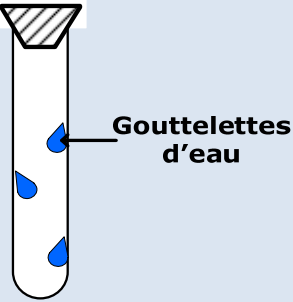

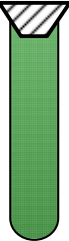
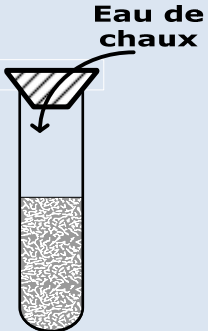

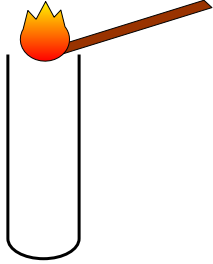



Fiche méthode : tests chimiques d'identification de certains gaz

Pour mettre en évidence la présence de ...	Formule chimique	On récupère le gaz dans un tube et on observe...	Schéma de l'expérience.
Vapeur d'eau	H ₂ O	Des gouttelettes se forment sur les parois froides du tube. On dépose du sulfate de cuivre anhydre sur les gouttelettes. On observe que le sulfate de cuivre bleuit.	
Dichlore	Cl ₂	On observe que ce gaz à une couleur verdâtre et une odeur piquante. 	
Dioxyde de carbone	CO ₂	Verser de l'eau de chaux dans le tube à essai. On observe que l'eau de chaux se trouble, il se forme un précipité blanc.	
Dioxygène	O ₂	On observe que le dioxygène ravive la flamme d'une bûchette incandescente. 	
Dihydrogène	H ₂	Lorsque l'on approche une flamme à la sortie du tube, on entend une détonation. 	BOUM ! 