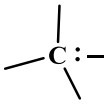
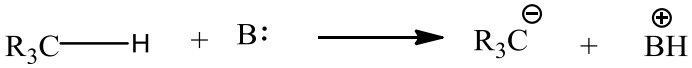
2- آيون الكربون السالب (الكاربأنيون) Carbanion:

ويوصف بانه ذرة كاربون تتصل بها ثلاثة اواصر وتحمل شحنة سالبة أي تحاط بثمانية الكترونات (8e)، وتعتبر كاشف النيوكلوفيلي.



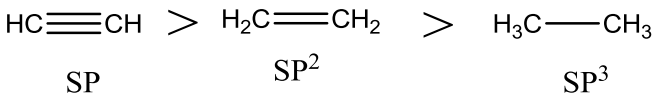
وهو ايونات الكربون السالبة وتتكون خلال الكسر (الانفصام) غير المتجانس للرابطة التساهمية في المركبات العضوية. وتتكون ايونات الكاربانيون عند تفاعل الكربوهيدرات مع قواعد قوية أو اثناء تفاعلها مع بعض الفلزات . يتطلب تفاعل الهيدروكربون مع القاعدة القوية ان تكون قوة القاعدة المستخدمة مساوية او اكبر من قوة الكربانيون المتكون



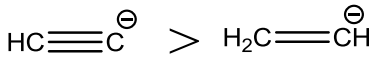
* الأستقراريةلآيون الكاربون السالب :

هناك عدد من الصفات التركيبية في R-H التي تعزز من سهولة إزالة Hبواسطة القواعد من خلال جعله أكثر حامضية ، كما وأن هناك عدد من الصفات التي تعمل على إستقرارالآيون السالب $R^{\ominus}$ الناتج ومن أهم الصفات التي تعمل على إستقرار أيون الكاربون السالب (الكاربأنيون) وهي كما يلي :-

1- زيادة الصفة S على ذرة كاربون الكاربأنيون :- إن هذا التأثير يلاحظ من خلال زيادة حامضية ذرات الهيدروجين حسب التسلسل الآتي



إن الأوربيتالاتS هي اقرب الى النواة من الأوربيتالات المقابلة P وفي مستوى طاقة أقل وهذا الفرق ينتقل الى الأوربيتالات الهجينة الناتجة عن دمجها سوية لذلك فان المزدوج الألكتروني في الأوربيتال SP يكون منجذبا بصورة أقوى وأقرب نحو ذرة الكربون مقارنة بالمزدوج الألكتروني في أي من الأوربيتالSP^2أو SP^3 (زيادة كهروسالبية ذرة الكربون فعليا) ان هذا يعمل على جعل ذرة الهيدروجين أسهل للفقدان وبدون مزدوجها الألكتروني



(حامضية أكثر) ويعمل أيضا على أستقرار أبون الكاربون السالب لذلك فأن استقرار الكارون السالب تنازليا