

الجدع المشترك	نموذج الذرة	كيمياء حلول 04
---------------	-------------	----------------

حل التمرين 14

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

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

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.

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