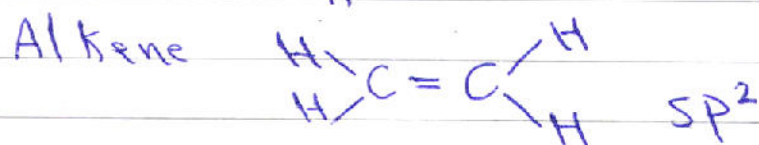
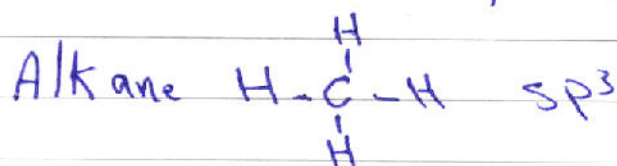


Alkyne

$C_n H_{2n-2}$ Alkyne قانونه، لهما

خصائص هذه المركبات لها أصغر ثلاثية وتشارك في بنفس، لقانون
الداينات Diene التجهين قبل SP



methyl acetylene



النظير، لقيمت

Ethyl methyl acetylene

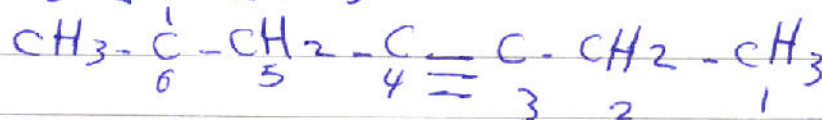
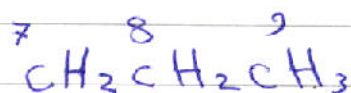


Diethyl acetylene

النظير، لهما!



