

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	نيولاندرز	موزلي	لافوازييه
٢	تسمى الأعمدة الرأسية في الجدول الدوري بـ			
	الدورات	المجموعات	السلاسل	الفئات
٣	ليس من مجموعة الهالوجينات			
	الفلور	الكلور	النيون	البروم
٤	: التمثيل النقطي للإلكترونات 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 كليهما من الفلزات.
٦	تم تقسيم الجدول الدوري إلىفئات			
	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 حجمًا			
	CL	F	Br	i
٩	تمتاز معظمباليونية والقابلية للطرق والسحب وموصلة جيدة للحرارة والكهرباء			
	الفلزات	اللافلزات	أشباه الفلزات	الغازات النبيلة
١٠	تعرف سلسلي اللانثانيدات والأكتينيدات بالفلزات			
	القلوية	القلوية الأرضية	الانتقالية	الانتقالية الداخلية

انتهت الأسئلة ,,,