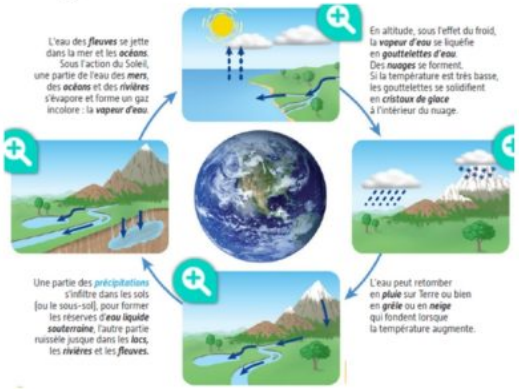
Retourner à : Chimie 6eme

Sous quelle forme trouve-t-on la matière ?

Doc.1: Le cycle de l'eau sur Terre



Doc.2 : Fabrication de l'aluminium

Une fois extrait de la bauxite, l'aluminium est fondu à une température de 660°C. Il est ensuite versé à l'état liquide dans un moule pour refroidir afin d'obtenir des lingots d'aluminium solide. Ce changement d'état s'appelle la solidification. Les lingots seront envoyés aux industriels pour réaliser divers objets : emballages de chocolat,canette de boissons, châssis de voiture, fenêtres ...



Fonte de l'aluminium à 660°C



Lingots d'aluminium à 20°C

Doc 3 : Utilisation de l'azote liquide

Le diazote est le principal constituant de notre atmosphère. A la température ambiante, il se présente à l'état gazeux.
Mais on utilise aussi du diazote liquide (appelé « azote liquide ») dans l'industrie ou dans les laboratoires de recherche. Pour éviter sa vaporisation (passage de l'état liquide à l'état gazeux), il doit être conservé dans des bouteilles spécifiques à très basse température (vers -200°C).



Doc 4 : Sucre et vie quotidienne

Le sucre que nous consommons vient de la betterave sucrière ou de la canne à sucre



Morceaux de sucre solide à 20 °C



Fabrication du caramel.
En chauffant le sucre solide fond et devient liquide. Ce changement d'état s'appelle la fusion. Il se produit vers 185 °C.

1) Quels sont les 3 états sous lesquels la matière peut se présenter ?

2) De quoi dépend l'état physique de la matière ?

3) A partir du document 1, repérer les différents états de l'eau cités en italique dans le texte et compléter le tableau ci-dessous :

État solide	État liquide	État gazeux

Correction

1) Les 3 états de la matière sont l'état solide, liquide et gazeux.

2) Cela dépend de la température

3) état solide : la neige, la grêle, les cristaux de glace (autres: le givre, le verglas…)

état liquide : les lacs, rivières, fleuves, mers, océans, la pluie, les eaux souterraines, les gouttelettes d'eau , **les nuages** (autres : le brouillard, la brume, la buée, la rosée…)

état gazeux : la vapeur d'eau

Leçon précédente
Mesures de température de changement d’état – Tracer et exploiter une courbe
Leçon suivante
Leçon 2 : Les changements d’état