

## Valise pédagogique pour l'enseignement de la chimie en 6<sup>e</sup>

Cette valise est réalisée par :

- M<sup>mes</sup> GABIAN, RODRIGUEZ, Lycée Technique Déodat-de-Séverac, Toulouse ; et
  - M<sup>mes</sup> CROS, SÉBASTIEN, Collège Jacques-Prévert, Saint-Orens de Gameville ;
- 

dans le cadre du laboratoire de Sciences physiques du Centre de Documentation Pédagogique de Toulouse.

Pour diverses raisons, certains collèges souffrent encore d'un sous-équipement en matériel de Sciences physiques et notamment en Chimie.

Nous avons voulu montrer que la mise en œuvre du programme de Chimie de 6<sup>e</sup> ne demande pas de gros moyens financiers. La valise pédagogique que nous avons réalisée contient :

— **Le matériel nécessaire** pour réaliser toutes les expériences de cours de 6<sup>e</sup>. Elles sont surtout destinées à donner des idées aux enseignants dans les collèges qui ont peu de moyens.

— **Deux fascicules :**

\* *Fascicule 1 :*

- inventaire du matériel,
- fiches de préparation et utilisation de produits chimiques,
- fiches descriptives des expériences de cours (cf modèle joint en annexe).

\* *Fascicule 2 :*

- programmes et commentaires,
  - documents sur l'évaluation en Sciences physiques,
  - bibliographie sur l'évaluation,
  - documentation sur la sécurité
  - documents généraux
- } (extraits des bulletins de l'A. P. I. S. P. ou de l'U.d.P.).

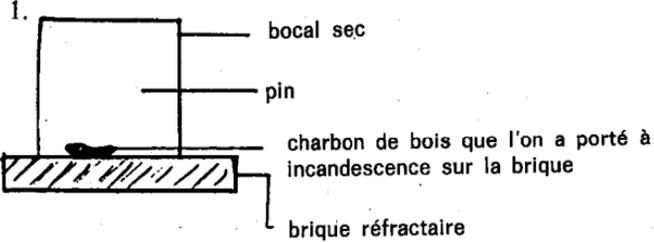
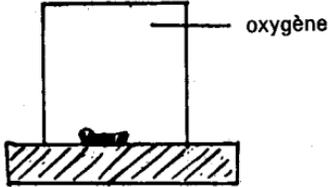
Deux exemplaires de cette valise ont été réalisés :

- l'un est en consultation,
  - l'autre est prêt,  
(s'adresser au Laboratoire de Sciences physiques du  
C.D.D.P. de Toulouse - poste 213 ; Tél. : 61.62.54.54).
-

## COMBUSTION DU CHARBON DE BOIS

## Objectifs :

- Observer une combustion incandescente.
- L'oxygène est nécessaire à la combustion.
- L'air est formé par de l'oxygène et d'autres gaz.
- Reconnaître le dioxyde de carbone. Savoir utiliser l'eau de chaux.

MATÉRIEL	EXPÉRIENCES	OBSERVATIONS
<p>Fusain (ou charbon de bois).</p> <p>Pot de confiture sec ou de yaourt.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• oxygène, eau de chaux, brique réfractaire, bec bunsen ;</li> <li>• si on n'a pas de bouteille d'oxygène, il est possible de faire gonfler une chambre à air avec ce gaz chez un garagiste.</li> </ul>	<p>1.</p>  <p>2. on verse l'eau de chaux dans le flacon et on agite,</p>  <p>3. même expérience avec un flacon d'oxygène.</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Le fusain est cher.</li> <li>• Le charbon de bois peut être humide, la combustion laisse alors apparaître de la vapeur d'eau.</li> <li>• La condensation de la vapeur d'eau sur les parois est systématique si on a recueilli l'oxygène par déplacement d'eau.</li> </ul> <p>Il est préférable d'enrichir l'air du flacon en oxygène juste avant l'expérience.</p>