

L'eau dans notre environnement

QUESTIONS

REPONSES

<input type="checkbox"/> 63. Citer les trois états physiques et donner des exemples de l'eau dans chacun d'eux	<input type="checkbox"/> 63. Solide (glace, iceberg...) Liquide (pluie, flaque...) Gaz (vapeur d'eau)
<input type="checkbox"/> 64. Comment appelle-t-on la plus petite particule de matière constituant l'eau ?	<input type="checkbox"/> 64. La molécule d'eau (H ₂ O) modèle de la molécule
<input type="checkbox"/> 65. Décrire un solide à l'échelle microscopique.	<input type="checkbox"/> 65. Etat compact et ordonné
<input type="checkbox"/> 66. Décrire un liquide à l'échelle microscopique.	<input type="checkbox"/> 66. Etat compact et désordonné
<input type="checkbox"/> 67. Décrire un gaz à l'échelle microscopique.	<input type="checkbox"/> 67. Etat dispersé et désordonné
<input type="checkbox"/> 68. Citer une propriété de l'eau à l'état solide	<input type="checkbox"/> 68. - forme propre - incompressible
<input type="checkbox"/> 69. Citer une propriété de l'eau à l'état liquide	<input type="checkbox"/> 69. - Pas de forme propre - Incompressible
<input type="checkbox"/> 70. Citer une propriété de l'eau à l'état gazeux	<input type="checkbox"/> 70. - Pas de forme propre - Compressible
<input type="checkbox"/> 71. Qu'est-ce que la vaporisation ?	<input type="checkbox"/> 71. C'est le passage de l'état liquide à l'état gazeux
<input type="checkbox"/> 72. Qu'est-ce que la fusion ?	<input type="checkbox"/> 72. C'est le passage de l'état solide à l'état liquide
<input type="checkbox"/> 73. Qu'est-ce que la solidification ?	<input type="checkbox"/> 73. C'est le passage de l'état liquide à l'état solide
<input type="checkbox"/> 74. Qu'est-ce que la liquéfaction ?	<input type="checkbox"/> 74. C'est le passage de l'état gazeux à l'état liquide
<input type="checkbox"/> 75. Pour quels changements d'état faut-il apporter de l'énergie ?	<input type="checkbox"/> 75. La fusion et la vaporisation
<input type="checkbox"/> 76. Pour quels changements d'état faut-il retirer de l'énergie ?	<input type="checkbox"/> 76. La solidification et la liquéfaction
<input type="checkbox"/> 77. Comment se caractérise le changement d'état d'un corps pur ?	<input type="checkbox"/> 77. Le changement se fait à température constante (Palier de température)
<input type="checkbox"/> 78. Quelles sont les températures d'ébullition (vaporisation) et de liquéfaction de l'eau ?	<input type="checkbox"/> 78. 100°C
<input type="checkbox"/> 79. Quelles sont les températures de solidification et de fusion de l'eau ?	<input type="checkbox"/> 79. 0°C
<input type="checkbox"/> 80. Unité et appareil de mesure de la température ?	<input type="checkbox"/> 80. Elle s'exprime en °C et se mesure avec un thermomètre
<input type="checkbox"/> 81. Pourquoi la masse ne change pas lors d'un changement d'état ?	<input type="checkbox"/> 81. Le nombre de molécules ne change pas
<input type="checkbox"/> 82. Pourquoi le volume change lors d'un changement d'état ?	<input type="checkbox"/> 82. Les molécules ne sont pas disposées de la même façon
<input type="checkbox"/> 83. Quelle grandeur ne change pas lors d'un changement d'état ?	<input type="checkbox"/> 83. la masse
<input type="checkbox"/> 84. Quelle grandeur change lors d'un changement d'état ?	<input type="checkbox"/> 84. de volume