



برعاية معالي وزير التربية والتعليم
السيد الاستاذ / محمد عبد اللطيف
وتوجيهات مساعد الوزير لشئون تطوير المناهج التعليمية
والمشرف على الادارة المركزية لتطوير المناهج
د/ أكرم حسن
اداءات وتقييمات الصف الثانى الثانوى
كيمياء
لجنة الاعداد والمراجعة
خبراء مكتب تنمية مادة العلوم
اشراف علمى
مستشار العلوم
د/ عزيزه رجب خليفة

الإدارة المركزية لتطوير المناهج
إدارة تنمية مادة العلوم

2024 - 2025





التقييم الأسبوعي

س ١- علل لما يأتي

١- لا ينطبق القانون $(2n^2)$ علي المستوي الطاقة الاعلي من الرابع.

٢- عدد الكم المغناطيسي للمستوي الفرعي (4d) يساوي خمسة فقط.

٣- يشغل المستوي الطاقة الرئيسي الثالث بعدد ١٨ الكترون فقط.

٤- يحتوي المستوي الفرعي (p) علي ثلاثة اوربيتالات فقط؟

٥- يتشبع المستوي الفرعي (f) بعدد ١٤ الكترون فقط؟

س ٢- وضح الخطأ لمجموعات الكم التالية للإلكترون مع التعليل؟

1) $n = 2, \ell = 1, m_\ell = -2$

.....

2) $n = 1, \ell = 0, m_\ell = +\frac{1}{2}, m_s = +\frac{1}{2}$

.....

3) $n = 4, \ell = 2, m_\ell = -3, m_s = +\frac{1}{2}$

.....

4) $n = 1, \ell = 1, m_\ell = 1, m_s = -\frac{1}{2}$

.....

5) $n = 3, \ell = 2, m_\ell = -3, m_s = -\frac{1}{2}$

.....

قارن بين

١- عدد الالكترونات التي تشغل المستوي الفرعي (d) والمستوي الفرعي (f)

٢- عدد الالكترونات التي تشغل المستوي الرئيسي الثالث والرابع

٣- عدد الاوربيتالات في كل من المستوي الفرعي (p) والمستوي الفرعي (f)

٤- عدد المستويات الفرعية في المستوي الرئيسي الثاني والثالث

٥- عدد الاوربيتالات في كل من المستوي الرئيسي الثالث والثاني

