

NOM Prénom :

Sciences Physiques : Interrogation n° 4

30 Avril 2019

Exercice 1 Définitions

1. Qu'est ce qu'un mélange homogène ?

.....

.....

.....

2. Dans quel cas deux mélanges sont-ils non miscibles ?

.....

.....

.....

3. Donner deux exemples de liquides miscibles ?

.....

.....

.....

.....

4. Qu'est ce qu'une solution ?

.....

.....

.....

Exercice 2 Masse d'une solution

1. On dissous 25 g de sucre dans 100 g d'eau. Que peut-t-on dire de la masse de la solution obtenue ?

.....

.....

.....

2. Quelle masse de sulfate de cuivre doit-on dissoudre dans 70 g d'eau pour obtenir 100 g de solution ?

.....

.....

.....

NOM Prénom :

Exercice 3 Compléter

	soluté	solvant
Ajouter du café soluble dans de l'eau		
Sucrer un thé		
Retirer du vernis à ongles avec du dissolvant		
Préparer un chocolat chaud		

NOM Prénom :

Sciences Physiques : Interrogation n° 4

30 Avril 2019

Exercice 1 Définitions

1. Qu'est ce qu'un mélange hétérogène ?

.....
.....
.....

2. Dans quel cas deux mélanges sont-ils miscibles ?

.....
.....
.....

3. Donner deux exemples de liquides non miscibles ?

.....
.....
.....
.....

4. Qu'est ce qu'un solvant ?

.....
.....
.....

Exercice 2 Masse d'une solution

1. On dissous 15 g de sucre dans 100 g d'eau. Que peut-t-on dire de la masse de la solution obtenue ?

.....
.....
.....

2. Dans quelle masse d'eau doit-on dissoudre 30 g sulfate de cuivre pour obtenir 100 g de solution ?

.....
.....
.....

NOM Prénom :

Exercice 3 Compléter

	solvant	soluté
Ajouter du café soluble dans de l'eau		
Sucrer un thé		
Retirer du vernis à ongles avec du dissolvant		
Préparer un chocolat chaud		