

احتراق بعض المواد العضوية في ثنائي أوكسيجين الهواء.

la combustion des quelques matériaux organiques avec le dioxygène de l'air.

وضعية إشكالية:

تستعمل المواد البلاستيكية و الورق لتعبئة المنتجات الغذائية، وتطرح بعد ذلك في صناديق القمامه و يحترق جزء كبير منها مع النفايات.

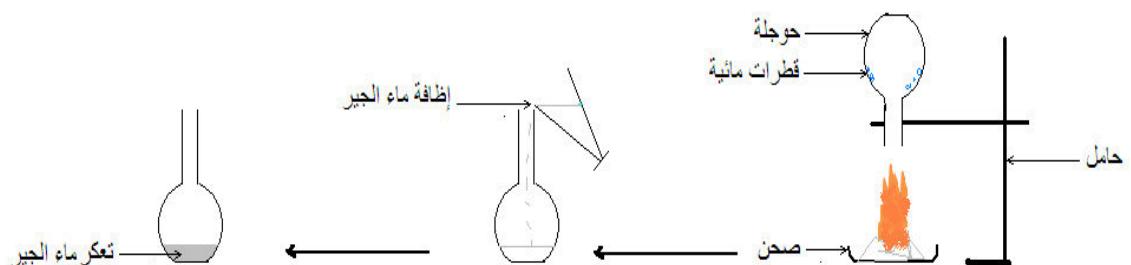
ما مكونات هذه المواد ؟ وهل يمكن التخلص منها دون تلويث البيئة؟

I. احتراق بعض المواد العضوية في الهواء.

1- احتراق الورق.

أ- تجربة:

نقوم بحرق قطعة ورقية.



شكل 2

شكل 1

ب- ملاحظات وتفسير:

- ظهور لهب أصفر مضيء .
- انبعث دخان أسود.

- تكون قطرات الماء على الجوانب الداخلية للوحجة عند بداية التجربة.
- تذكر ماء الجير بعد رجه يدل على وجود غاز ثانوي أوكسيد الكربون.
- توضع حشة، عبارة عن كربون. ووجودها راجع إلى الإحتراق غير الكامل.

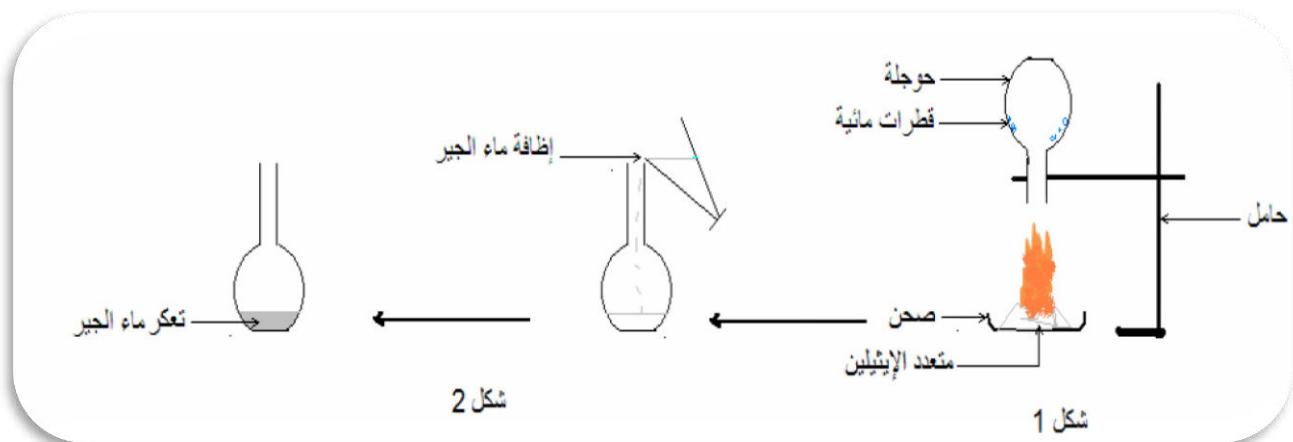
جـ- خلاصة:

