**Collège Edmée Varin d’Auteuil**

**Continuité pédagogique – Physique chimie – 4ème**

**Du 20 septembre au 1er octobre 2021**

**Les mélanges et changements d’état.**

**I : La dissolution, notion de mélange homogène et hétérogène :**

**Mot de vocabulaire :**

**SOLVANT** : Espèce chimique qui dissout.

**DISSOLUTION** : Phénomène physique ou un soluté se décompose dans un solvant

**SOLUTE** : Espèce chimique qui se dissout.

**SOLUBILITE** : Masse maximal de soluté qu’on peut dissoudre dans un solvant.

On réalise les expériences suivantes :

1.

On verse 200mL d’eau dans un verre.

On y ajoute 200g de sucre.

On agite.

1.a On observe : ……………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

1.b Où est passé le sucre ?

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

2.

On verse 100mL d’huile dans un verre.

On y ajoute 10g de sucre.

On agite.

2.a On observe : …………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

(Si possible) : Mesurer la masse du mélange eau/sucre former.

2.bMasse (Eau + Sucre) =………… g

3.a On en déduit que la ……………………….d’une espèce varie selon le ………………. dans lequel on le ………………………………………

3.b On en déduit que lors d’une ………………………………………….Il y a conservation de ……………………………………………………………

**II : Les changement d’états.**

Mots croisés :

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 3V |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  | 1.6S |  |  |  |  |  | 2F |  |  |  |  |  |  |  | N |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | N |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 4 L |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | N |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  | 5 C |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | N |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  | N |  |  |  |  |  |  |  |  |  | N |  |  |  |  |

1 (Horizontal) : Passage de l’état liquide à l’état solide.

2 (Vertical) : Passage de l’état solide à l’état liquide.

3 (Vertical) : Passage de l’état liquide à l’état gazeux.

4 (Horizontal) : Passage de l’état gazeux à l’état liquide.

5 (Horizontal) : Passage de l’état gazeux à l’état solide.

6 (Vertical) : Passage de l’état gazeux à l’état solide.

Solution :

*Sublimation : 6*

*Condensation : 5*

*Liquéfaction : 4*

*Vaporisation : 3*

*Fusion : 2*

*Solidification : 1*