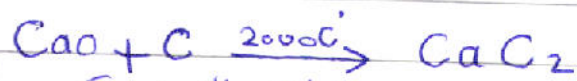
2-pentyne



6-methyl-nonyne

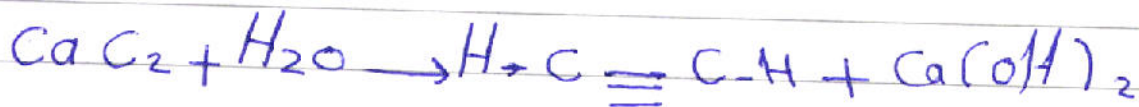
تحضير الأستلين

صناعياً

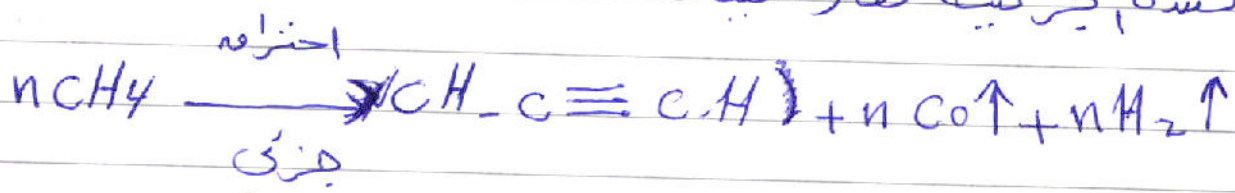


قوت كهربائي / أو كسيد
فحم كوك / الكالسيوم
ثم تفاعل بالماء

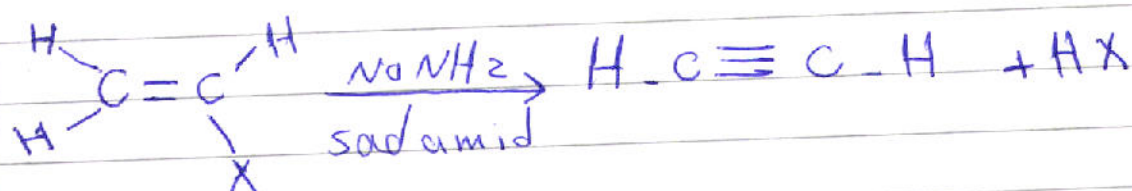
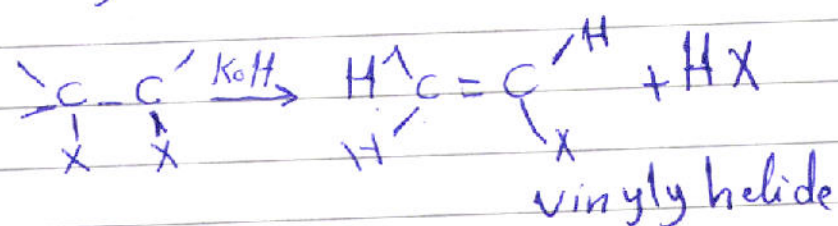
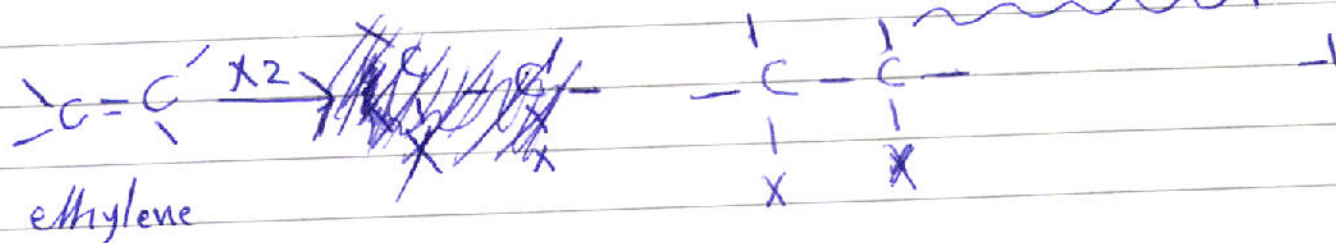
أ- بواسطة كاربيد الكالسيوم



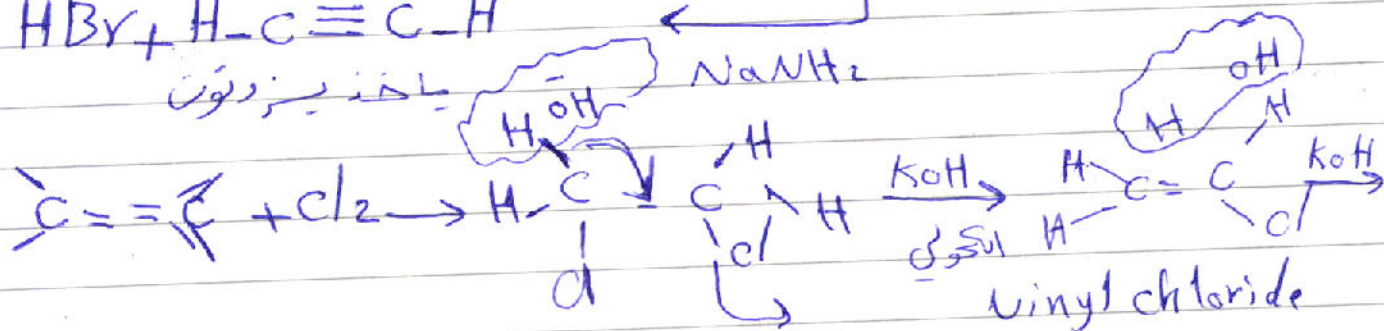
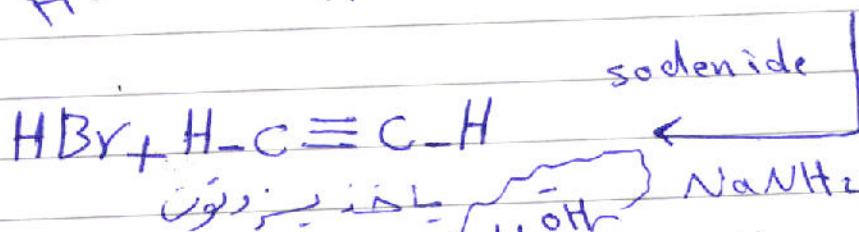
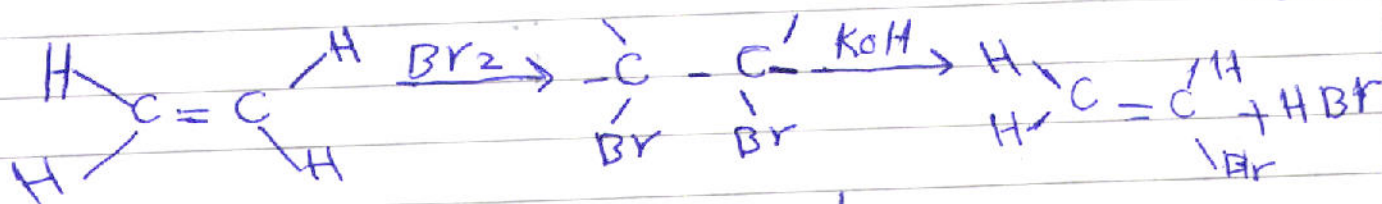
ج- الأكسدة الجزئية لفاز الميثان



