

3.3 Test de la présence de dioxyde de carbone dans l'air expiré :



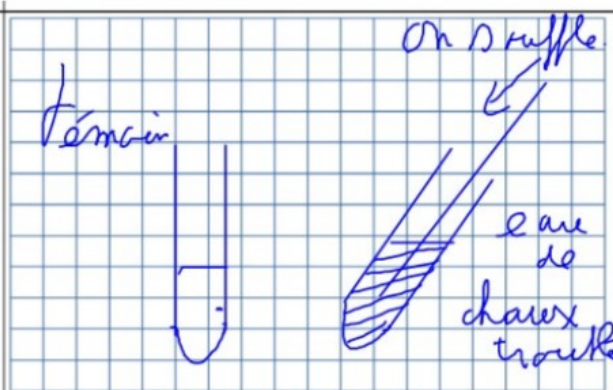
Verser quelques millilitres d'eau de chaux dans le petit pot : Souffler doucement avec la paille dans l'eau.

Observer ensuite l'aspect du liquide. Qu'observe-t-on ?

L'eau de chaux se trouble.

Que cela prouve-t-il ?

Cela prouve que l'on expire du dioxyde de carbone.



Schématiser le montage (ci-dessus).

Légender le schéma.

3.4 Conclusions

L'eau de chaux est-elle de l'eau pure ? Justifier : Non car si on souffle

dans de l'eau pure celle-ci ne se trouble pas.

A quoi pourra servir l'eau de chaux produite ?

L'eau de chaux sert à mettre en évidence la présence

de dioxyde de carbone

On peut réaliser une nouvelle filtration.

<http://salle15.fr>

Date:

A39.1 Mise en évidence de quelques
a) espèces chimiques

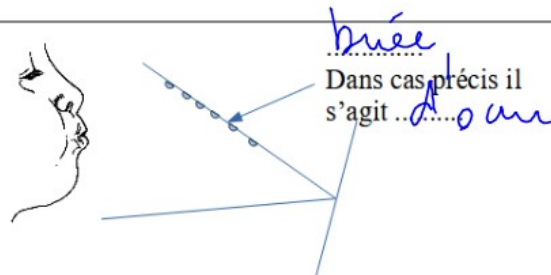
Nom : Prénom :

Classe Groupe Table

1. Test de mise en évidence de l'eau

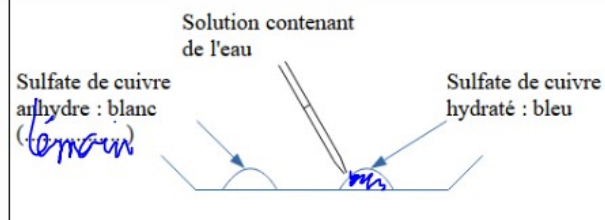
a) Mise en évidence de vapeur d'eau.

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



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.

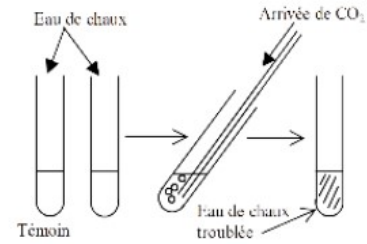
L'eau de chaux se trouble en présence de dioxyde de carbone.

Le dioxyde de carbone réagit avec

l'eau de chaux

pour former

un précipité de **carbonate de calcium**.



Le bois est un
le dioxygène est un

→ en suspension dans le gaz

- 4. **Gaz ou fumées?** Un gaz est constitué de molécules
Une fumée est constituée de molécules et de fines particules solides
On peut séparer le gaz des particules en utilisant un filtre
- 5. **Brouillard:** Un brouillard est constitué de fines gouttelettes de liquide en suspension dans un gaz
- 6. **Précipités:** Un précipité correspond à l'apparition de particules solides dans un liquide.

