

اسم الطالب:

الرقم الأكاديمي:

الصف:

الدرجة المستحقة

٤٠

←

٢٠

السؤال الأول:

( أ ) اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

١ . مجموع الأفلاك التي توجد في مستوى الطاقة الرئيسي الثالث:

أ. ٤

ب. ١

ج. ١٦

د. ٩

٢ . تنتج سلاسل الضوء المرئي عند عودة الإلكترون المثار إلى المدار :

أ. الأول

ب. الثاني

ج. الثالث

د. الرابع

٣ . عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري لها نفس:

أ. عدد الإلكترونات

ب. الخواص الفيزيائية

ج. عدد إلكترونات التكافؤ

د. التوزيع الإلكتروني

٤ . جميع العناصر التالية نشطة كيميائياً لاكتساب إلكترونات ماعدا:

أ.  $^{35}\text{Br}$ ب.  $^9\text{F}$ ج.  $^{11}\text{Na}$ د.  $^{16}\text{S}$ 

( ب ) أكتب تعريفا لكل مما يلي :

١ . طاقة التأين:

٢ . عدد الكم الرئيسي:

٣ . قاعدة الثمانية:



## السؤال الثالث:

( أ ) أكتب تفسيراً علمياً لكل مما يلي:

١. لا يتحد البوتاسيوم ( عدده الذري = ١٩ ) مع الأرجون ( عدده الذري = ١٨ ) لتكوين مركب :

٢. لا تستطيع المواد الأيونية الصلبة توصيل الكهرباء :

٤

٤

( ب ) اشرح كيف تتكون الرابطة الأيونية بين الليثيوم  $Li$  و الفلور  $F$  لتكوين المركب الأيوني  $LiF$  باستعمال التمثيل النقطي للإلكترونات :

٣

( ج ) أكمل الجدول التالي بإجابات صحيحة:

العنصر	الترميز الإلكتروني	عدد إلكترونات التكافؤ	رقم الدورة	رقم المجموعة	فئة العنصر	رمز الأيون الذي يكونه
$17X$						

انتهت الأسئلة

تمنياتنا لكم بالتفوق والنجاح