مجمـــوعة تحضيـــر الأستيليــــن

**طرق تحضير الإستيلين :**

* بتفاعل كربون الكالسيوم مع الكلس في أفران كهربائية خاصة .

CaC2 + 2 H2O C2H2 + Ca(OH)2

* من التكسير الحراري للميثان في البلاد الغنية بالغاز الطبيعي .

2 CH4 C2H2 + 3 H2 + Energy

**خواصه الفيزيائية :**

* غاز عديم اللون ، ذو رائحة خاصة ، قليل الإنحلال في الماء ، ينحل في الأسيتون .
* يحترق بلهب مضيء لذلك يستعمل في مصابيح الإضاءة .