

حل تمرين 10:

1. التوزيع الالكتروني لذرة الكلور هو : $Z = 17 : (K)^2 (L)^8 (M)^7$.

2. العدد الإجمالي لالكترونات الطبقة السطحية لثائية الكلور هو : $n_t = 7 + 7 = 14$.

3. تمثيل لويس لجزء ثنائي الكلور :

• حساب عدد الأزواج الترابطية و الغير ترابطية :

$$n_d = \frac{n_t}{2} = \frac{14}{2} = 7$$

إذن تمثّل لويس لثنائي غاز الكلور هو : $\boxed{\text{Cl}-\text{Cl}}$