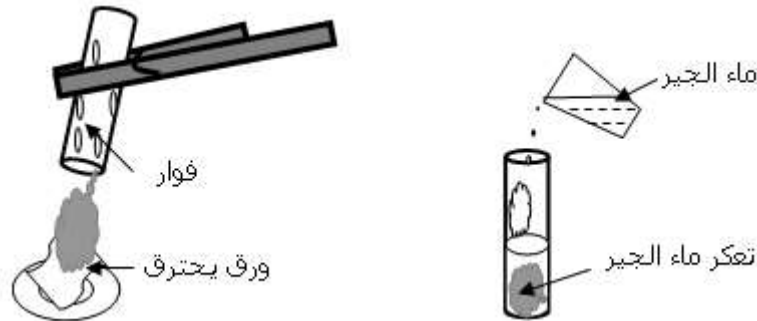


تفاعل بعض المواد العضوية مع ثنائي أكسجين الهواء Réaction des matériaux organique avec le dioxygène de l'air

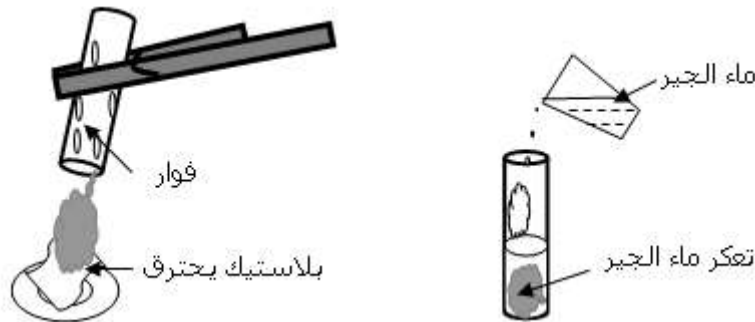
(1) احتراق الورق في الهواء تجربة:



استنتاج:

- احتراق الورق في الهواء تفاعل كيميائي ينتج عنه بخار الماء و غاز ثنائي أكسيد الكربون.
- نعبّر عن هذا التفاعل الكيميائي بالكتابة التالية:
الورق + ثنائي الأوكسجين → ثنائي أكسيد الكربون + الماء + نواتج أخرى
- يتكون الورق من ذرات الكربون و الهيدروجين.

(2) احتراق متعدد الإثيلين في الهواء تجربة:



استنتاج:

- احتراق متعدد الإثيلين في الهواء تفاعل كيميائي ينتج عنه بخار الماء و غاز ثنائي أكسيد الكربون.
- نعبّر عن هذا التفاعل الكيميائي بالكتابة التالية:
متعدد الإثيلين + ثنائي الأوكسجين → ثنائي أكسيد الكربون + الماء + نواتج أخرى
- يتكون متعدد الإثيلين من ذرات الكربون و الهيدروجين.

(3) خطورة احتراق بعض المواد العضوية

- ينتج عن احتراق المواد العضوية غاز ثنائي أكسيد الكربون CO_2 .
- عندما يكون الاحتراق غير كامل ينتج غاز أحادي أكسيد الكربون CO وهو غاز سام يسبب استنشاقه الاختناق.
- ينتج عن احتراق بعض المواد البلاستيكية غازات أخرى سامة و قاتلة مثل:
 - غاز كلورور الهيدروجين HCl : غاز سام ناتج عن احتراق PVC .
 - غاز سيانور الهيدروجين HCN : غاز قاتل ناتج عن احتراق النيلون.
 - غاز ثنائي أكسيد الكبريت SO_2 : غاز سام و خانق ناتج عن احتراق متعدد الاستر.