

٤ الصيغة الكيميائية للمركب الذي يحتوي على أيون الباريوم وأيون الكلور هي :

- أ ($BaCl$)
ب ($BaCl$)
ج ($BaCl_2$)
د (Ba_2Cl_2)

٥ جميع الصيغ الكيميائية التالية صحيحة ما عدا :

- أ ($NaBr_2$)
ب (OF_2)
ج (BaS)
د (NF_3)

٦ الحمض H_2SO_4 يسمى :

- أ (حمض الكبريتيك)
ب (حمض الكبريتات)
ج (حمض الكبريتيد)
د (حمض هيدروكبريتيد)

الـ الثاني : اكتب الاسم والصيغة الكيميائية للمركب الناتج من اتحاد عنصر البوتاسيوم مع عنصر اليود؟

الـ الثالث : حدد نوع الرابطة الكيميائية التي يجب ان تكون في المواد المتصلة للتيار الكهربائي؟ فسر اجابتك !

◆ ثالثاً : تطبيق الأفكار الرئيسة :

١ انقل الجدول التالي إلى دفترك ثم أكمله :

الصيغة الكيميائية	الأيون الموجب	الأيون السالب
$Ca(NO_3)_2$	Na^+	SO_4^{2-}
$Ca_3(PO_4)_2$		

٢ حدّد : أي من المركبات التالية أحماض وأيها قواعد ؟

- أ (H_2CO_3)
ب (HNO_3)
ج ($LiOH$)
د (HF)

٣ فسر : الماء سائل في درجة حرارة الغرفة في ظروف الضغط العادية.