

مواصفات إمتحان الفصل الدراسي الثالث (2016-2017)

المادة	الكيمياء
الصف	10
الزمن	90 دقيقة
تحديد الدرجات	<ul style="list-style-type: none"> ◆ الخطوة الواحدة أو الفكرة الواحدة تعادل درجة واحدة على الأقل ولا يتم توزيع نصف درجة على أي سؤال. ◆ كل درجة يجب أن تكون متوافقة مع مستوى المهارة المطلوبة في السؤال. ◆ سؤال " عدد، اذكر، استخرج" يجب أن يحصل الطالب على درجة واحدة لكل إجابة متوقعة. ◆ يتم تخصيص درجة بين قوسين، هكذا [] لكل درجة رئيسة أو فرعية عند نهاية السؤال. ◆ الحد الأدنى للفكرة الواحدة درجة واحدة فقط.
أنواع الأسئلة / تفصيلاتها	<ul style="list-style-type: none"> ◆ اختيار من متعدد. ◆ أسئلة ذات اجابات قصيرة. ◆ أسئلة مزوجة (أسئلة صل). ◆ أسئلة ذات جزئيات متعددة أو إجابات طويلة أو مزيج من النوعين .
نواتج التعلم التي تم اختيارها ليتم تقييمها في الاختبار	<ul style="list-style-type: none"> ◆ سيتضمن الاختبار 12 نواتج تعلم مفاهيم
	<p>CL1.M1.32 يشرح كيفية تطبيق قاعدة الثماني على الذرات التي تكون روابط تساهمية.</p> <p>CL1.M1.33 يصف تكون الروابط التساهمية الأحادية و الثنائية و الثلاثية.</p> <p>CL1.M1.34 يقارن بين رابطة سيجما و رابطة باي.</p> <p>CL1.M1.35 يفسر كيفية ارتباط قوة الرابطة التساهمية، وطول الرابطة و طاقة تفككها، و يتوقع طاقات تفكك الرابطة وبشكل نسبي اللازمة لكسر الروابط في هيكل محدد</p> <p>CL1.M1.36 يشرح قواعد تسمية المركبات الثنائية الجزيئية، والأحماض الثنائية، والأحماض الأوكسيجينية، و يطبق هذه القواعد و يكتب الصيغ الجزيئية</p> <p>CL1.M1.37 يسرد الخطوات الأساسية المستخدمة لرسم هياكل لويس.</p> <p>CL1.M1.38 يفسر سبب حدوث الرنين، ويحدد هياكل الرنين.</p> <p>CL1.M1.39 يحدد الجزيئات التي هي استثناءات لقاعدة الثماني ويشرح لماذا تحدث تلك الاستثناءات.</p> <p>CL1.M1.40 يصف ويلخص نظرية الترابط (فسبر) ويستخدمها لتوقع شكل وزوايا الربط في جزيء.</p> <p>CL1.M1.41 يصف ويصنّف أنواع الروابط بين الذرات باستخدام الفرق في السالبية الكهربائية ويتنبأ بنوع الرابطة التي ستشكل بين أزواج من الذرات.</p> <p>CL1.M1.42 يقارن الرابطة التساهمية القطبية وغير القطبية والجزيئات القطبية وغير القطبية.</p> <p>CL1.M1.43 يلخص خصائص المركبات التساهمية.</p>