المملكة العربية السعودية.
وزارة التعليم.
إدارة تعليم منطقة جازان.
مكتب تعليم ..
مدرسة الثانوية الرابعة مسارات

بسم الله الرحمن الرحيم

المادة الكيمياء ٢.

الاول ثانوي عوق سمعي

ورقة عمل فصل الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر	
الاسم :	

السؤال الأول:

اختر الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:

١	:العالم الذي رتب العناصر في الجدول الدوري الحديث على أساس العدد الذري هو			
	مندليف	نيولاندز	موزلي	لافوازيه
٢	:تسمى الأعمدة الرأسية في الجدول الدوري بـ			
	الدورات	المجموعات	السلاسل	الفئات
٣	ليس من مجموعة الهالوجينات			
	الفلور	الكلور	النيون	البروم
٤	: التمثيل النقطي لإلكترونات التكافؤ في الذرة كان مقترح الكيميائي			
	موزلي	لويس	دي برولي	باولي
٥	؟(Ca) والكالسيوم (Mg) ما السبب الرئيسي لتشابه الخواص الكيميائية لعنصري الماغنسيوم			
	لأنهما يقعان في نفس الدورة.	لأن لهما نفس عدد إلكترونات التكافؤ.	لأن لهما نفس عدد مستويات الطاقة.	لأن كلهما من الفلزات.
٦	تم تقسيم الجدول الدوري إلى .....فئات			
	٣	٤	٥	٦
٧	أي الأيونات التالية هو الأصغر حجمًا؟			
	أيون الصوديوم (+Na)	أيون الماغنسيوم (Mg^{2}+)	أيون الفلوريد (-F)	أيون الأكسيد (O^{2}-)
٨	.أكبر العناصر التالية حجما			
	CL	F	Br	i
٩	.تمتاز معظم .....بالليونة والقابلية للطرق والسحب وموصلة جيدة للحرارة والكهرباء			
	الفلزات	اللافلزات	اشباه الفلزات	الغازات النبيله
١٠	تعرف سلسلتي اللانثانيدات والأكتنيدات بالفلزات			
	القلوية	القلوية الارضية	الإنتقالية	الإنتقالية الداخلية

انتهت الأسئلة ,,,,

LIVEWORKSHEETS