- من بين نواتج احتراق الورق في الهواء : بخار الماء و ثاني أوكسيد الكربون و الكربون .
- حقيقة التفاعل:
 $\text{الورق} + \text{ثاني أوكسيجين الهواء} \rightarrow \text{ثاني أوكسيد الكربون} + \text{بخار الماء} + \text{نواتج أخرى}$.
- تدل نواتج هذا الإحتراق على أن الورق مادة عضوية و يتكون أساساً من ذرات الكربون و ذرات الهيدروجين.

2- احتراق متعدد الإيثيلين (PE)

أـ- تجربة:

نقوم بحرق قطعة بلاستيكية من نوع متعدد الإيثيلين (PE) .



بـ- ملاحظات :

- احتراق متعدد الإيثيلين بلهب أزرق و يصير بعد ذلك أصفر اللون .
- ظهور قطرات الماء على الجوانب الداخلية للوحجة .
- تذكر ماء الجير بعد رجه .
- تصاعد دخان أسود.

جـ- ملحوظة:

- يؤدي احتراق بعض المواد البلاستيكية إلى تكون غازات سامة، تشكل خطراً على حياة الإنسان مثل :
- * غاز كلورور الهيدروجين HCl الناتج عن احتراق بلاستيك من نوع PVC
 - * غاز ثاني أوكسيد الكبريت SO_2 الذي ينتج عن احتراق البولي - استر .

3 - خلاصة:

المواد العضوية مواد جزيئية تتكون جزيئاتها من ذرات الكربون و ذرات الهيدروجين، بالإضافة إلى ذرات أخرى مثل ذرات الكلور Cl ، الكبرت S و الأزوت N.

احتراق المواد العضوية يستهلك الأوكسجين و تتبعد منه حرارة شديدة.

يُنتج عن الإحتراق الكامل للمواد العضوية ثاني أوكسيد الكربون ، الماء والكربون.

يُنتج عن الإحتراق غير الكامل للمواد العضوية أحادي أوكسيد الكربون ، الماء والكربون.

تطبيق:

حدد من بين صيغ الجزيئات التالية، صيغ جزيئات المواد العضوية؟:

- H_2O ماء
- NH_3 أمونياك
- CH_4 ميثان
- SO_2 ثاني أوكسيد الكبريت
- C_6H_6 بنزن
- C_2H_6O إثنanol
- $C_2H_4O_2$ حمض الإيثانويك

II - أخطار احتراق المواد العضوية:

1) الأخطار الناتجة عن نواتج الإحتراق:

غاز ثاني أوكسيد الكربون الناتج عن الإحتراق الكامل هو السبب في ظاهرة الإنحباس الحراري.

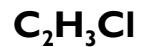
غاز أحادي أوكسيد الكربون الناتج عن الإحتراق غير الكامل غاز سام ولو بنسبة قليلة في الهواء.

2) الأخطار الناتجة عن التكوين الكيميائي للمواد العضوية:

إذا كانت المادة العضوية تحتوي على	ينتج عن الإحتراق أيضاً
- ذرات الكلور Cl	- كلورور الهيدروجين
- ذرات الكبرت S	- ثاني أوكسيد الكبريت
- ذرات الأزوت N	- سيانور النيتروجين

تطبيق:

متعدد كلورور الفينيل PV C مادة بلاستيكية مستعملة بكثرة. وتصنع انطلاقا من كلورور الفينيل ذو الصيغة



- ما نوع الذرات المكونة لهذه المادة؟
- اذكر أسماء الغازات الممكن تكونها انطلاقا من احتراق هذه المادة؟

III - كيفية التخلص من المواد العضوية دون تلويث البيئة:

لتفادي تلوث البيئة يجب التخلص من المواد العضوية و ذلك بإعادة استعمال بعضها (مثل الورق والبلاستيك) وذلك عن طريق عملية الإسترداد.