## ACETYLENE الأستيلين

يعتبر غاز الأستيلين من الغازات التجارية المهمة وهو أول أفراد عائلة مركبات الأستيلينات ( الألكاينات ) وأبسطها ، ويستعمل هذا الغاز في تكوين الشعلة ( الأوكسي – أستيلينية ) التي تستخدم في قطع ولحام المعادن ، فهو أيضاً من الغازات الصناعية المهمة . هناك طريقة صناعية رخيصة لتحضير غاز الأستيلين بالإضافة إلى الطرق المختبرية من تفاعل كاربيد الكالسيوم مع الماء وكما في المعادلة الآتية :-

$$CaC_2 + 2H_2O \longrightarrow HC \equiv CH + Ca(OH)_2$$

وتحضر مركبات الأستيلينات مختبرياً من أحدى الطرق الآتية :-

1. تفاعل الهاليدات الألكيلية مع أملاح أستيلينات الصوديوم:-

$$RX + R^*C \equiv CNa \longrightarrow R^*C \equiv CR + NaX$$

2. انتزاع جزيئتين هاليد الهيدروجين من مركبات الهاليدات الألكيلية الثنائية باستعمال هيدروكسيد الصوديوم الكحولية أو الصودامايد:

$$RH_{2}C - CX_{2}R^{*} + 2KOH \xrightarrow{Alcohol} RC \equiv CR^{*} + 2KX + 2H_{2}O$$

$$RHXC - CXHR^{*} + 2NaNH_{2} \longrightarrow RC \equiv CR^{*} + 2NaX + 2NH_{3}$$

3. انتزاع أربع ذرات هالوجين من ذرتين كاربون متجاورتين باستعمال الخارصين والكحول (اختزال هاليد ألكيل).

$$RX_2C - CX_2R^* \xrightarrow{Zn} RC \equiv CR^* + 2ZnX_2$$

وسنقوم في المختبر بتحضير غاز الأستيلين بنفس الطريقة الصناعية من التفاعل المباشر بين كاربيد الكالسيوم والماء .

## طريقة العمل :-

- 1. نرتب الجهاز كما موضح في الرسم.
- 2. نضع في الدورق الدائري قطع صغيرة من مادة كاربيد الكالسيوم ونغلق الدورق.
- 3. نضيف من خلال القمع الموجود في فوهة الدورق كمية من الماء بحيث يتم إضافته قطرة فقطرة على مادة كاربيد الكالسيوم.
  - 4. نجمع الغاز المتكون في عدة قناني بإزاحة الماء الى الأسفل لدراسة خواصه.