصيرة.</li> <li>◆ أسئلة مزوجة (أسئلة صل).</li> <li>◆ أسئلة ذات جزئيات متعددة أو إجابات طويلة أو مزيج من النوعين .</li> </ul>
نواتج التعلم التي تم اختيارها ليتم تقييمها في الاختبار	◆ سيتضمن الاختبار 16 نواتج تعلم مفاهيم
	CL2.M1.13 يحدد أنواع المخاليط المتجانسة وغير المتجانسة.
	CL2.M1.14 يقارن بين خصائص المخاليط المعلقة، والمخاليط الغروية، والمحاليل.
	CL2.M1.15 يصف القوى الكهروستاتيكية في المخاليط الغروية.
	CL2.M1.16 يصف التركيز باستخدام وحدات مختلفة.
	CL2.M1.17 يحدد تراكيز المحاليل.
	CL2.M1.18 يحسب المولارية للمحلول.
	CL2.M1.19 يصف القوى بين الجزيئات والتي تؤثر في الذوبان.
	CL2.M1.20 يعرف الذائبية ويصف العوامل التي تؤثر في الذوبان.
	CL2.M1.21 يعرف الطاقة ويصف الاختلاف بين طاقة الوضع والطاقة الحركية.
	CL2.M1.22 يفسر كيف أن طاقة الوضع الكيميائية ترتبط بفقد الحرارة أو اكتساب الحرارة في التفاعلات الكيميائية.
	CL2.M1.23 يحسب كمية الحرارة الممتصة أو المنطلقة من مادة ما كلما تغيرت درجة حرارتها.
	CL2.M1.24 يصف كيفية استخدام المسعر لقياس الطاقة الممتصة أو المنطلقة.
	CL2.M1.25 يشرح المقصود بالحتوى الحراري والتغير في المحتوى الحراري في التفاعلات والعمليات الكيميائية.
	CL2.M1.26 يكتب المعادلات الكيميائية الحرارية للاحتراق، التبخر، والانصهار والعمليات الأخرى.
	CL2.M1.27 يصف كيف يتم فقدان الطاقة أو اكتسابها أثناء التغيرات في الحالة الفيزيائية للمادة.
CL2.M1.28 يحسب كمية الحرارة الممتصة أو المنطلقة في تفاعل كيميائي.	