جدول مواصفات امتحان الفصل الدراسي الثالث للصف الحادي عشر للعام الدراسي 2014-2015
Exam specifications C11

المادة **Subject**	Chemistry 11 S
الزمن **Duration**	90 min
الدرجة الكلية **Total raw marks**	50
Questions Types **أنواع الأسئلة**	اختيار من متعدد , أسئلة ذات النهايات المفتوحة : تحليل بيانات ورسومات،تفسير شرح وتوضيح ، حل مسائل حسابية ، مقارنات . Multiple Choice , Short Answer and Data-based Questions

نواتج التعلم **Learning outcomes** **General content, concepts and skills that could be assessed**	القسم Section	نواتج التعلم Outcomes
	5-1	**يوظف قانوني الحجوم المتحدة وأفوجادرو في التوصل إلى الحجم المولي القياسي ومن ثم تطبيقه في حل المسائل** Apply the law of combining volumes of gases and Avogadro's law to identify the standard molar volume of gas and calculations.
	5-2	**يشتق قانون الغاز المثالي ويوظفه في الحسابات** Drive the ideal gas law and assign it in calculations.
	5-3	**يوظف العلاقة بين حجم الغاز وعدد مولاته لإجراء عمليات الحسابات الكيميائية المبنية على التفاعلات الكيميائية** Assign the relation between the volume of gas and number of moles in calculations based on chemical reactions.
	5-4	**يبرهن العلاقة بين كتلة جسيمات الغاز وسرعة تدفقه** Prove the relation between the mass of gas and its speed of effusion.
	6-1	**يوظف نظرية الحركة الجزيئية لوصف خصائص السوائل وتفسير تغيرات حالتها** Using molecular kinetics theory to describe liquid properties and explain the changing of the state.
	6-2	**تفسير خصائص المواد الصلبة خلال نظرية الحركة الجزيئية ومقارنتها بخصائص السوائل** Explain the properties of the solids depending on the kinetic molecular theory and compare it with liquid properties.
	6-3	**يصف تغيرات الحالة الفيزيائية والعوامل المؤثرة عليها ويربطها بالاتزان** Describe changing of physical state and effecting factors on it and relate it to equilibrium
	6-4	**يصف الخصائص الفيزيائية للماء وتغيرات حالته** Describe the physical properties for water and the changing of its state.