

١-١٧ أسئلة

س١: عرّف ما يلي :

١- إلكترونات التكافؤ Valence electrons

٢- العدد التكافؤي Covalent bonds

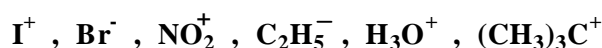
٣- المدارات الجزيئية Molecular Orbitals

٤- التهجين من النوع (Sp^3) Sp^3 hybridization

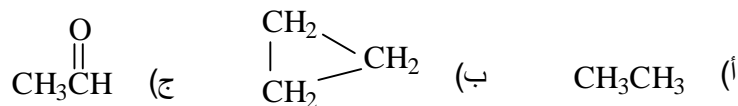
٥- المجموعات الفعالة Functional groups

س٢: ارسم شكلاً يوضح انتقال الإلكترون بين المدارات المختلفة و التهجين من النوع sp^3 .

س٣: ارسم صيغة لويس البنائية لكل مما يأتي :



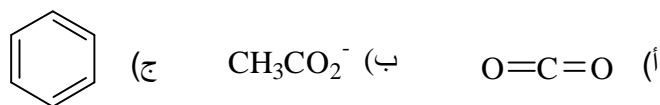
س٤: ما نوع التهجين في كل ذرة من ذرات الكربون لكل من المركبات التالية:



س٥: أشر إلى الذرات أو الجزيئات النيكلوفيلية لكل مما يأتي :



س٦: وضح الأشكال الطنينية (Resonance) التي يمكن كتابتها لكل مما يأتي :

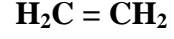


س٧ : وضح بواسطة المعادلات الحموض و القواعد القربنة الناتجة من تفاعل

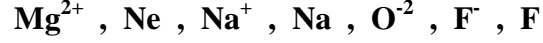
غاز HCl و غاز NH_3 مع الماء .

س٨ : أيهما أكثر حمضية HCCl_3 أو HCF_3 ولماذا ؟

س٩ : ما الحمض القرين لكل من H_2O ، CH_3NH_2 و HNO_3 و CH_3OH و CH_3O^- و



س١٠ : ما الترتيب الإلكتروني لكل من الذرات أو الأيونات التالية :



س١١ : ارسم الصيغة البنائية للمركبات التالية :

