



الأسئلة الموضوعية الفصل الثاني من الوحدة الأولى

شبكة منهاجي التعليمية

أسئلة موضوعية

حدد رمز الإجابة الصحيحة في الفقرات التالية:

١- النموذج الذري الذي يصف موقع الإلكترون بدلالة الأفلأك هو نموذج:

أ- شرودنغر.

٢- العدد الكمي الذي يعبر عن عدد الأفلأك هو:

ج- المغناطيسي.

٣- أعلى طول موجة يبعثها الفوتون عند انتقال إلكترون ذرة الهيدروجين من المستوى:

أ- $5S \leftarrow 4S$ (لأن أعلى طول موجة لأقل طاقة)

٤- أعلى تردد موجة يبعثه الفوتون عند انتقال إلكترون ذرة الهيدروجين من المستوى:

د- $1S \leftarrow 2S$ (لأن أعلى تردد لأعلى طاقة)

٥- يعبر عدد الكم المغزلي m_s عن:

ج- دوران الإلكترون حول نفسه.

٦- السعة القصوى من الإلكترونات في الغلاف الرئيس الثالث لذرة ما يساوي:

د - ١٨

٧- عدد الأغلفة الفرعية في الغلاف الرئيس الرابع لذرة ما يساوي:

أ - ٤

٨- الغلاف الذي يملأ بالإلكترونات أولاً من بين الأغلفة التالية هو:

ج - 4d (الأقل طاقة)

٩- أقل الأغلفة الفرعية التالية طاقة هو:

ج - 4f

١٠- عدد الأفلاك في الغلاف الرئيس الثالث يساوي:

ج - ٩

١١- فلكي $3p_z$, $3p_y$ يختلفان عن بعضهما في:

ب - الاتجاه.

١٢- الفلكان $3p_x$, $2p_x$ يختلفان عن بعضهما في:

د - الطاقة.

١٣- الأغلفة الفرعية في الغلاف الرئيس الأول والثاني مجموعها يساوي:

ب- ٣

١٤- فيما يتعلق بأفلاك (p)، فإن العبارة الصحيحة من التالية هي:

د- تتخذ اتجاهات فراغية متعامدة.

١٥- أقل عدد من الإلكترونات التي لها اتجاه الغزل نفسه في ذرة Si_{14} هو:

ب- ٦

١٦- فرق الطاقة الأكبر يكون بين الغلافين الفرعيين:

أ- $1s, 2s$

١٧- يتشابه الإلكترونين في الغلاف الفرعي $3s$ بأعداد الكم:

ب- n, l, m_l

١٨- يتشابه الإلكترونين في الفلكين $2p_z^1 2p_x^1$ بأعداد الكم:

أ- n, l, m_s

١٩- الغلاف الفرعي الذي يعبأ آخرأ بالإلكترونات من بين الأغلفة التالية هو:

ج - 6p

٢٠- أحد رموز الأغلفة الفرعية التالية غير مقبول وهو:

د - 1p²

تمنياتنا لكم بالتوفيق

شبكة منهاجي التعليمية