

اسم الطالب:

الرقم الأكاديمي:

الصف:

	←		الدرجة المستحقة
٢٠		٤٠	

السؤال الأول:

(أ) اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

١ . أقصى عدد من الإلكترونات الذي يتحمله مستوى الطاقة الرئيسي الخامس نظرياً هو :

أ. ١٨ . ب. ٨ . ج. ٥٠ . د. ٣٢

٢ . جميع الخواص التالية تعتبر من خواص المركبات الأيونية ماعدا :

أ. درجة غليانها منخفضة
 ب. بلوراتها تتميز بالقوة والصلابة
 ج. محاليلها توصل التيار الكهربائي
 د. مركباتها الصلبة لا توصل الكهرباء

٣ . جميع العناصر التالية من الفلزات ماعدا:

أ. ^{12}Mg . ب. 6C . ج. 3Li . د. ^{20}Ca ٤ . أيون P^{-3} توزيعه الإلكتروني مشابه للغاز النبيل (علماً بأن العدد الذري إلى $P = 15$)

أ. النيون . ب. الأرجون . ج. الزينون . د. الكربتون

(ب) أكمل الجدول التالي بما يناسبه من مصطلحات علمية أو عبارات:

٣

المصطلح	العبرة التعريفية
١ . الفلزات القلوية	
٢ .	الطاقة اللازمة لفصل أيونات ١ مول من المركب الأيوني
٣ .	شغل الأفلاك المتساوية في الطاقة فرادى بالإلكترونات ثم تبدأ عملية الازدواج

اسم المركب الناتج	
-------------------	--

(ب) أكمل الجدول التالي بإجابات صحيحة:

العنصر	الترميز الإلكتروني	عدد إلكترونات التكافؤ	رقم الدورة	رقم المجموعة	فئة العنصر	رمز الأيون الذي يكونه
${}_{16}X$						
Na	$1S^2 2S^2 2P^6 3S^1$			١		

انتهت الأسئلة

تمنياتنا لكم بالتفوق والنجاح