اسم الطالب : ..... اليوم :.....

الصف :..... أكاديمية المقاييس الدولية / الآيزو التاريخ :.....

الشعبة :.....

ورقة عمل رقم : (3)

اسم الدرس : التوزيع الإلكتروني

****

السؤال الأول:

ادرس الجدول الآتي جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

رمز العنصر	التوزيع الالكتروني	تصنيف العنصر	رقم المجموعة	رقم الدورة	عدد الإلكترونات المنفردة
A	$1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^6 4S^1$				
B	$1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^6 4S^2 3d^1$				
C	$^5 1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^5$				
D	$1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^6 4S^2 3d^{10}$				
E	$1S^2 2S^2 2P^5$				
F	$1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^6 4S^2 3d^{10} 4P^5$				

السؤال الثاني :

أوجد العدد الذري لـ

أ- عنصر من العناصر الممثلة (A) يقع في الدورة الرابعة والمجموعة السادسة ؟

ب-عنصر من العناصر الانتقالية (B) يقع في الدورة الرابعة والمجموعة السادسة ؟

السؤال الثالث :

أ) أكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر التالية بدلالة الغاز النبيل:

A :

E :

ب) أكتب التوزيع الإلكتروني للأيونات التالية:

A^{+1}

B^{+2}

F^{-1}

LIVEWORKSHEETS