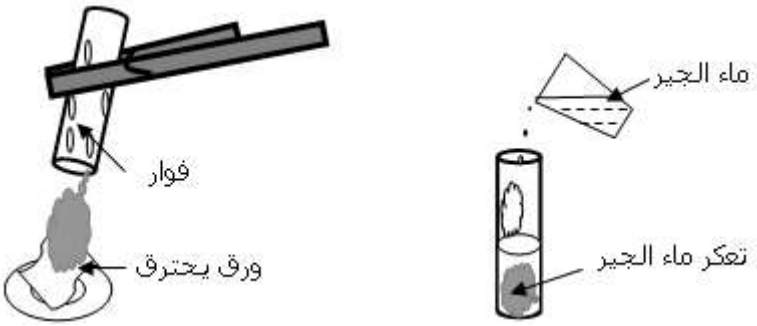
هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

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

1) احتراق الورق في الهواء

تـجـربـة:



اسـتـنـتـاج:

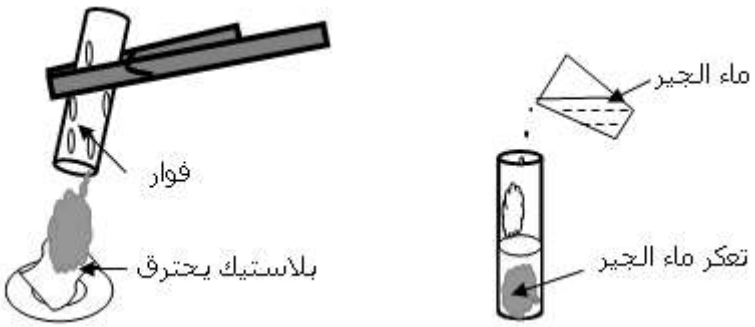
- احتراق الورق في الهواء تفاعل كيميائي ينتج عنه بخار الماء و غاز ثنائي أوكسيد الكربون.
- نعبر عن هذا التفاعل الكيميائي بالكتابة التالية:

الورق + ثنائي الأوكسجين ⟵ ثنائي أوكسيد الكربون + الماء + نواتج أخرى

- يتكون الورق من ذرات الكربون و الهيدروجين.

2) احتراق متعدد الإثيلين في الهواء

تـجـربـة:



اسـتـنـتـاج:

- احتراق متعدد الإثيلين في الهواء تفاعل كيميائي ينتج عنه بخار الماء و غاز ثنائي أوكسيد الكربون.
- نعبر عن هذا التفاعل الكيميائي بالكتابة التالية:

متعدد الإثيلين + ثنائي الأوكسجين ⟵ ثنائي أوكسيد 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 أوكسيد الكربون CO_2.
- عندما يكون الاحتراق غير كامل ينتج غاز أحادي أوكسيد 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 أوكسيد الكبريت SO_2: غاز سام و خانق ناتج عن احتراق متعدد الاستر.

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma