



n°table	1	2	3	4	5	6	7	8	9
m (g)	1,00	2,00	3,00	4,00	5,00	6,00	7,00	8,00	10,00
$m_{\text{CuSO}_4}$ (g)									
$t_1$ (g/L)									
$t_2$ (g/L)									

## 4. IDENTIFICATION DE LA SOLUTION INCONNUE

### 4.1. Etude de la notice

4.1.1. Quelles sont les substances actives de la solution Ramet Dalibour ?

4.1.2. Identifier la masse de sulfate de cuivre et le volume de la solution de Ramet Dalibour et en déduire la teneur ou concentration massique en sulfate de cuivre.

### 4.2. Dissolution d'un composé solide

4.2.1. Le solvant est :

Le soluté est :

4.2.2. A l'aide de l'indication, remplir la troisième ligne du tableau de la feuille bilan.

4.2.3. Compléter la quatrième ligne du tableau avec la valeur de la concentration massique de la première solution préparée.

### 4.3. Dilution d'une solution

Compte tenu de la dilution,

4.3.1. Quelle est la relation entre la concentration massique de la 1<sup>ère</sup> solution et celle de la solution diluée ?

4.3.2 Compléter la 5<sup>ème</sup> ligne du tableau.

### 4.4. Utilisation de l'échelle des teintes

A partir de la comparaison avec l'échelle des teintes...

4.4.1. Déterminer la concentration massique de la solution inconnue.

4.4.2. Cette solution est-elle la solution Ramet Dalibour Acide supposée ?