

<p>Matière</p> <p>➤ Quelle formule permet de calculer la masse volumique ?</p> <p style="text-align: right;">→ Chapitre 5</p>	<p>Matière</p> <p>➤ La masse volumique de l'eau est 1 g/cm^3 et celle d'une matière plastique est $0,95 \text{ g/cm}^3$. Cette matière plastique flotte-t-elle sur l'eau ?</p> <p style="text-align: right;">→ Chapitre 5</p>
<p>Matière</p> <p>➤ Quelle particularité présente un corps pur lors de son changement d'état ?</p> <p style="text-align: right;">→ Chapitre 5</p>	<p>Matière</p> <p>➤ La valeur du pH permet-elle d'identifier une solution ?</p> <p style="text-align: right;">→ Chapitre 5</p>

<p>Matière</p> <p>➤ Comment se différencie un mélange d'un corps pur à l'échelle moléculaire ?</p> <p style="text-align: right;">→ Chapitre 6</p>	<p>Matière</p> <p>➤ Quels sont les états physiques incompressibles ?</p> <p style="text-align: right;">→ Chapitre 6</p>
<p>Matière</p> <p>➤ Que provoque un apport d'énergie thermique au niveau du comportement des molécules ?</p> <p style="text-align: right;">→ Chapitre 6</p>	<p>Matière</p> <p>➤ Dans quel état physique les molécules ne sont-elles pas en contact ?</p> <p style="text-align: right;">→ Chapitre 6</p>

<p>Elle flotte car sa masse volumique est inférieure à celle de l'eau.</p>	<p>La masse volumique ρ est reliée à la masse m et au volume V par la relation :</p> $\rho = \frac{m}{V}$
<p>Non, car deux solutions différentes peuvent avoir le même pH.</p>	<p>Sa température reste constante.</p>

<p>Les états liquide et solide sont incompressibles.</p>	<p>Un corps pur est constitué d'une seule sorte de molécules, alors qu'un mélange est constitué de plusieurs sortes de molécules.</p>
<p>À l'état gazeux.</p>	<p>Une augmentation de l'agitation des molécules.</p>

<p>Matière</p> <p>➤ Quelle est la composition simplifiée de l'air ?</p> <p>→ Chapitre 7</p>	<p>Matière</p> <p>➤ Quelle est la masse de 1 L d'air (dans des conditions normales) ?</p> <p>→ Chapitre 7</p>
<p>Matière</p> <p>➤ Pourquoi l'effet de serre est-il indispensable à la vie sur Terre ?</p> <p>→ Chapitre 7</p>	<p>Matière</p> <p>➤ Citer une conséquence de l'augmentation de la quantité des gaz à effet de serre dans l'atmosphère.</p> <p>→ Chapitre 7</p>

<p>Matière</p> <p>➤ Citer une transformation de la matière au cours de laquelle les molécules se conservent.</p> <p>→ Chapitre 11</p>	<p>Matière</p> <p>➤ Comment appelle-t-on les corps consommés lors d'une transformation chimique ? les corps qui se forment ?</p> <p>→ Chapitre 11</p>
<p>Matière</p> <p>➤ La masse varie-t-elle au cours des transformations de la matière ?</p> <p>→ Chapitre 11</p>	<p>Matière</p> <p>➤ Les molécules se conservent-elles lors d'une transformation chimique ?</p> <p>→ Chapitre 11</p>

1 L d'air pèse environ 1,3 g.	80 % (4/5) de diazote et 20 % (1/5) de dioxygène.
L'amplification de l'effet de serre, qui est à l'origine du réchauffement climatique.	L'effet de serre permet de maintenir une température moyenne sur Terre de 15 °C.

Les réactifs. Les produits.	Les transformations physiques (changements d'état par exemple).
Non, les molécules ne se conservent pas lors d'une transformation chimique.	Non, la masse se conserve.

<p>Matière</p> <p>➤ Quels sont les symboles chimiques des atomes d'hydrogène, de carbone, d'oxygène et d'azote ? Comment sont-ils modélisés ?</p> <p>→ Chapitre 12</p>	<p>Matière</p> <p>➤ De quoi est constituée une molécule ? Comment peut-on connaître sa composition ?</p> <p>→ Chapitre 12</p>
<p>Matière</p> <p>➤ Comment expliquer l'apparition de nouveaux corps au cours d'une transformation chimique ? Que doit respecter une équation de réaction pour être ajustée ?</p> <p>→ Chapitre 12</p>	<p>Matière</p> <p>➤ Définir l'empreinte carbone d'un objet.</p> <p>→ Chapitre 12</p>

Une molécule est constituée d'au moins deux atomes liés entre eux. Sa formule chimique renseigne sur les atomes qui la composent.

Hydrogène : H ○

Carbone : C ●

Oxygène : O ●

Azote : N ●

C'est la masse de dioxyde de carbone produit lors de toutes les étapes du cycle de vie de l'objet.

Lors d'une transformation chimique, les atomes présents dans les réactifs se réarrangent pour former de nouvelles molécules : les produits.
La conservation des atomes.