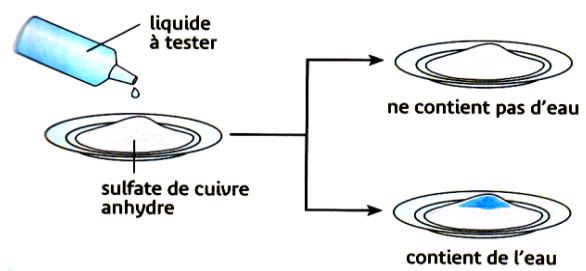
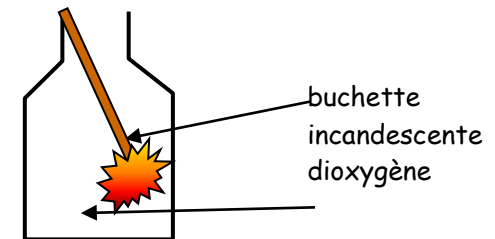
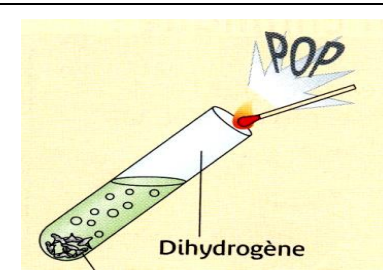
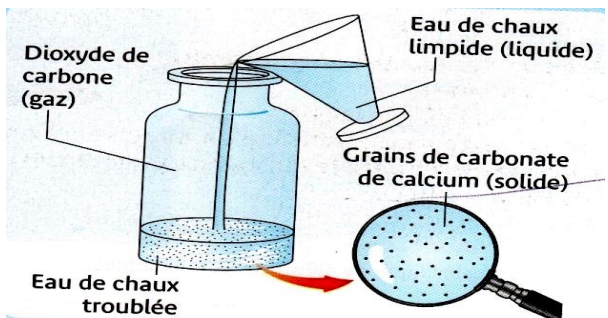


Tests d'identification de certaines espèces chimiques

	Nom espèce chimique	for- mule	appar ence	Protocole du test	Observation si le test est positif (que l'espèce chimique testée est présente)
molécules	Eau	H ₂ O	liquid e incolo re	Dépôt d'une goutte sur de la poudre de sulfate de cuivre anhydre	La poudre devient bleue 
	Dioxygène	O ₂	gaz incolo re	Recueillir le gaz dans un flacon. Placer une bûchette incandescente dans le flacon.	La combustion reprend vivement et la bûchette se rallume 
	Dihydrogène	H ₂	gaz incolo re	Recueillir le gaz dans un tube à essais. Approcher de l'ouverture une allumette enflammée . Observer et écouter	Une détonation se fait entendre. Il se forme des gouttelettes d'eau dans le tube 
	Dioxyde de carbone	CO ₂	gaz incolo re	Faire barboter le gaz à tester dans de l' eau de chaux	Un précipité blanc de carbonate de calcium apparaît ce qui trouble l'eau de chaux 

ions	ion cuivre II ion fer II ion zinc II ion fer III	Cu^{2+} Fe^{2+} Zn^{2+} Fe^{3+}	incolore	Rajouter de la soude (hydroxide de sodium)	Apparition d'un précipité coloré	<p>Précipités</p> <p>Ion cuivre Cu^{2+}</p> <p>Ion fer II Fe^{2+}</p> <p>Ion fer III Fe^{3+}</p> <p>Ions zinc Zn^{2+}</p>
	ion chlorure	Cl^-	incolore	Rajouter du nitrate d'argent	Apparition d'un précipité coloré	<p>Nitrate d'argent</p> <p>Précipité blanc qui noircit à la lumière</p>
	ion sulfate	SO_4^{2-}	incolore	Rajouter du chlorure de baryum	Apparition d'un précipité coloré	<p>chlorure de baryum</p> <p>précipité blanc</p>
	ion hydrogène	H^+	incolore	Tester la valeur du pH	le papier pH indique un pH à 7 ou le pHmètre affiche un pH à 7	<p>pH-mètre</p> <p>Solution</p>
	ion hydroxyde	HO^-	incolore	Tester la valeur du pH	le papier pH indique un pH à 7 ou le pHmètre affiche un pH à 7	<p>Papier indicateur de pH</p> <p>Solutions acides</p> <p>Solution neutre</p> <p>Solutions basiques</p> <p>0 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14</p>