الاسم /

المراجعة الختامية للفصل الأول (الضوء وطاقة الكم)

أجيبي على الأسئلة التالية //

١/ يقاس بوحدة الهيرتز (HZ) ويرمز له بالرمز اليوناني (ν) نيو :

أ) الإشعاع الكهرومغناطيسي ب) التردد ج) سعة الموجة

٢/ العلاقة بين الطول والتردد :

أ)علاقة عكسية ب)علاقة طردية ج) علاقة تناسقية

٣/ هو اقل كمية من الطاقة يمكن أن تكتسبها الذرة أو تفقدها :

أ) الاشعاع ب)الضوء ج) الكم

٤/ كان العالم الألماني ماكس بلانك هو مكتشف الضوء الكهرومغناطيسي .

أ)صواب ب)خطاء

٥/ تحسب طاقة الفوتون بواسطة العلاقة ($E_{Photon} = h.\nu$) .

أ)صواب ب)خطاء

٦/ لكل عناصر المجموعة الواحدة طيف انبعاث خاص بها :

أ)صواب ب)خطاء

٧/ تسمى السلسلة (n=2) في مستويات الطاقة لذرة الهيدروجين بـ:

أ)سلسلة بالمر ب)سلسلة ليمان ج) سلسلة باشن

٨/تسمى (s-p-d-f)بـ:

أ)مستويات الطاقة الرئيسية ب)مستويات الطاقة الثانوية ج)الرموز الالكترونية

٩/ يحمل مستوى الطاقة الثانوي (p) عدد 8 من الالكترونات .

أ) صواب ب) خطاء

١٠/ ينص على أن عدد الالكترونات للمستوى الفرعي الواحد لايزيد عن الكترونين ويدور حول كلا منهما حول نفسة :

أ)مبدأ باولي ب) مبدا أوفباو ج)مبدأ هايزنبرج

١١/ التوزيع الالكتروني ($1s^2$ -$2s^2$ $2p^6$ -$3s^1$) يعبرعن عنصر الصوديوم ذو العدد الذري :

أ) 15 ب) 11 ج) 17

١٢/ تتواجد الكترونات في .....من التوزيع الالكتروني لكل عنصر :

أ)مستوى الطاقة الرئيسي الأخير ب)مستوى الطاقه الثانوي الأول ج)مستوى الطاقه الأوسط

١٣/اذا كان تمثيل لويس النقطي لعنصر الكربون هو (·C·) يدل على أن عدد الكترونات التكافو له هو :

أ) 3 ب) 4 ج) 5

١٤/ التوزيع الالكتروني التالي ($[Ne]3s^2\ 3p^2$) من نوع :

أ) رسم مربعات المستويات ب)ترميز الغاز النبيل ج) الترميز الالكتروني

١٥/ شكل المستوى الفرعي (s) هو :

أ) فصين ب) لاشكل له ج) كروي