

احياء الصف التاسع الفصل الدراسي الاول

المركبات

المركب : مادة تتكون من اتحاد عنصرين مختلفين او اكثر
- لكل مركب صيغة كيميائية الماء H_2O كلوريد الصوديوم $NaCl$
الهيدروكربونات : هي مركبات تتكون من ذرات هيدروجين و كربون فقط
مثال : الميثان CH_4

خواص المركبات : 1- تتكون من عناصر بنسب ثابتة
2- خواص المركب تختلف عن خواص عناصره
3- لا يمكن تكسيدها الى مواد ابسط بالطرق الفيزيائية (التفكيك - السحق)
ملحوظة : يمكن تحليل الماء الى غازي الاكسجين و الهيدروجين بالتحليل الكهربى

الرابطه الكيميائية : هي القوة التى تربط الذرات ببعضها
الالكترونات هي العامل الاساسى لتكوين الروابط الكيميائية

- عند تكوين الروابط الكيميائية يتم فيها تخزين الطاقة وعند تكسير هذه الروابط تنطلق طاقة تستخدم فى العمليات الحيوية

انواع الروابط الكيميائية : 1- رابطة تساهمية

2- رابطة ايونية

اولا : الرابطة التساهمية : هي رابطة تتكون عن طريق المشاركة بالالكترونات

- قد تكون احادية او ثنائية او ثلاثية حسب عدد الالكترونات المتشاركة
- الرابطة فى جزئ الماء تساهمية احادية