



اسم الطالب/ الطالبة:
الصف : التاسع ، الشعبة ()
التاريخ:
المادة: الكيمياء الوحدة: بنية الذرة
الدرس الثاني: التوزيع الالكتروني

ورقة عمل رقم (2)

مدارس الكلية العلمية الاسلامية

النتائج التعليمية المتوقعة :

يتوقع من الطالب بعد تنفيذ ورقة العمل هذه، أن يكون قادراً على أن:
يكتب التوزيع الإلكتروني للذرات العناصر الممثلة لغاية عدد ذري 36 ماعدا 21- 30 .
يحدد الايونات الموجبة لعناصر المجموعة (1A ,2A,3A) والسالبة لعناصر (5A,6A,7A)
=====

التوزيع الالكتروني للأيون	الأيون ان وجد	رقم الدورة	رقم المجموعة	التوزيع الالكتروني	العدد الذري	العنصر
					1	H
					2	He
					3	Li
					4	Be
					5	B
					6	C
					7	N
					8	O
					9	F
					10	Ne
					11	Na
					12	Mg
					13	Al
					14	Si
					15	P
					16	S
					17	Cl
					18	Ar

K	19					
Ca	20					
Ga	31					
Ge	32					
As	33					
Se	34					
Br	35					
Kr	36					