إلكترونات التكافؤ

اقرأ في كتابك عن إلكترونات التكافؤ.

ضع دائرة حول رمز أفضل إجابة لإكمال الجملة أو إجابة السؤال فيما يلي:

15. تُسمّى إلكترونات المستوى الأخير في الذرة:

a. الإلكترونات النقطية **b.** إلكترونات الكمّ **c.** إلكترونات التكافؤ **d.** التوزيع الإلكتروني للغاز النبيل

16. يُمثّل رمز العنصر في طريقة التمثيل النقطي للإلكترونات:

a. نواة العنصر النبيل الأقرب إلى تلك الذرة في الجدول الدوري.

b. نواة الذرة ومستويات الطاقة الداخلية للإلكترونات

c. إلكترونات تكافؤ الذرة

d. إلكترونات الغاز النبيل الأقرب إلى الذرة في الجدول الدوري

17. إذا كان التوزيع الإلكتروني لذرة الكلور هو $[Ne]3s^2 3p^5$، فما عدد إلكترونات تكافئها؟

a. 3 **b.** 21 **c.** 5 **d.** 7

18. إذا علمت أن التوزيع الإلكتروني للبورون هو $[He]2s^2 sp^1$، فأيّ ممّا يلي يُمثّل التمثيل النقطي للإلكترونات؟

a. ·Be· **b.** ·Ḃ· **c.** Ḃ: **d.** B̈

19. إذا علمت أن التوزيع الإلكتروني للبريليوم هو $1s^2 2s^2$، فأي ممّا يلي هو التمثيل النقطي للإلكترونات؟

a. ·Be· **b.** ·B· **c.** B̈: **d.** B̈

20. ما الإلكترونات التي تُمثّل بالنقط في نموذج التمثيل النقطي للإلكترونات؟

a. إلكترونات التكافؤ **c.** إلكترونات المستويات الداخلية

b. إلكترونات المستوى s فقط **d.** a و c