

ورقة عمل ١ - كيمياء ٢ث

١٠- اكتب التوزيع الالكتروني للعناصر التالية:

التمثيل النقطي	ترميز الغاز النبيل	الترميز الالكتروني	العنصر
			${}^8\text{O}$
			${}^{20}\text{Ca}$
			${}^{31}\text{Ga}$

بدون الرجوع للجدول الدوري

٢- حدد للعناصر التالية رقم المجموعة ورقم الدورة، ثم ضعها في الجدول الدوري؟

المجموعة	الدورة	عدد إلكترونات التكافؤ	التوزيع الالكتروني	العنصر
				${}^{25}\text{Mn}$
				${}^{13}\text{Al}$
				${}^{34}\text{Se}$
				${}^{20}\text{Ca}$

٦- عنصر الفسفور ${}^{15}\text{P}$ يقع بالدورة؟

- Ⓐ الثانية Ⓑ الثالثة Ⓒ الرابعة Ⓓ الخامسة

٧- العنصر الذي عدده الذري 7 يكون بالدورة ...؟

- Ⓐ الأولى Ⓑ الثانية Ⓒ الثالثة Ⓓ الرابعة

٨- عنصر توزيعه الالكتروني هو $1s^2 2s^2 2p^4$ يقع في؟

- Ⓐ دورة 2 مجموعة 4 Ⓑ دورة 2 مجموعة 6 Ⓒ دورة 2 مجموعة 16 Ⓓ دورة 4 مجموعة 2

٩- عنصر توزيعه الالكتروني هو $1s^2 2s^2 2p^6$ يقع في أي مجموعة؟

- Ⓐ 2 Ⓑ 6 Ⓒ 8 Ⓓ 18

١- كيف يتكون مركب بين العناصر التالية :

أ- الصوديوم $_{11}\text{Na}$ وعنصر الكلور $_{17}\text{Cl}$ ؟

العنصر	التوزيع الالكتروني	رقم المجموعة	صيغة الايون
$_{11}\text{Na}$			
$_{17}\text{Cl}$			

يحدث تجاذب بين الايونين الموجب والسالب فيتكون المركب

٣- قارن بين الرابطة الايونية والرابطة التساهمية؟

وجه المقارنة	الرابطة الايونية	الرابطة التساهمية
نوع الذرات		
طريقة الارتباط		