

## حل التمرين 05

www.pc-lycee.com

1. يتنمى عنصرا البروم و الفلور إلى مجموعة الهالوجينات .
2. البنية الإلكترونية للفلور  $K^2L^7$  ، عدد الإلكترونات الخارجية 7 .
3. حسب القاعدة الثمانية يمكن لذرة الفلور أن تكتسب إلكترون واحد ليتكون الأيون المستقر  $F^-$  .  
بما أن الفلور والبروم ينتميان لنفس المجموعة ، فإن البروم كذلك يمكن أن يعطي الأيون  $Br^-$  .
4. البروم و الفلور يوجدان في نفس المجموعة إذن يمكن كذلك لذرة بروم أن تكون جزيئة برومور الهيدروجين ذي الصيغة  $HBr$  بارتباطها بذرة هيدروجين.

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com