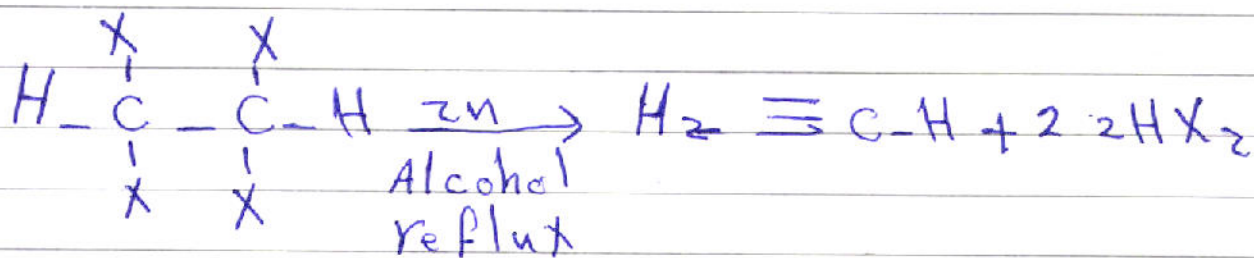
خضير الأستلين مختبراً



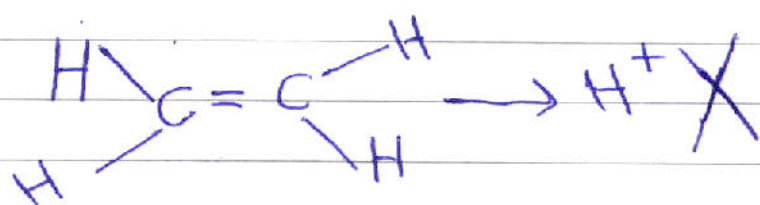
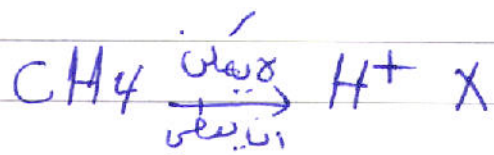
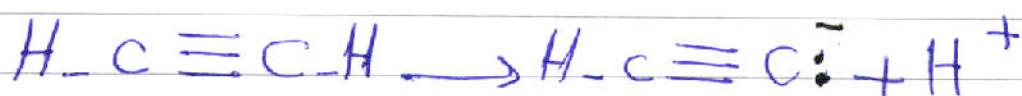
// 29



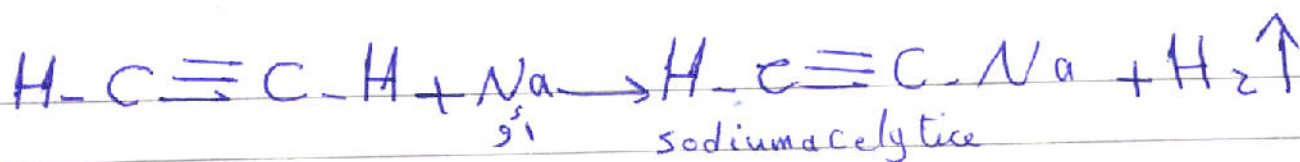
التقطير الفلوسيني الكوكبي بوفرة عند الزنك



