

Fiche technique N : 10

Matière : Physique-Chimie	Professeur : www.Extraphysics.com	Etablissement : Collège
Unité : La matière	Niveau : 1 ASC	Heure : 2H

CORPS PUR

Connaissance Préalables	Objectifs de la leçon	Compétences Ciblées	Outils didactiques
<ul style="list-style-type: none">➤ eau.➤ Les 3 états de la matière.➤ Les transformations physiques de la matière..➤ Température et chaleur.➤ Mélange➤ La dissolution	<ul style="list-style-type: none">• Distinguer entre le mélange et le corps pur en s'appuyant sur la stabilité de la température lors d'un changement d'état.• Modéliser le corps pur et le mélange en utilisant le modèle particulaire	<ul style="list-style-type: none">• A la fin de la première étape de l'enseignement secondaire collégial, en s'appuyant sur des attributions écrites et/ou illustrées, l'apprenant doit être capable de résoudre une situation – problème concernant la matière, en intégrant ses Pré-requis liés au cycle de l'eau ; les propriétés physiques des 3 états de la matière ; les transformations physiques de ces états ; les mélanges ; la masse ; le volume ; la pression et la masse volumique.	Tableau, Ordinateur, Manuel, sel, eau, eau, bec bunsen , récipients ...

Situation de départ :

L'eau de mer est un mélange homogène d'eau et de sel dont les composants sont séparés par la distillation, l'eau obtenue appelée l'eau distillée ou l'eau pure.

- Quelles sont les caractéristiques d'un corps pur ?

Thèmes de la leçon	Activités éducatives - Apprentissage		Evaluations
	Activités de professeur	Activité de l'apprenant	
<p>I. Corps pur et ses caractéristiques ∴ <u>a. activité</u></p> <p><u>b. Conclusion</u></p>	<p>1- L'enseignant ouvre la discussion en parlant sur la situation problème,</p> <p>2- l'enseignant fait une expérience et pose des questions :</p> <ul style="list-style-type: none"> - comment varie la température lorsqu'on chauffe l'eau salée à l'état liquide ? - comment varie la température lorsqu'on chauffe l'eau salée lors du changement d'état ? - comment varie la température lorsqu'on chauffe l'eau pure (glace d'eau distillé) à l'état liquide (solide) ? - comment varie la température lorsqu'on chauffe l'eau pure lors du changement d'état ? <p>L'enseignant aide l'apprenant à rédiger une conclusion en posant les questions :</p> <ul style="list-style-type: none"> - comment varie la température lors d'un changement d'état d'un corps pur ? - par quoi est caractérisé le corps pur ? 	<p>1- Lire et comprendre la situation</p> <ul style="list-style-type: none"> -L'apprenant participe à la discussion. - l'apprenant interprète les résultats répond aux questions - la température augmente au cours du temps lorsqu'on chauffe l'eau salée à l'état liquide. - Lors du changement d'état la température augmente <p>la température augmente au cours du temps lorsqu'on chauffe l'eau pure (glace d'eau distillé) à l'état liquide.</p> <ul style="list-style-type: none"> - Lors du changement d'état la température reste constante à 100 °C (0°C) jusqu'à que l'état change complètement. <p>L'apprenant répond aux questions :</p> <ul style="list-style-type: none"> - Lors d'un changement d'état d'un corps pur la température ne varie pas. - chaque corps pur est caractérisé par une température de fusion et une température de vaporisation constant. 	<p>Evaluation diagnostique</p> <p><i><u>Exercice</u></i></p>