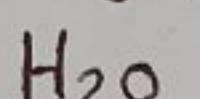
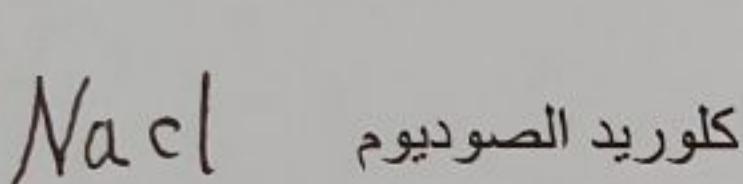
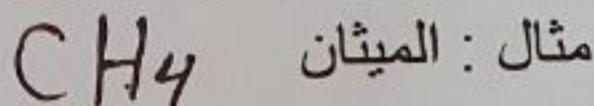


## احياء الصف التاسع الفصل الدراسي الاول

### المركبات



الهيدروكربونات : هي مركبات تتكون من ذرات هيدروجين وكرбون فقط



خواص المركبات : 1- تتكون من عناصر بنسب ثابتة

2- خواص المركب تختلف عن خواص عناصره

3- لا يمكن تكسيرها الى مواد ابسط بالطرق الفيزيائية (التفكيك - السحق )

ملحوظة : يمكن تحليل الماء الى غازى الاكسجين و الهيدروجين بالتحليل الكهربى

الرابطة الكيميائية : هي القوة التى تربط الذرات بعضها  
الالكترونات هي العامل الاساسى لتكوين الروابط الكيميائية

- عند تكوين الروابط الكيميائية يتم فيها تخزين الطاقة وعند تكسير هذه الروابط تنطلق طاقة تستخد  
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 المشاركة  
- الرابطة فى جزئ الماء تساهمية احادية