مراجعة أهم أسئلة السادس والكحولات والفنولات

١) إكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات الآتية :

- ١- أدهيدات أو كيتونات عديده الهيدروكسيل
- ٢- تفاعل الأحماض مع كربونات أو بيكربونات الصوديوم
- ٣- تفاعل الأحماض العضويه مع الكحولات فى وجود ماده نازعه للماء
- ٤- حجوم الغازات الداخلة فى التفاعل و الناتجه من التفاعل تكون بنسب محده
- ٥- خليط من الإيثانول و الميثانول و البيريدين و بعض الصبغات
- ٦- تحليل كيميائى يستخدم فى التعرف على مكونات الماده
- ٧- الحجوم المتساويه من الغازات تحت نفس الظروف من درجه الحرارة و الضغط تحتوى على أعداد متساويه من الجزيئات
- ٨- عدد مجموعات الكربوكسيل فى جزئ الحمض العضوى
- ٩- ماده كيميائيه يتغير لونها بتغير نوع الوسط
- ١٠- كحولات لا تتصل فيها مجموعته الكاربينول بأى ذرات هيدروجين
- ١١- يفرز فى الدم وقت الشد العصبى و صيغته الكيميائية $C_9H_{13}NO_3$
- ١٢- مركب عضوى يستخدم فى بعض الأدوات الكهربيه و طفايات السجائر
- ١٣- الأحماض الأليفاتيه المشبعه أحاديه الكربوكسيل
- ١٤- نوع من ورق الترشيح يحترق إحترافاً تاماً و لا يترك أى رماد
- ١٥- مركبات يتصل فيها الكاربينول بمجموعتى الكيل و ذره هيدروجين واحده

٢) علل لما يأتى :

- ١- أكسجين الماء الناتج من تفاعل الأستره مصدره الحمض وليس الكحول
- ٢- يسمى الفينول بحمض الكربوليك
- ٣- درجه غليان الأحماض الكربوكسيلييه أعلى من درجه غليان الكحولات المقابله
- ٤- تسمى الأحماض الأليفاتيه المشبعه أحاديه الكربوكسيل بالأحماض الدهنيه
- ٥- للكحولات صفه حمضيه رغم أنها متعادلته التأثير على عباد الشمس
- ٦- لا يفضل تحضير الأدهيدات بأكسده الكحولات الأوليه
- ٧- تتوقف نواتج تفاعل الإيثانول مع حمض الكبريتيك المركز على درجه الحرارة
- ٨- لا يمكن نزع مجموعته الهيدروكسيل من الفينول عند تفاعله مع الأحماض
- ٩- يستخدم الإيثانول فى صناعه الترمومترات
- ١٠- تسميه مجموعته الكربوكسيل $COOH$ بهذا الإسم
- ١١- اللتر من غاز الكلور Cl_2 و اللتر من غاز الأكسجين O_2
- ١٢- ٧١ جم Cl_2 و ٣٢ جم O_2 فى م.ض.د يشغلان نفس الحجم
- ١٣- ٤٤ جم CO_2 و ١٧ جم NH_3 يحتويان على نفس العدد من الجزيئات
- ١٤- استخدام الأدله فى تفاعلات المعاييره بين الأحماض و القواعد
- ١٥- فى طريقه الترسيب تستخدم ورق ترشيح عديم الرماد

الأفضل في الكيمياء

٣) إكتب الصيغه البنائية :

- ١- الجلوكوز ٢- الفركتوز ٣- أبسط الكحولات الأولية ٤- كاتيكول
 ٥- بيروجالول ٦- حمض الاوكساليك ٧- حمض الفثاليك ٨- الدهن
 ٩- حمض البنزويك ١٠- ميثانال (فورمالدهيد) ١١- إيثانال (أسيتالدهيد)
 ١٢- حمض الفورميك (ميثانويك) ١٣- حمض البيوتريك ١٤- حمض البالمتيك
 ١٥- بكاليت ١٦- T.N.G ١٧- T.N.P ١٨- حمض الكربونيك

٤) وضح بالمعادلات :

- ١- الحصول على أسيتات الإيثيل من كربيد الكالسيوم
 ٢- الحصول على حمض الميثانويك من الميثان
 ٣- الحصول على إيثير ثنائي الإيثيل من السكروز
 ٤- الحصول على فينات الصوديوم من الهكسان العادي
 ٥- الحصول على أسيتات الرصاص من الإيثين
 ٦- الحصول على إيثو كسيد الصوديوم من منتجات بترولييه
 ٧- الحصول على حمض البكريك من حمض البنزويك
 ٨- الحصول على إيثير ثنائي الميثيل من أسيتات الصوديوم
 ٩- الحصول على كحول ثالثي من ألكين مناسب
 ١٠- الحصول على بروبانون من ١, بروبانون
 ١١- الحصول على إيثانول من إيثانويك و العكس
 ١٢- الحصول على الميثان من الإيثانين
 ١٣- تفاعل ٢, ميثيل _ ٢, بيوتانول مع حمض الخليك
 ١٤- تأثير حمض الكبريتيك المركز عند ١٤٠ على ٢, بروبانون
 ١٥- تأثير حمض الكبريتيك المركز عند ١٨٠ على ٢, بروبانون

٥) كيف تميز عمليا بين :

- ١- قاعده قويه و حمض ضعيف ٢- حمض الأسيتيك و الفينول
 ٢- قاعده ضعيفه و حمض قوى ٤- ٢, بروبانون و ٢, ميثيل _ ٢, بروبانون
 ٥- الإيثانول و الفينول و حمض الخليك

٦) رتب تصاعديا حسب الخاصيه الموضحه :

- ١- حمض البنزويك - حمض الكربونيك - الإيثانول - حمض الهيدروكلوريك - حمض الخليك
 (الصفه الحمضيه)
 ٢- الجليسرول - الإيثانول - السوربيتول - الإيثيلين جليكول - الإيثان (درجه الغليان)