بسم الله الرحمن الرحيم

دولة فلسطين
وزارة التربية والتعليم العالي **نظري** _____ 20 **عملي** _____ 10
مديرية التربية والتعليم / طولكرم
مدرسة ذكور صيدا الثانوية
اسم الطالب :-..... **الشعبة** (/) **التاريخ :25 /2018/10**

اختبار : نصف الفصل الأول
المبحث: كيمياء
الصف : العاشر الأساسي
الزمن : 40 دقيقة

السؤال		العلامة
س1	أ - ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحية الصحيحة فيما يأتي :	6
	1 - صاحب نموذج فطيرة الزبيب للذرة :	
	أ - رذرفورد . ب - ثومبسون. ج - دالتون . د - بويل .	
	2 - عالم اهتم بدراسة أثر الكهرباء في محاليل المواد الأيونية وأثبت أن المادة تحوي جزءا سالبا :	
	أ - فارادي . ب - بيكريل . ج - . بوهر د -دالتون .	
	3 - يمثل الكالسيوم من جسم الإنسان ما نسبته :	
	أ - 10% . ب - 28% . ج - 2 % . د -. 98%	
	4 - يحضر الكالسيوم من خلال التحليل الكهربائي لمصهور :	
	أ - أكسيد الكالسيوم . ب - الدولميت . ج - كربونات الكالسيوم . د - كلوريد الكالسيوم .	
	5 - أحد الخامات التالية يعد من خامات الكبريت والكالسيوم في آن واحد :	
	أ - كربونات الكالسيوم . ب - السليكا . ج - الدولميت. د - الجبس.	
	6 - عنصر السيليكون عدده الذري 14 ويقع في الجدول الدوري الدورة الثالثة والمجموعة :	
	أ - VA . ب - IVA . ج - IIIB . د - IVB .	
	ب - وضح المقصود بكل من :	3
	1 - التآصل :	
	2 - الجير الحي :	
س2	أ - علل لما يلي :	3
	1 - وجود أكياس صغيرة مليئة بمادة بلورية مع الأحذية الجديدة :	
	2 - عدم وجود أشباه الفلزات في مجموعة واحدة في الجدول الدوري :	
	3 - لا تتوافق نظرية دالتون حول الذرة مع وجود نظائر للعنصر :	
	ب - اذكر بنود نظرية رذرفورد بالنسبة للذرة :	3

يتبع2

السؤال	المبحث :العلوم	العلامة
س3	أ - أكمل التفاعلات التالية :	2
	1 - $SiO_{2(s)} + C_{(s)} \longrightarrow \ldots\ldots\ldots + CO_{2(g)}$	
	2 - $Zn_{(s)} + S_{(s)} \longrightarrow \ldots\ldots\ldots_{(s)}$	
	3 - $CaCO_{3(s)} \xrightarrow{900\ ^0C} \ldots\ldots\ldots_{(s)} + \ldots\ldots\ldots_{(g)}$	
	ب - ما أهمية كل تفاعل من التفاعلات السابقة وتطبيقه صناعيا :	3
	1 -	
	2 -	
	3 -	
	القسم العملي العلامة : ...../ 10	
	أولا الكالسيوم :	
س1	- في نشاط التعرف على خصائص الكالسيوم الكيميائية لوحظ :	
	1 - انطلاق غاز . 2 - تحول ورقة دوار الشمس الحمراء إلى زرقاء .	
	أ - ما الاستنتاجات المترتبة على هذ الملاحظات :	2
	1 -	
	2 -	
	ب - بين بالتفاعلات :	2
	ثانيا الكبريت :	
	1 - للكبريت عدة أشكال وألوان ، ما التغيرات التي تطرأ عليه عند تسخينه بالتدريج ؟	2
	2 - اشرح كيف تحضر :	2
	- الكبريت المنشوري :	
	- الكبريت المطاطي :	2

مدير المدرسة :
الأستاذ : ياسر يونس

مدرس المادة:
الأستاذ : محمود رداد