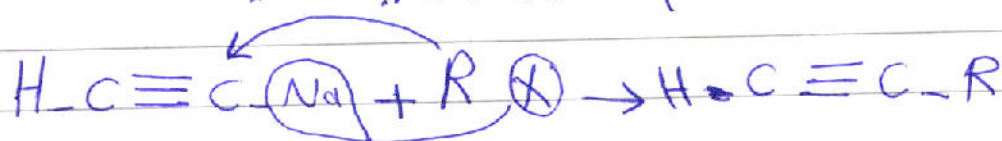
الامتلاك مختلف كلياً عن المركبات السابقة وهو أن هذه الجزيئة تظهر قابلية في عقد ذرة الهيدروجين المرتبطة بالكاربون أي أنه يتلك سلوك حافضي



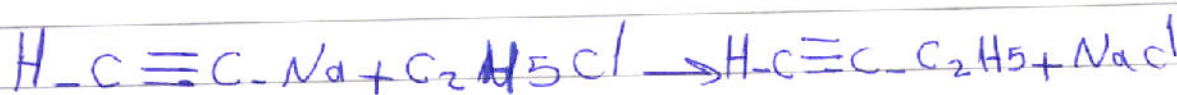
لا يمكن أن يعطي



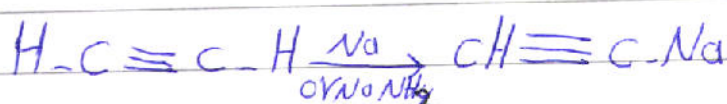
(وهذا يعني أن يحل محل جزيء الهيدروجين)



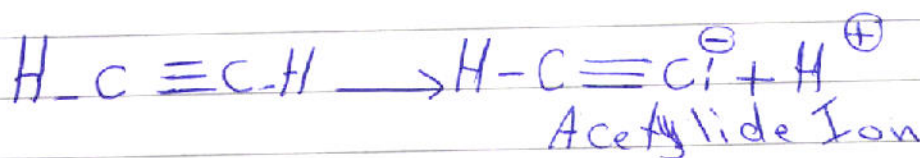
فهذه طريقة تحضير مشتقات الأسيتيلين



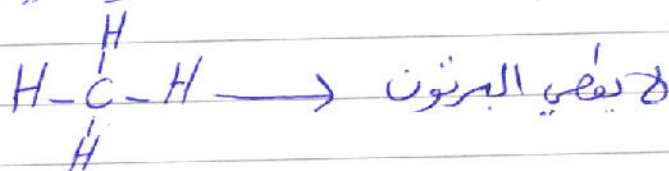
س // كيف تحول الأسيتيلين إلى 1-Butyne

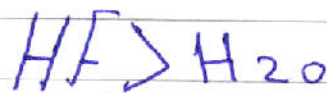
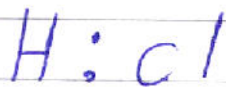


تفاعلات 1- تدخل بصورة عامة نوعان من التفاعلات وتختلف عن الهيدروكربونات الأخرى الفيرميشية لها صفة هيرو انزا تلك سلوك خاص.



وبهذا نرى أنه يشبه HCl والسبب هو أنها تفرز البرتون بينما





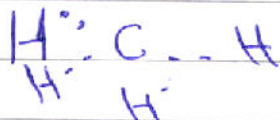
وان قوة كاهضه تتعلق
بالبذره السالبة

← →
قوة السحب هي التي
تحدد قوة كاهضه

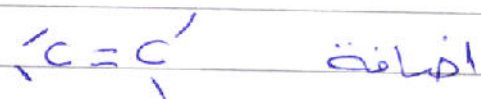
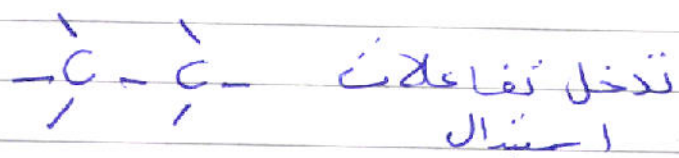


السبب سلك طول كاهضه هو ان
الانكسارات كلها في مستوى واحد
ولها القابلية على الحركة
لذلك لذلك صوف تنكس
البرون.

