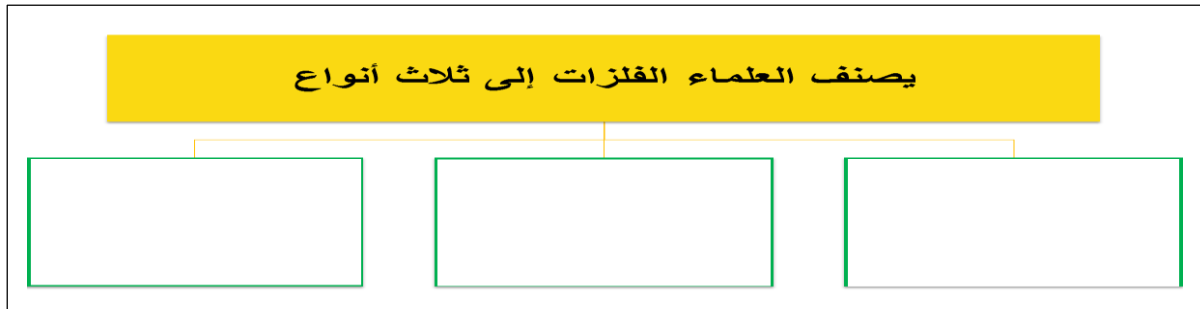


المادة: علوم	ورقة عمل درس: الخصائص الكيميائية	أنتن
الصف: سادس/الفصل الثاني	اسم الطالب:	لم ينتن

السؤال الأول: أكمل خريطة المفاهيم التالية؟



السؤال الثاني: ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة :

- ١- من خصائص الفلزات هو أنها (لامعة وقابلة للثني وتوصل الحرارة والكهرباء) ()
- ٢- تقع الفلزات الانتقالية في وسط الجدول الدوري ()
- ٣- الكواشف هي مواد يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة ()

السؤال الثالث: وصل بين العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب) :

العمود (أ)	العمود (ب)
تقع في يسار الجدول الدوري وتم تمييزها باللون الأزرق	الملح
خصائصها عكس الفلزات تماماً	اللافلزات
مواد ذات طعم مرّ، ملمسها صابوني	القواعد
مركب ناتج عن تفاعل حمض وقاعدة	الفلزات

السؤال الرابع: ضع دائرة على الفلزات القلوية في الجدول الدوري للعناصر الكيميائية؟

الجدول الدوري للعناصر

الفلزات القلوية (Group 1):

- 1: Hydrogen (H)
- 3: Lithium (Li)
- 11: Sodium (Na)
- 19: Potassium (K)
- 37: Rubidium (Rb)
- 55: Cesium (Cs)
- 87: Francium (Fr)

الفلزات القلوية الترابية (Group 2):

- 4: Beryllium (Be)
- 12: Magnesium (Mg)
- 20: Calcium (Ca)
- 38: Strontium (Sr)
- 56: Barium (Ba)
- 88: Radium (Ra)