

مستر فيكتور استاذ الكيمياء

- ٦ - عناصر الاكيتيدات من العناصر غير المشعة .
٧ - اقوى الفلزات يقع فى اعلى المجموعة السابعة بالجدول الدورى .

السؤال الخامس :

وضح التركيب الالكترونى للعناصر الآتية ^{17}Cl , ^{11}Na , ^1H , ^{54}Xe , ^{26}Fe
ثم حدد موقع كل عنصر فى الجدول الدورى ، ماهى الفئة التى ينتمى إليها كل عنصر .

السؤال السادس : احسب عدد تأكسد فى كل مما يأتى :

- ١ - الكبريت فى H_2SO_4 , SO_3 , SO_2
٢ - الكلور فى NaClO_4 , KClO_3 , HCl
٣ - الكروم فى $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, Cr_2O_3

السؤال السابع :

١ - احسب طول الرابطة فى جزئى يوديد الهيدروجين .

إذا كان طول الرابطة فى جزئى اليود $^{248}\text{I}_2$ انجستروم
وطول الرابطة فى جزئى الهيدروجين $^{76}\text{H}_2$ انجستروم

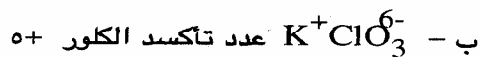
احسب نصف القطر التساهمى لذرة الهيدروجين .

إذا كان طول الرابطة فى جزئى الماء $^{196}\text{H}_2\text{O}$ انجستروم

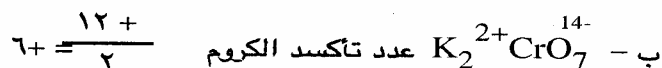
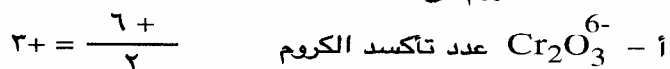
وطول الرابطة فى جزئى الاكسجين $^{136}\text{O}_2$ انجستروم

مستر فيكتور استاذ الكيمياء

٢ - عدد تأكسد الكلور فى :



٣ - عدد تأكسد الكروم فى :



إجابة السؤال السابع :

١ - نصف قطر ذرة اليود = $\frac{2.8}{2} = 1.4$ انجستروم

نصف قطر ذرة الهيدروجين = $\frac{0.6}{2} = 0.3$ انجستروم

٢. طول الرابطة بين اليود والهيدروجين = نصف قطر ذرة اليود + نصف قطر ذرة الهيدروجين

٣. طول الرابطة بين اليود والهيدروجين = $1.4 + 0.3 = 1.7$ انجستروم

ب - نصف قطر ذرة الاكسجين = $\frac{1.36}{2} = 0.68$ انجستروم

طول الرابطة بين الهيدروجين والاكسجين فى جزئى الماء = $1.96 \div 2 = 0.98$ انجستروم

طول نصف القطر التساهمى لذرة الهيدروجين = $0.98 - 0.68 = 0.3$ انجستروم