

1

أحسب، بدلالة الشحنة الابتدائية، شحنة إلكترونات الذرة

-1-2

1 ن استنتاج شحنة نواة الذرة

-1-3

2- ينتج عن فقدان ذرة الحديد لعدد من الإلكترونات ، أيون شحنة إلكتروناته $-3,68 \cdot 10^{-18}$.
 1 ن حدد طبيعة هذا الأيون

-2-1

1,5 ن ما هو عدد الإلكترونات لهذا الأيون :

-2-2

1 ن حدد عدد الإلكترونات المفقودة من طرف ذرة الحديد

-2-3

1 ن أكتب رمز ذرة الحديد و رمز الأيون الناتج عنها

-2-4

التمرين الثاني (4,5)

نعتبر الرموز والصيغ التالية : $\text{Fe}^{2+}, \text{Fe}^{3+}, \text{Fe}, \text{Al}, \text{Cl}^-, \text{MnO}_4^-, \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$:

1- صنف هذه الأنواع الكيميائية حسب معطيات الجدول التالي :

2,5 ن

الأنيونات		الكاتيونات		الذرات
متعددة الذرات	أحادية الذرة	متعددة الذرات	أحادية الذرة	

1 ن 2- حدد الأنواع الكيميائية التي تتوفر نواتها على نفس الشحنة الكهربائية

3- أحسب عدد إلكترونات أيون ثلثي الكرومات $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$

1 ن

نعطي ^{24}Cr ، ^{16}O