

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

التمرين 08

- يستخرج ملح الطعام (أو كلورور الصوديوم) من مياه البحر أو من مناجم الملح، ويمكن كذلك تصنيعه بوضع قطعة من الصوديوم الفلزي في تيار لثنائي الكلور (غاز في الظروف العادية لدرجة الحرارة والضغط).
1. ينتمي عنصر الكلور إلى مجموعة الهالوجينات. تبعا للقاعدة الثمانية، يمكن لعنصر الكلور أن يكون على شكل أيون أو جزيئة. ما هو هذا الأيون وما هي هذه الجزيئة ؟
 2. على أي شكل يوجد عنصر الكلور في جزيئة ثنائي الكلور (ذرة منفردة، أيون ، جزيئة)؟ علل الجواب.
 3. عنصر الصوديوم ينتمي إلى مجموعة القلائيات. ويوجد على شكل ذري في الصوديوم الفلزي. هل هو مستقر في هذه الحالة ؟
 4. ليتبع القاعدة الثمانية ما هو التحول الذي يجب أن يطرأ على الصوديوم ؟
 5. استنتج صيغة كلورور الصوديوم.
 6. ما هو المركب الممكن التنبؤ بتكونه إذا عوضنا الصوديوم بالبوتاسيوم ؟