

## حل التمرين 09

www.pc-lycee.com

1. صيغة ثنائي الأوكسجين  $O_2$  .
2. ثنائي الأوكسجين هو عبارة عن جزيئة مكونة من ذرتي أوكسجين ترتبطين برابطة تساهمية مزدوجة. هذه الجزيئة شحنتها الإجمالية منعدمة إذن ليست أيونا.
3. الصيغة الإلكترونية لذرة الأوكسجين  $K^2L^6$  .  
حسب القاعدة الثمانية، يمكن لذرة الأوكسجين أن تكتسب إلكترونين لإشباع طبقتها الخارجية. لتصبح أيونا يحمل شحنتين سالبتين  $O^{2-}$  .
4. الصيغة الإلكترونية لذرة البوتاسيوم  $K^2L^8M^8N^1$  . طبقتة الخارجية تحتوي على إلكترون واحد ، حسب القاعدة الثمانية ، يمكن لهذه الذرة أن تفقد إلكترونات لتكون أيونا موجبا  $K^+$  .
5. نستنتج صيغة أكسيد البوتاسيوم  $K_2O$  حيث ترتبط ذرة أوكسجين واحدة مع ذرتي صوديوم.
6. السيزيوم والبوتاسيوم ينتميان لنفس المجموعة وهي المجموعة الأولى ، إذن لهما نفس الخصائص الكيميائية، ويرتبطان بنفس الطريقة مع ذرة الأوكسجين ، حيث يمكن كذلك أن يتكون أكسيد السيزيوم  $Cs_2O$  .

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com