

حل التمرين 14

للكبريت أربع نظائر، يبين الجدول التالي درجة تواجد كل منهم في الطبيعة :

النظير	$^{32}_{16}\text{S}$	$^{33}_{16}\text{S}$	$^{34}_{16}\text{S}$	$^{36}_{16}\text{S}$
التركيب	16 بروتون 16 نوترون 16 إلكترون	16 بروتون 17 نوترون 16 إلكترون	16 بروتون 18 نوترون 16 إلكترون	16 بروتون 20 نوترون 16 إلكترون

2. رمز الأيون : S^{2-} اسمه : أيون الكبريتور.

3. تكون الأيون لا يؤثر على نواة الذرة ، يؤثر فقط على عدد الإلكترونات.
إذن عدد البروتونات والنوترونات يبقى نفسه ، أما عدد الإلكترونات فيزداد باثنين.

النظير	$^{32}_{16}\text{S}$	$^{33}_{16}\text{S}$	$^{34}_{16}\text{S}$	$^{36}_{16}\text{S}$
تركيب الأيون S^{2-}	16 بروتون 16 نوترون 18 إلكترون	16 بروتون 17 نوترون 18 إلكترون	16 بروتون 18 نوترون 18 إلكترون	16 بروتون 20 نوترون 18 إلكترون