



الجامعة التكنولوجية
قسم العلوم التطبيقية
فرع الفيزياء التطبيقية
الامتحان النهائي
2014 - 2015



المور الأول

الفرع: الفيزياء التطبيقية
اسم المادة: كيمياء عامة
مدرس المادة: م. هديل صلاح منصور

المرحلة: الأولى
الزمن: 3 ساعات
التاريخ: 15/6/14

ملاحظة: الأجوبة عن أربعة أسئلة فقط

(15 درجة)

س¹ / أ- عرف ما يأتي :

(1) القاعدة الثمانية (2) الفلزات (3) المجموعة الفعالة (4) العامل المختزل (5) عدد التاكسد

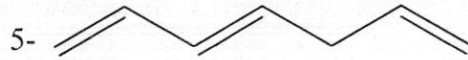
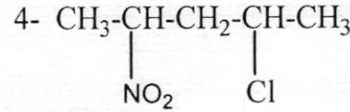
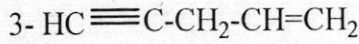
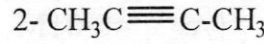
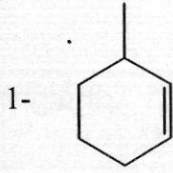
(10 درجات)

ب- مانوع الأصرة التي تربط بين المركبات التالية وضح ذلك :

1- NaCl , 2- HCl

(15 درجة)

س² / أ- أذكر أسماء المركبات التالية حسب نظام (IUPAC) للتسمية لكل مما يأتي :



(10 درجات)

ب- متى يحدث الأنفصام المتجانس والأنفصام غير المتجانس؟ (وضح ذلك)

س³ / أ- كم غراما من كبريتات البوتاسيوم (K_2SO_4) تلزم لتحضير (500 ml) من محلول تركيزه (0.3 M) ؟

(15 درجة)

(10 درجات)

ب- اذا كانت أعداد الكم الأربعة للألكترون الأخير لذرة عنصر ماهي :

$$n = 3 , l = 2 , m_l = -2 , m_s = +1/2$$

فما العدد الذري لهذا العنصر؟