

<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Comment se nomme le passage de l'état liquide à l'état solide ? Comment se nomme le changement d'état inverse ?</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 1</p>	<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Comment se nomme le passage de l'état liquide à l'état gazeux ? Comment se nomme le changement d'état inverse ?</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 1</p>
<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Sous quel état physique se trouve un corps qui peut couler et prendre la forme du récipient qui le contient ?</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 1</p>	<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Quel détecteur permet d'identifier l'eau ? Quelle couleur prend-il en présence d'eau ?</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 1</p>

<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Quelle grandeur s'exprime en kg ?</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 2</p>	<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Comment doit-on placer son œil pour mesurer correctement le volume d'un liquide ?</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 2</p>
<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Pour une même substance, la masse et le volume sont...</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 2</p>	<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Quelle est la masse de 1 L d'eau ?</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 2</p>

<p>La vaporisation. La liquéfaction.</p>	<p>La solidification. La fusion.</p>
<p>Le sulfate de cuivre anhydre. Il devient bleu.</p>	<p>L'état liquide.</p>

<p>En face de la base du ménisque formé par la surface du liquide.</p>	<p>La masse.</p>
<p>1 kg</p>	<p>... proportionnels.</p>

<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Quelle différence y a-t-il entre un mélange homogène et un mélange hétérogène ?</p> <p>→ Chapitre 3</p>	<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Citer deux liquides miscibles.</p> <p>→ Chapitre 3</p>
<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Définir la solubilité.</p> <p>→ Chapitre 3</p>	<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Quel gaz est dissous dans les boissons pétillantes ?</p> <p>→ Chapitre 3</p>

<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Que dire de la température lors du changement d'état d'un corps pur ?</p> <p>→ Chapitre 4</p>	<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Comment évoluent le volume et la masse au cours d'un changement d'état ?</p> <p>→ Chapitre 4</p>
<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Quelle est la température de fusion de l'eau pure ? et sa température d'ébullition ?</p> <p>→ Chapitre 4</p>	<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Que doit-on fournir à de l'eau solide pour provoquer sa fusion ?</p> <p>→ Chapitre 4</p>

L'eau et le sirop, par exemple, sont miscibles.	Dans un mélange homogène, on ne distingue pas les différents constituants à l'œil nu, alors qu'on les distingue dans un mélange hétérogène.
Le dioxyde de carbone.	C'est la masse maximale de soluté que l'on peut dissoudre dans un 1 L de solvant.

Le volume varie, la masse reste constante.	La température reste constante durant le changement d'état d'un corps pur.
De l'énergie thermique.	Température de fusion : 0° C. Température d'ébullition : 100° C.

<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Comment qualifie-t-on une solution dont le pH est inférieur à 7 ?</p> <p>→ Chapitre 10</p>	<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Comment qualifie-t-on une solution dont le pH est égal à 7 ?</p> <p>→ Chapitre 10</p>
<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Comment qualifie-t-on une solution dont le pH est supérieur à 7 ?</p> <p>→ Chapitre 10</p>	<p><b>Matière</b></p> <p>➤ Avec quoi mesure-t-on le pH d'une solution ?</p> <p>→ Chapitre 10</p>

C'est une solution neutre.

C'est une solution acide.

Du papier indicateur de pH ou un pH-mètre.

C'est une solution basique.