

<https://salle15.fr>

A39.1 Mise en évidence de quelques espèces chimiques

Nom : Prénom :

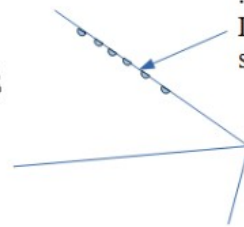
Date :

Classe Groupe Table

1. Test de mise en évidence de l'eau

a) Mise en évidence de vapeur d'eau.

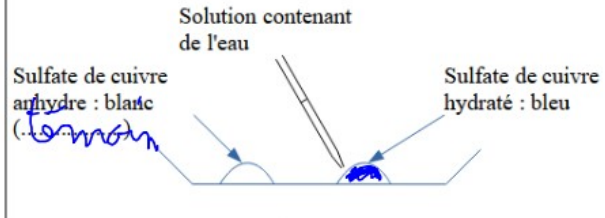
On place une surface froide au-dessus de la source de vapeur.
On observe une formation de fines *gouttelettes*
... *d'eau* ... (buée)



buée
.....
Dans cas précis il s'agit *eau*

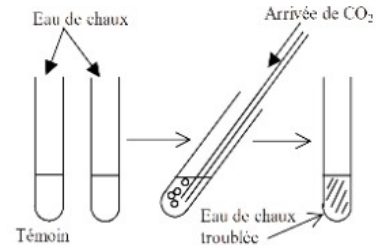
b) Caractérisation de l'eau.

Le *sulfate de cuivre anhydre* (blanc) devient
..... *bleu* en présence d'eau.

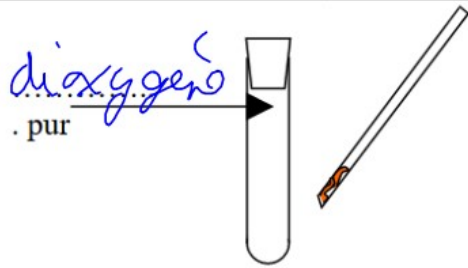


2. Test de mise en évidence du dioxyde de carbone.

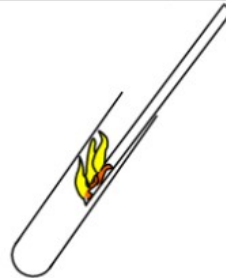
L'eau de chaux se trouble en présence de dioxyde de carbone.
 Le dioxyde de carbone réagit avec
le calcium (ion)
 pour former
 un précipité de **carbonate de calcium**.



3. Test de mise en évidence du dioxygène pur



On allume une bûchette, puis on éteint la flamme.



On plonge la bûchette encore incandescente dans le tube: Si elle se rallume, c'est que le tube contenait du dioxygène pur.

