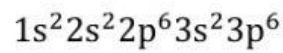
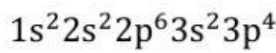


11 ضع المصطلح المناسب:

- يسمى الأيون الموجب بـ
- يسمى الأيون السالب بـ
- هي قوة تجاذب تنشأ بين ذرتين أو أكثر من خلال فقد أو اكتساب أو مشاركة الإلكترونات

12 أي من التوزيعين الآتين هو التوزيع الإلكتروني لذرة الكبريت (S16) وأهم التوزيع الإلكتروني لأيون الكبريت؟



.....

.....

13 قارني بين عدد البروتونات والإلكترونات في الذرة المتعادلة وفي الأيون الموجب:

في الذرة المتعادلة: عدد الإلكترونات عدد البروتونات.

في الأيون الموجب: عدد الإلكترونات عدد البروتونات.

14 ضع (صح) أمام العبارة الصحيحة و (خطأ) أمام العبارة الخاطئة:

اللافلزات تفقد إلكترونات تكافئها بسهولة

تكون الفلزات الانتقالية أيونات موجبة ثنائية فقط

التوزيع الإلكتروني لأيون الماغنيسيوم (Mg^{2+}) هو $1s^2 2s^2 2p^6$

يحتاج عنصر الفلور (F9) إلى اكتساب إلكترون واحد للوصول إلى حالة الثمانية

15 أكمل المعادلة:

