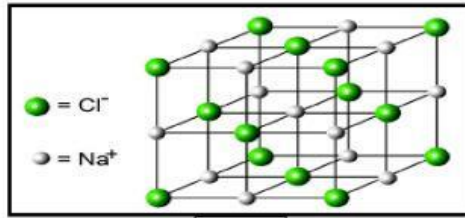


ورقة عمل اثرانية لوحدة التركيب الذري والصيغ والروابط الكيميائية

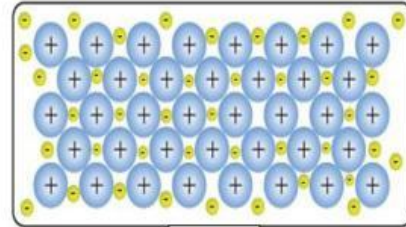
أ- اكمل الجمل التالية:-

- 1- ما الرابطة الكيميائية التي تتكون بين فلز ولا فلز
- 2- ما الرابطة الكيميائية التي تتكون من شبكة ايونات موجبة محاطة بالكترونات حرة الحركة
- 3- ما نوع الرابطة الكيميائية التي تنشأ من تشارك زوجين من الالكترونات
- 4- ما نوع الرابطة الكيميائية التي تنشأ من تشارك ثلاث ازواج من الالكترونات
- 5- اي نوع من الروابط الكيميائية الذي يتميز بانخفاض درجة انصهار مركباته
- 7- اي نوع من الروابط الكيميائية الذي يتميز بارتفاع درجة انصهار مركباته ويوصل التيار الكهربائي في حالة المحلول

ب) اجب عن الأسئلة التالية من خلال النماذج امامك: -



2



1

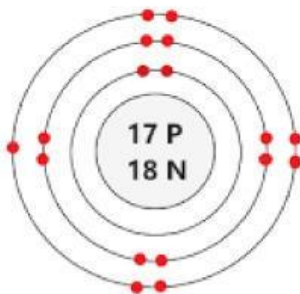
1- حدد نوع الرابطة في الشكل 1؟ وما سبب ان المادة التي امامك توصل التيار الكهربائي؟

.....

2- حدد نوع الرابطة في الشكل 2؟ وما سبب توصيل المركب للتيار الكهربائي في حالة المحلول او المصهور؟

.....

ج) من خلال التوزيع الالكتروني حدد التالي: -



- 1- رقم المجموعة: _____
- 2- رقم الدورة: _____
- 3- التكافؤ: _____
- 4- الالكترونات التكافؤ: _____
- 5- العدد الكتلي: _____
- 6- عدد النيوترونات: _____
- 7- نوع الايون: _____

د) قم بالتوزيع الالكتروني للعناصر التالية:

1- الصوديوم وعدده الذري 11

2- الالومينيوم وعدده الذري 13

هـ) أكتب الصيغة الكيميائية لمركب كلوريد الصوديوم علما بان العدد الذري للكلور (Cl) 17

والعدد الذري للصوديوم (Na) 11

(كتابة الخطوات)

1- توزيع الكتروني:

2- التكافؤ:

4- الصيغة الكيميائية: