

www.pc-lycee.com

حل التمرين 05

1. ينتمي عنصر 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
ذئ الصيغة HBr بارتباطها بذرة هيدروجين.

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com