

ورقة عمل الرابطة الأيونية

الهدف: ١. أن يعرف مفهوم الرابطة الأيونية .

٢. أن يميز المركبات الأيونية.

السؤال الأول: أكمل مستخدماً الكلمات الآتية :

سالب - موجب - تجاذب كهربائي - فقد - اكتساب

١. ينشأ عن ذرة الفلز أيون لأنه يميل إلى الإلكترونات في الرابطة الأيونية.

٢. ينشأ عن ذرة اللافلز أيون لأنه يميل إلى الإلكترونات في الرابطة الأيونية.

٣. تنشأ الرابطة الأيونية عن أيون سالب مع أيون موجب عند تفاعل عنصر فلز مع لافلز.

السؤال الثاني :

١. حدد العناصر الفلزية فيما يأتي :

Al - S - C - Na - Ca - O - Mg

H - Fe - N - Cu - Cl - K

٢. حدد المركبات الأيونية فيما يأتي :

H₂O - NaCl - MgO - SO₂ - Al(OH)₃

NH₃ - CaBr₂ - K₂S - CH₄

إعداد المعلمة : أمل أبو زايد

