

نظرية الكم والذرة ٣

اقرأ في كتابك عن مستويات ذرة الهيدروجين.

اكتب عن بعين كل جملة فيما يلي الكلمة أو الجملة التي بين الأقواس، والتي تجعلها صحيحة:

15. _____ مستويات الطاقة الفرعية في الذرة (لها، ليس لها) أحجام ثابتة ومحددة.
16. _____ يتسع كل مستوى فرعي إلى (اثنين، أربعة) من الإلكترونات.
17. _____ مستويات الطاقة (s) جميعها (كروية، مثل حبة الفول السوداني).
18. _____ مستوى الطاقة الرئيس فيه (n^2 , n) من مستويات الطاقة الثانوية.
19. _____ أكبر عدد من (الإلكترونات، المستويات) المرتبطة بكل مستوى طاقة رئيس يساوي $2n^2$.
20. _____ توجد (خمسة، ثلاثة) مستويات فرعية متساوية الطاقة من نوع p.
21. _____ يتكوّن مستوى الطاقة الرئيس الثاني في ذرة الهيدروجين من $(2s, 2p)$.
22. _____ يتكوّن مستوى الطاقة الرئيس الثالث في ذرة الهيدروجين من (تسعة، ثلاثة) مستويات طاقة فرعية.