

موضوع امتحان شهادة إتمام الدراسة الثانوية

الكيمياء ( للمرحلتين الأولى والثانية ) الزمن : ثلاث ساعات

أحيب عن خمسة أسئلة فقط مما يأتي ( الأسئلة من أربع صفحات )

ملاحظة هامة جداً : أكتب جميع المعادلات الكيميائية مرزونة

السؤال الأول :

(أ) أكتب لمصطلح العلي ( المفهوم العلمي ) الدال على إعبارات التالية

- ١- قدرة الذرة على جذب إلكترونات الرابطة الكيميائية .
- ٢- رابطة تحدث بين عنصرين قروم سالبة كهربية بينهما صفراً .
- ٣- عملية تسخين الحام لمدة من الزمان لرفع نسبة الحديد للحام .
- ٤- مركبات عضوية تحتوي على عنصرين الكربون والهيدروجين فقط .
- ٥- نواتج اتحاد الأسمدة الكرومات مع الكحوليات ثم وجود مادة نازحة للماء .

(ب) ارسس جوا ترضير غاز الايثانين (الاسيليم) ثم لعمل موصفاً :

- ١- كيف يجمع الغاز والماء
- ٢- معادلة التوليد الكيميائية مرزونة .

سما ناتي تفاعل الغاز مع الماء مع ذكر شروط التفاعل والمعادلة الكيميائية

(ج) اذا كان طول الرابطة من جزي 'الهيدروجين' او 'الميثانوم' وطول الرابطة من جزي 'الفلور' ١٢٨

الفلور ١٢٨ اكتب طول الرابطة من جزي 'كلوريد الهيدروجين'

(د) كيف تحصل على البرزين العطري من حمض البرولين

السؤال الثاني :

(أ) اعلل لما يأتي

- ١- ينصح الاطباء بتفقيت حبه لاسيرين قبل بلعها او اخذها عدايه في الماء
- ٢- يفضل الاكثرون ان يزدوج مع الاكثرون من اوربقال المستوي لفرع على ان ينتقل الى مستوى آخر .

٣- وجود حفرة ملحية تصل نصف الخلية الجلفانية .

٤- الماء متعادل التأثير على عيار الشمس

٥- تفاعل اكسيد الحديد لفتايلس مع الاسمه الكركزة الساخنة مكوناً املع

حديد III واملع حديد II