

الجدع المشترك	الجدول الدوري للعناصر الكيميائية	كيمياء حلول 06
---------------	----------------------------------	----------------

## حل التمرين 08

1. لذرة الكلور سبع إلكترونات على الطبقة الخارجية. حسب القاعدة الثمانية ، يمكن لها أن تكتسب إلكترونات لتصبح هذه الطبقة مشبعة.  
إذن يمكن أن تعطى الأيون  $Cl^-$  .  
كما يمكن أن تشترك مع ذرة كلور أخرى في زوج إلكتروني وترتبطان برابطة تساهمية بسيطة ، فيتكون مركب ثنائي الكلور  $Cl_2$  .



2. في جزيئة الكلور ، يوجد عنصر الكلور على شكل ذري لأنه لم يفقد ولم يكتسب أي إلكترون.  
3. الصوديوم في هذه الحالة غير مستقر لأن طبقاته الخارجية تحتوي على إلكترون واحد وليست مشبعة.  
4. لاتباع القاعدة الثمانية ، تفقد ذرة الصوديوم إلكترون واحد فتتحول إلى أيون موجب  $Na^+$  .  
5. نستنتج صيغة كلورور الصوديوم  $(Na^+, Cl^-)$  .  
6. البوتاسيوم من نفس مجموعة الصوديوم إذن سيكون المركب  $(K^+, Cl^-)$  .