ورقة عمل نشاط الفلزات

(قابلية العناصر الممثلة لكسب الإلكترونات أو فقدها)

الاسم : ..... الشعبة: .....

الهدف: ١. تصف ميل العناصر الفلزية لفقد الإلكترونات في المجموعة الواحدة.

٢. تفسر الزيادة في ميل العنصر للفقد في المجموعة الواحدة.

السؤال الأول: أكمل الجدول الآتي بالنسبة للعناصر الفلزية الآتية :

4 - 3 - 2 - 1 - الأولى - (2-1) - (2-8-8-1) - (2-8-1)

العنصر	التوزيع الإلكتروني	عدد مستويات الطاقة	عدد إلكترونات لتكافؤ	رقم المجموعة
$_{3}Li$				
$_{11}Na$				
$_{19}K$				

السؤال الثاني : اختر الإجابة الصحيحة:

١. إن كلا من الليثيوم والصوديوم والبوتاسيوم عناصر فلزية تنتمي لمجموعة

(الغازات النبيلة - القلويات - الهالوجينات - الأكتنيدات).

٢. أكثر العناصر ميلا لفقد الإلكترونات من المجموعة الأولى هي :

(K_{19} - Na_{11} - Li_{3})

٣. يزداد ميل ذرات الفلزات إلى فقد الإلكترونات كلما :

(انتقلنا من أعلى لأسفل في نفس المجموعة - انتقلنا من أسفل لأعلى في نفس المجموعة

- انتقلنا يسارا في نفس الدورة - كلما قل عدد مستويات العنصر)

٤. يزيد ميل ذرات الفلزات لفقد الإلكترونات في المجموعة الواحدة بسبب

(صغر حجم الذرة و زيادة قوة جذب النواة - كبر حجم الذرة و بعد e عن جذب النواة

- نقصان عدد مستويات الطاقة - نقصان العدد الذري)

إعداد : أمل أبو زايد

LIVEWORKSHEETS