Alkane اما في حاله

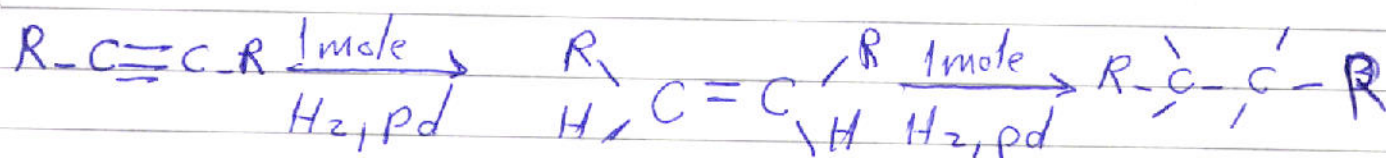


فانها ليست في مستوى واحد وانما
تأخذ شكل هرمي

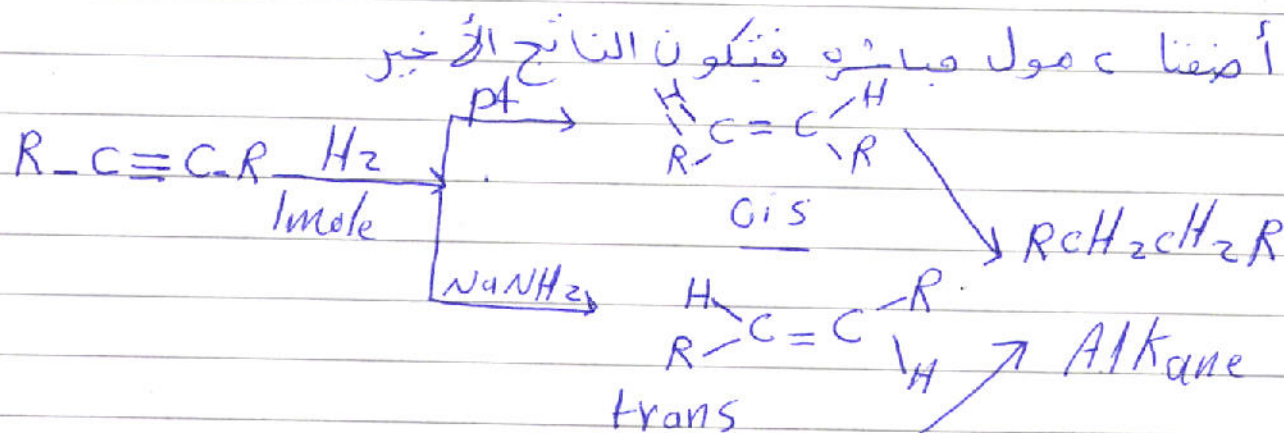


إذا حصل تنافس في تفاعلات لإضافة بين إزدومه والثلاثية فأن
الفائز التنافس هو إزدومه والسبب لأن الإزدوم، ثلاثية
تتقبل التي إزدوم من ثم التي Alkane

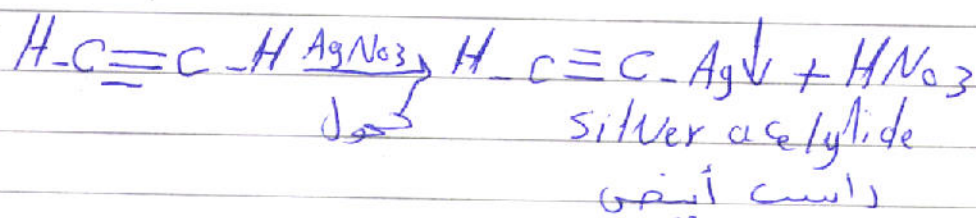
المطبعة



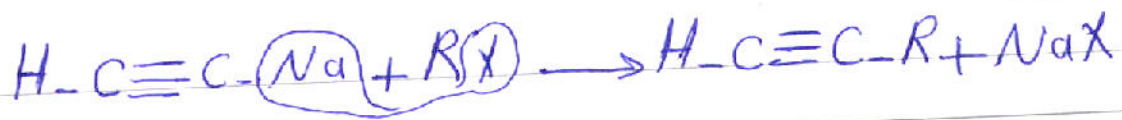
وإذا أضفنا C مول مباشرة فيكون الناتج الأخير



