

الجدع المشترك	نموذج الذرة	كيمياء حلول 04
---------------	-------------	----------------

حل التمرين 19

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

- 1- الطبقة الخارجية لهذه الذرة هي الطبقة M .
- 2- عدد إلكترونات الذرة : 17 .
- 3- عدد الإلكترونات الخارجية : 7 .
- 4- رمز العنصر : Cl . الذرة محايدة كهربائياً إذن عدد الإلكترونات يساوي عدد البروتونات وبالتالي فالعدد الذري هو $Z=17$ ، عدد الكتلة $A=17+18=35$ رمز النواة إذن هو : ${}_{17}^{35}\text{Cl}$.
- 5- البنية الإلكترونية الأيون : $(K)^2(L)^8(M)^8$. الأيون هو : Cl^- .