

## حل التمرين 03

www.pc-lycee.com

1. ينتمي عنصر الأكسجين إلى العمود السادس إذن لديه 6 إلكترونات على طبقته الخارجية. حسب القاعدة الثمانية ، يمكن لهذه الذرة أن تكتسب إلكترونين لتصبح طبقته الخارجية مشبعة بثماني إلكترونات وبالتالي يمكن أن تكون الأيون  $O^{2-}$  .
2. يمكن لذرة الأكسجين أن تقيم رابطتين تساهميتين .
3. عنصر الكبريت ينتمي إلى المجموعة السادسة إذن عدد الإلكترونات على طبقته الخارجية هو 6 .
4. بما أن عنصر الأكسجين وعنصر الكبريت ينتميان إلى نفس العمود في الترتيب الدوري ، فهما ينتميان إلى نفس المجموعة، إذن لديهما نفس الخاصيات الكيميائية ، وبما أن ذرة أكسجين ترتبط بذرتي هيدروجين فإن ذرة كبريت تقوم بنفس الروابط، فتتكون الجزيئة  $H_2S$  ، مثلما تتكون جزيئة الماء  $H_2O$  .

Mohammed Sohki

www.pc-lycee.com