FICHE DE PREPARATION

BRANCHE: CHIMIE — ECOLE : C.S J.M DE LA MENNAIS
SOUS-BRANCHE: CHIMIE GENERALE — PROF : Fred KAMARA
SUJET DE REVISION : Rôles et subdivision de la chimie — CLASSE : 1ere Scientifique
SUJET DE LECON : La matière — DATE :
MATERIEL DIDACTIQUE : latte, cahier, … — HEURE :
MANUELS UTILISES : *Notions de chimie 3e* et *Maitriser la chimie 1*.

Objectif opérationnel : A la fin de la leçon, l'élève qui l'aura suivie avec succès devra être capable de nommer correctement la matière sans se référer à ses notes de cours endéans ± 5 min.

MARCHE DE LA LECON

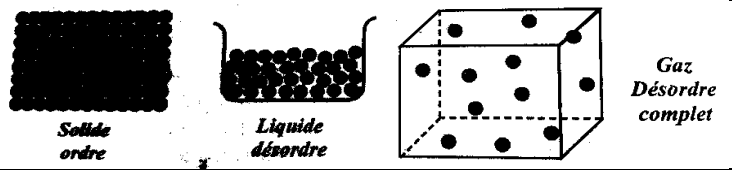
TIMING	MATIERES A ENSEIGNER	NOTES METHODOLOGIQUES
	I. INTRODUCTION **a. Révision** - Elle contribue largement à notre connaissance et à notre compréhension des mécanismes et des lois de la nature. - Elle étudie les lois fondamentales des réactions chimiques conduisant à la formation des composés. **b. Motivation** - La matière. **c. Annonce du sujet** Aujourd'hui nous allons étudier avec vous la matière.	- Quel est l'apport de la chimie sur le plan scientifique ? - De quoi s'intéresse la chimie générale? - Tout ce qui nous entoure possédant une masse, s'appelle ? - Inscrivez le titre dans vos cahiers ainsi que dans vos J.C.
	II. DEVELOPPEMENT **1.3. LA MATIERE** o **Définition** la matière est tout ce qui peut être perçu par les organes de sens et qui possède une masse et un volume. o **Sortes de matière** On distingue deux types de matière : • *La matière vivante* : c'est tout ce qui a une activité et un mouvement propre. Dans ce type de matière, nous trouvons l'homme, les animaux et les végétaux. • *La matière inerte* : c'est tout ce qui ne possède pas d'activité ni de mouvement propre. *Exemples* : craie, latte, barre de fer, … La matière peut être nommée de deux façons : • *Une substance* : représente ce qui lui ressemble. *Exemples* : le lait, l'eau, l'or,… • *Un corps* : peut éventuellement contenir plusieurs substances. *Exemples* : la table, la maison, la chaise,….. Les forces qui lient les particules entre elles sont de deux sortes, notamment :	- Définir la matière ? - Différencier la matière vivante de la matière inerte?

- *La cohésion* : c'est la force qui lie les molécules entre elles dans une matière.
- *L'affinité* : c'est la force qui lie les atomes entre eux dans une matière.

La matière existe sous trois états : solide, liquide et gazeux dont voici les caractéristiques dans le tableau ci-dessous :

- Citer quelques caractéristiques des états de la matière?

Etat solide	Etat liquide	Etat gazeux
Volume déterminé	Volume déterminé	Volume indéterminé
Forme propre	Pas de forme propre, elle est déterminée par le récipient qui le contient.	Pas de forme propre.
Très forte cohésion entre les particules constituant le solide	Très faible cohésion entre les particules constituant le liquide	Pas de cohésion entre les particules
Très peu compressibles	Peu compressibles	Très compressibles
Résistant à la déformation	Très peu expansibles	Très expansible.



III. SYNTHESE ET APPLICATION

- La matière vivante est tout ce qui a une activité et un mouvement propre tandis que la matière inerte est tout ce qui ne possède pas d'activité ni de mouvement.
- La cohésion et l'affinité.
- La chimie générale : étudie les lois fondamentales des réactions chimiques conduisant à la formation des composés.
- Une télévision : corps
  Un avion : un corps
  L'eau distillée : une substance

- Différencier la matière vivante de la matière inerte?
- Citer les deux forces qui lient les particules dans une matière ?
- Nommer les matières suivantes ?