حل_اوراق_عمل_للوحدة_الثانية_كيم ياء_٢_

أوراق العمل لقياس المهارات.	المادة: الكيمياء ٢

الاسم: **الفصل الثاني :الإلكترونات في الذرات**

س١ / اجب عن جميع الأسئلة التالية باختيار الإجابة الصحيحة:

1) " هو جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة " تعريف:
أ) الفوتون ب) الكم ج) الجول د) الموجه

٢) أقل كمية من الطاقة يمكن أن تكتسبها الذرة أو تفقدها
أ) طاقة السعر. ب) الجول. ج) الحرارة النوعية. د) الكم.

٣) عدد المجالات الفرعية للمجال d هي
أ) 2 ب) 3 ج) 4 د) 5

٤) عدد مستويات الطاقة الثانوية بمجال الطاقة الرئيسي الثاني
أ) 1 ب) 2 ج) 3 د) 4

٥) هي مقدار ارتفاع القمة او انخفاض القاع عن مستوى خط الأصل
أ) التردد. ب) الطول الموجي. ج) سعة الموجة. د) مساحة الموجة.

٦) التمثيل الصحيح بالأسهم هو
أ) ●● ب) ↑↑ ج) ↑↓ د) ↓↓

٧) تحدد الكترونات التكافؤ الخواص ..... للعنصر
أ) الفيزيائية ب) الكيميائية ج) الكهربائية د) الكيميائية والفيزيائية

٨) وحدة s^{-1} تستخدم لقياس
أ) سعة الموجة ب) طول الموجي ج) الطاقة د) التردد

٩) كلما زاد حجم مدار الالكترون فإن طاقة الذرة.....
أ) لا تتأثر ب) تتضاعف ج) تزداد د) تقل

١٠) تسمى الحالة التي تكون إلكترونات الذرة فيها في أدنى طاقة
أ) حالة اثارة ب) حالة الاستقرار ج) حالة الفوتو الكترونات د) حالة هايزنبرج

١١) " من المستحيل معرفة سرعة جسيم ومكانه في الوقت نفسه بدقة " هذا مبدأ
أ) اوفباو ب) هايزنبرج ج) شرودنجر د) دي برولي

١٢) من المبادئ التي يعتمد عليها التوزيع الإلكتروني مبدأ
أ) دي برولي ب) لويس ج) بور د) أوفباو

١٣) التوزيع الالكتروني المناسب حسب قاعدة هوند هو
أ) ↓↑ ↑ ↑ ب) ↑↓ ↑ ج) ↑↓ ↑↓ د) ↑↓ ↓ ↑

١٤) حرف n يدلل على
أ) المجالات الفرعية ب) مستويات الطاقة الرئيسية ج) المجالات د) مستويات الطاقة الفرعية

١٥) إلكترونات التكافؤ تكون بمستويات الطاقة
أ) الاكبر ب) الاقل ج) الأقرب للنواة د) داخل النواة

١٦) عدد الالكترونات المجال الفرعي الواحد لا يزيد عن إلكترونين فقط إذا كانا يدوران في اتجاهين متعاكسين.
أ) قاعدة هوند ب) مبدأ الشك لهايزنبرج ج) مبدأ باولي د) مبدأ أوفباو