

T3 Examination Specifications G10 Chemistry

Subject	chemistry	
Grade	10	
Duration	90 min	
Total Raw marks	50	
Question Types/details (MCQ, short-answer, data etc)	Multiple-choice and open-ended questions: data analysis and graphics, interpret, explain and clarify, solving mathematical problems, comparisons,--	
Learning Outcomes (that could be assessed)	Section	Outcomes
	5-1	Explain how the periodic table law can used to predict physical and chemical properties of elements.
	5-2	Explain the relation between electronic configuration and classification of elements in the periodic table.
	5-3	Explain the relationship between electronic configuration and periodic properties of elements in the periodic table.
	6-1	Define chemical bonds and explain how differences in the electro negativity between elements determine the type of bond they form.
	6-2	Explain the properties of materials composed of covalent bonds
	6-3	Explain the properties of materials composed of ionic bonds
	6-4	Explain the properties of materials composed of metallic bonds

معايير الورقة الامتحانية للفصل الدراسي الثالث للمصفوف من 6 - 11

- يجب أن تتضمن كل ورقة من الأوراق الامتحانية مخرجات التعلم التي تشير بوضوح إلى المعارف والعلوم والمهارات التي يمكن استخدامها لإعداد الامتحان ، علماً بأنه ليس من الضرورة إدراج وتضمن جميع مخرجات التعلم في الورقة الامتحانية
- يجب أن يتم استخلاص "محتوى المواد الدراسية" من المواد الدراسية التي يتوقع أن يتم تدريسها خلال الفصل الدراسي الثالث
- يجب أن يتم تصنيف الأسئلة إلى أنواع: الأول والثاني والثالث والرابع (انظر جدول الإرشادات)
- مدة الامتحان: 90 دقيقة ، باستثناء امتحان مهارات الكتابة لمادتي اللغة العربية واللغة الانجليزية للمصفوف من 6 – 9 حيث يكون زمن الامتحان 30 دقيقة و 45 دقيقة بالنسبة لامتحان مهارات الكتابة للصفين العاشر والحادي عشر
- الدرجات الكلية: 50 درجة ، باستثناء امتحانات مهارات القراءة والكتابة لمادتي اللغة العربية واللغة الانجليزية حيث تكون الدرجة الكلية من 25 بالنسبة لكل امتحان منهما و 70 درجة بالنسبة للرياضيات للصفين العاشر والحادي عشر

المادة	الكيمياء
الصف	العاشر
مدة الامتحان	90 دقيقة
الدرجة الكلية	50

اختيار من متعدد وأسئلة ذات النهايات المفتوحة : تحليل بيانات ورسومات ، تفسير ، شرح وتوضيح حل مسائل حسابية ، مقارنات، ...		أنواع/تفاصيل الأسئلة (أسئلة اختيار من متعدد و إجابات قصيرة و بيانات الخ)
القسم	نواتج التعلم	نواتج التعلم
5-1	• يوظف الجدول الدوري لتوقع الخواص الفيزيائية والكيميائية للعناصر .	
5-2	• يفسر العلاقة بين الترتيب الإلكتروني وتصنيف العناصر في الجدول الدوري .	
5-3	• يفسر العلاقة بين الترتيب الإلكتروني ودورية خواص العناصر في الجدول الدوري	
6-1	• يعرف الرابطة الكيميائية ويصنف نوعية الترابط طبقاً لفرق السالبية الكهربية .	
6-2	• يستقصي خواص الرابطة التساهمية.	
6-3	• يستقصي خواص الرابطة الأيونية .	
6-4	• يستقصي خواص الرابطة الفلزية .	