

حل التمرين 09

www.pc-lycee.com

1. صيغة ثنائي الأوكسجين O_2 .
2. ثنائي الأوكسجين هو عبارة عن جزيئة مكونة من ذرتي أوكسجين ترتبطان 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 $K^2L^8M^8N^1$. طبقته 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