

Nom, prénom :	Chapitre 2 : Feuille de mémorisation
Les transformations de la matière	

QUESTIONS

REPONSES

5ème série

<input type="checkbox"/> 24. Citer les 3 états physiques de la matière	<input type="checkbox"/> 24. Solide-Liquide-Gaz
<input type="checkbox"/> 25. Qu'est-ce que la fusion ?	<input type="checkbox"/> 25. C'est le passage de l'état solide à liquide
<input type="checkbox"/> 26. Qu'est-ce que la vaporisation ?	<input type="checkbox"/> 26. C'est le passage de l'état liquide à gaz
<input type="checkbox"/> 27. Qu'est-ce que la solidification ?	<input type="checkbox"/> 27. C'est le passage de liquide à solide
<input type="checkbox"/> 28. Qu'est-ce que la liquéfaction ?	<input type="checkbox"/> 28. C'est le passage de l'état gaz à liquide
<input type="checkbox"/> 29. Décrire l'état solide à l'échelle microscopique	<input type="checkbox"/> 29. C'est un état compact et ordonné
<input type="checkbox"/> 30. Décrire l'état liquide à l'échelle microscopique	<input type="checkbox"/> 30. C'est un état compact et désordonné
<input type="checkbox"/> 31. Décrire l'état gazeux à l'échelle microscopique	<input type="checkbox"/> 31. C'est un état dispersé et désordonné
<input type="checkbox"/> 32. Quelle est la température de fusion ou de solidification de l'eau ?	<input type="checkbox"/> 32. 0°C
<input type="checkbox"/> 33. Quelle est la température de liquéfaction ou de vaporisation de l'eau ?	<input type="checkbox"/> 33. 100°C
<input type="checkbox"/> 34. Dans quel cas, un changement d'état se fait à température constante ?	<input type="checkbox"/> 34. Quand la substance est pure.
<input type="checkbox"/> 35. A quel type de transformation correspondent un changement d'état et un mélange ?	<input type="checkbox"/> 35. Ce sont des transformations physiques
<input type="checkbox"/> 36. Qu'est-ce qu'un mélange homogène ?	<input type="checkbox"/> 36. C'est un mélange dans lequel on ne distingue plus les constituants à l'oeil nu
<input type="checkbox"/> 37. Qu'est-ce qu'un mélange hétérogène ?	<input type="checkbox"/> 37. C'est un mélange dans lequel on distingue encore les constituants à l'oeil nu
<input type="checkbox"/> 38. Que signifie l'expression « deux liquides sont miscibles » ?	<input type="checkbox"/> 38. Deux liquides qui se mélangent parfaitement
<input type="checkbox"/> 39. Lors d'une dissolution, comment se nomme le solide que l'on dissout ?	<input type="checkbox"/> 39. Le soluté
<input type="checkbox"/> 40. Lors d'une dissolution, comment se nomme le liquide dans lequel on dissout ?	<input type="checkbox"/> 40. Le solvant
<input type="checkbox"/> 41. Comment nomme-t-on le mélange obtenu au cours d'une dissolution ?	<input type="checkbox"/> 41. Une solution
<input type="checkbox"/> 42. Comment qualifie-t-on un solide qui se dissout dans un liquide ?	<input type="checkbox"/> 42. On dit qu'il est soluble
<input type="checkbox"/> 43. Comment qualifie-t-on une solution dans laquelle le soluté ne se dissout plus ?	<input type="checkbox"/> 43. On dit qu'elle est saturée.
<input type="checkbox"/> 44. Qu'est-ce que la solubilité d'un soluté ?	<input type="checkbox"/> 44. C'est la masse maximale de soluté que l'on peut dissoudre dans 1L d'eau.
<input type="checkbox"/> 45. La masse varie-t-elle au cours d'une transformation physique ? Justifie	<input type="checkbox"/> 45. Non, car le nombre de molécules ne change pas.
<input type="checkbox"/> 46. Le volume varie-t-il au cours d'une transformation physique ? Justifie	<input type="checkbox"/> 46. Oui, car les molécules s'organisent différemment.

