



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

ورقة عمل رقم (3)

مدارس الكلية العلمية الاسلامية

النتائج التعليمية المتوقعة :

يتوقع من الطالب بعد تنفيذ ورقة العمل هذه، أن يكون قادراً على أن:
 يتعرف الخصائص الهامة لمجموعات العناصر الممثلة
 يتعرف أسماء مجموعات العناصر الممثلة .

=====

رقم المجموعة	اسم المجموعة	عدد الالكترونات في المستوى الخارجي (عدد الكترونات التكافؤ)	الأيون الذي تكونه	أهم العناصر في المجموعات	أهم خصائص عناصر المجموعة
الأولى (IA)	القلويات	1	+1 (يفقد)	Li / Na / K / Cs	لامعة ولينة
الثانية (IIA)	القلويات الأرضية	2	+2 (يفقد)	Mg / Ca / Ba	توجد في القشرة الأرضية على شكل صخور
الثالثة (IIIA)		3	+3 (يفقد)	Al	جميعها فلزات ما عدا البورون (B) شبه فلز
الرابعة (IVA)		4		C / Si	تحتوي على فلزات ولافلزات وأشباه الفلزات
الخامسة (VA)		5	-3 (يكسب)	N / P	من أهم عناصرها النيتروجين والفسفور يدخلو في تركيب المادة الوراثية
السادسة (VIA)		6	-2 (يكسب)	O / S	الاكسجين والكبريت من العناصر الأساسية في الحياة
السابعة (VIIA)		7	-1 (يكسب)	F / Cl / Br / I	توجد على شكل جزيئات على صيغة X_2 وعناصرها لافلزية
الثامنة (VIIIA)	الغازات النبيلة	8 معدا الهيليوم 2	لا تكون أيونات	He / Ne / Ar	قليلة النشاط مستقرة كيميائية