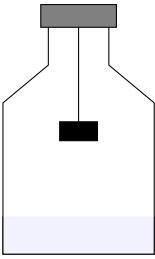


Est-ce que je sais...	S'entraîner
	<div style="border: 1px solid orange; padding: 5px;"> <p>Expérience</p> <ul style="list-style-type: none"> • J'ai en ma possession un morceau de charbon incandescent. • Je mets de l'eau au fond du flacon pour le protéger des éventuels débris de carbone incandescent. • Je remplis le flacon de dioxygène. • J'introduis le morceau de charbon incandescent dans le flacon. <p>Observation : Le charbon s'enflamme rapidement et disparaît complètement.</p> </div> 
<p>...comment tester le gaz produit par la combustion du carbone ?</p>	<div style="border: 1px solid orange; padding: 5px;"> <p>Expérience</p> <p>A l'aide d'une <u>seringue</u>, on <u>récupère</u> le <u>gaz produit</u> par la combustion du carbone. Puis on « l'injecte » dans de l'<u>eau de chaux</u>.</p> <p>Observation : L'eau de chaux devient blanche.</p> </div> <p>Expliquez cette observation.</p>
<p>...donner les critères d'une transformation chimique ?</p>	<p>Quelles sont les preuves qu'il y a bien eu une transformation chimique dans l'expérience décrite ci-dessus.</p>
<p>...identifier lors d'une transformation chimique les réactifs et les produits ?</p>	<p>Dans l'expérience décrite ci-dessus, donnez les noms des <u>réactifs</u> et des <u>produits</u>. Justifiez votre réponse à l'aide des définitions de réactifs et de produits.</p>
<p>...interpréter la combustion du carbone à l'aide des atomes et molécules ?</p>	<p>A l'aide du mot « <u>atome</u> », expliquez d'où <u>provient</u> le <u>dioxyde de carbone</u> qui a été créé. (Vous pouvez vous aider d'une <u>représentation schématique</u> des atomes.)</p>
<p>...représenter la réaction par une équation ?</p>	<p>Donnez l'<u>équation</u> de la <u>réaction chimique</u> qui explique l'expérience ci-dessus et traduisez-la par une phrase.</p>
<p>...décrire la conversion d'énergie qui a lieu au cours d'une combustion ?</p>	<p>Donnez, en le justifiant, la conversion d'énergie qui a eu lieu pendant la combustion du carbone.</p>
<p>...représenter les atomes par des symboles et les molécules par des formules ?</p>	<p>Donnez le <u>nombre</u> et le <u>nom</u> de chaque atome des molécules suivantes : CH_4, NO_2 et O_3.</p>

Est-ce que je sais...	S'entraîner
<p>...expliquer l'émission et l'absorption d'un rayonnement lumineux ?</p>	<div data-bbox="359 152 798 219" data-label="Section-Header"> <p>Document 1 Rayonnement infra-rouge terrestre</p> </div> <div data-bbox="365 215 823 495" data-label="Figure"> </div> <div data-bbox="853 257 1468 324" data-label="Text"> <p>Expliquez d'où provient le rayonnement infrarouge que nous voyons par satellite dans le document 1 ci-contre.</p> </div> <div data-bbox="853 347 1468 459" data-label="Text"> <p>A quel(s) rayonnement(s) du bilan radiatif, présenté dans le document 2 de la Terre correspond la lumière infrarouge captée par le satellite ?</p> </div> <div data-bbox="359 593 518 627" data-label="Section-Header"> <p>Document 2</p> </div> <div data-bbox="997 604 1252 638" data-label="Caption"> <p><i>Bilan radiatif terrestre</i></p> </div> <div data-bbox="352 627 1252 1198" data-label="Diagram"> </div>
<p>...expliquez l'effet de serre ?</p>	<p>Expliquer, dans un court en paragraphe l'impact du dioxyde de carbone dans l'effet de serre.</p>