

كيمياء تمارين 04	نموذج الذرة	الجدع المشترك
------------------	-------------	---------------

التمرين 19

الصيغة الإلكترونية لذرة هي : $(K)^2(L)^8(M)^7$

1. ما هي الطبقة الخارجية لهذه الذرة ؟
2. ما عدد إلكترونات هذه الذرة ؟
3. ما عدد الإلكترونات الخارجية ؟
4. أعط رمز النواة، علماً أن العنصر المقابل يسمى الكلور وأن نواته تحتوي على 18 نوترون .
5. يمكن لهذه الذرة أن تكتسب إلكترونات لتكون أيوناً يسمى أيون الكلورور. أعط البنية الإلكترونية لهذا الأيون.