امتحان عضويه (١)

السؤال الاول

(أ) أكتب المصطلح العلمى الدال على العبارات الاتيه

١ – الصيغه التى توضح طريقة ارتباط الذرات مع بعضها بالروابط التساهميه فى المركبات المختلفه

٢ – تفاعل الاسترات مع الامونيا لتكوين أميدالحمض والكحول

٣ – الخليط المكون من الصودا الكاويه والجير الحى

٤ – المركب العضوى الناتج من تسخين محلول كلوريدالامونيوم مع محلول سيانات الفضه

٥ – اتفاق بعض المركبات العضويه فى صيغه جزيئية واحدة واختلافها فى الخواص الفيزيائيه والكيميائيه

(ب) وضح بالمعادلات الكيميائيه الموزونه كيف تحصل على كل من :–

١ – إثير ثنائى الايثيل من الايثلين

٢ – ميثيل بنزين من بنزوات صوديوم

٣ – كحول ثانوى من البروبين

السؤال الثانى

(أ) أكتب الصيغه الكيميائيه لكل من

١ – حمض التيرفيثاليك

٢ – البيروجالول

٣ – حمض أروماتى به مجموعة كربوكسيل ومجموعة هيدروكسيل صيغته الجزيئيه C7H6O3

(ب) علل

١ – درجة غليان الجليسرول أعلى من درجة غليان الايثلين جليكول

٢ – يسمى حمض الاستيك بحمض الخليك الثلجى

٣ – الاوليفينات أكثر نشاطا من البرافينات

٤ – تعد المركبات العضويه بالملايين على عكس المركبات الغير عضويه

السؤال الثالث

(أ) قارن بين كل من

١ – البلمرة بالاضافه والبلمرة بالتكاثف

٢ – المركبات العضويه والمركبات الغيرعضويه من حيث (الذوبان – الاشتعال)

٣ – الكحول والفينول من حيث التفاعل مع كل من (الصوديوم – هيدروكسيدالصوديوم)

(ب) كيف تميز عمليا بين كل من

١ – حمض الايثانويك وحمض الكربوليك

٢ – كحول ثانوى وكحول ثالثى

السؤال الرابع

(أ) اذكر استخدام واحدلكل مما يأتى

١ – البنزين العطرى

٢ – اسيتات الصوديوم اللامائيه

٣ – الايثلين جليكول

(ب)رتب الكحولات التاليه تصاعديا على حسب درجة الغليان

(كحول بيوتيلى ثالثى – ايثانول – ميثانول – كحول ايزوبروبيلى)

Mr.Saad Shoukr

Mr.Saad Shoukr

PDF created with pdfFactory Pro trial version www.pdffactory.com