

www.pc-lycee.com

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

عدد الكتلة $A=17+18=35$ رمز النواة إذن هو : $^{35}_{17}Cl$.

5- البنية الإلكترونية الأيون : $(K)^2(L)^8(M)^8$.

الأيون هو : Cl^- .

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com