لكن الإستلين يملك سلوكاً ماعض فيفاعل مع AgNO_3 بوجود
الكحول ليكون أملاح هذه المعادن



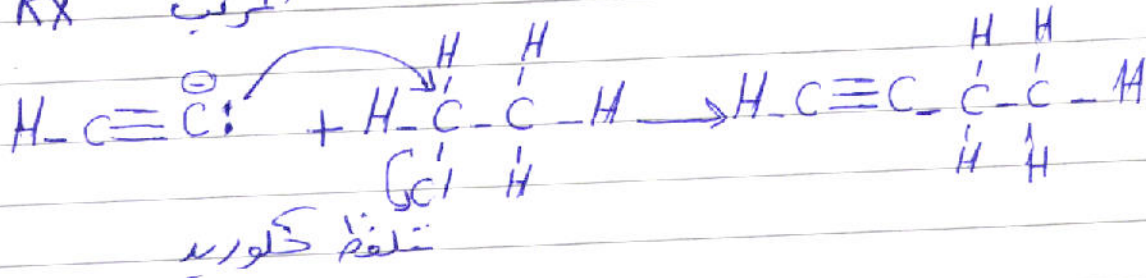
٣) تفاعلاتها مع Na ثم مع RX



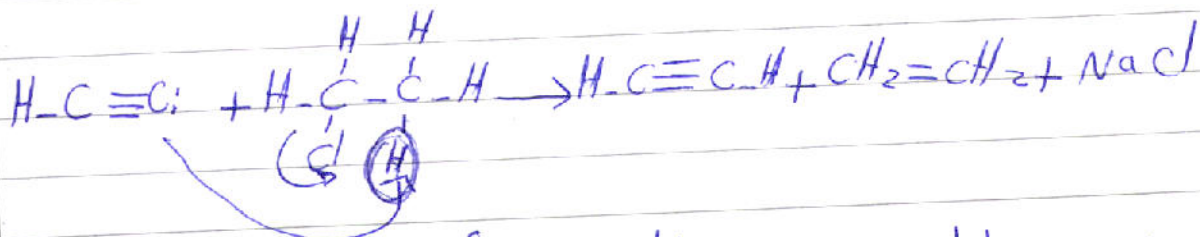
البيكينية



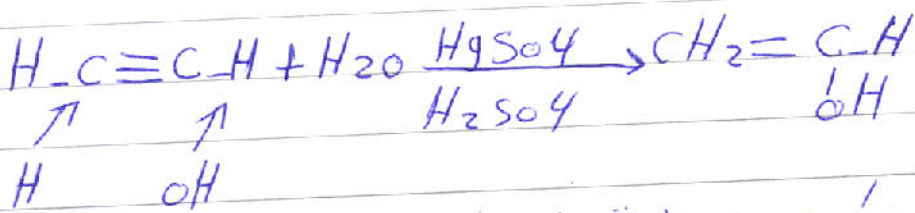
أما هذه المادة تحتاج
المركب RX



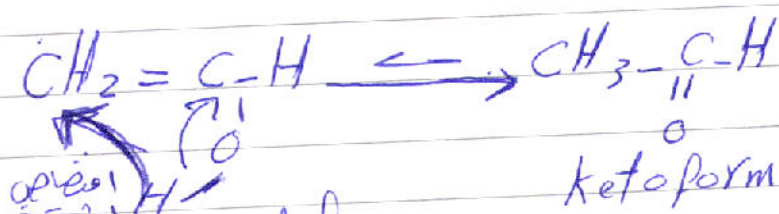
أو



٤) مع الماء بوجود عامل مساعد وهو الحافض ر أيون الزئبق



Vinyl alcohol وهو مركب غير ثابت فيتحول إلى اوهول الى وضع الاستقرار فيرتب نفسه.



enol form
أفضل استقرار

keto form

وهذه الظاهرة أي ظاهرة التآكل

enol form إلى keto form أي من الأقل استقراراً إلى الأكثر استقراراً
(tautomerism) تسمى

