

## D] Les solutions tampon :

### Définition :

.....  
 .....

### Préparation :

Lorsque l'on est en présence d'un mélange équimolaire  $[A^-] = [AH]$  , la relation  $pH = pKa + \log[A^-]/[AH]$  devient  $pH = pKa$ .

**La solution tampon a donc un pH égal au pKa du couple acide base mis en jeu.**

Elles peuvent être fabriquées en utilisant un mélange équimolaire d'un acide faible et de sa base conjuguée.

### Exemples de solutions tampons :

- mélange équimolaire de  $CH_3COOH$  et  $CH_3COONa$
- mélange équimolaire de  $NH_3$  et  $NH_4Cl$

De nombreux milieux naturels sont tamponnés : le sang , la salive, les sucs gastriques, le lait...

## E] Les Indicateurs Colorés :

### 1- Définition d'un indicateur coloré.

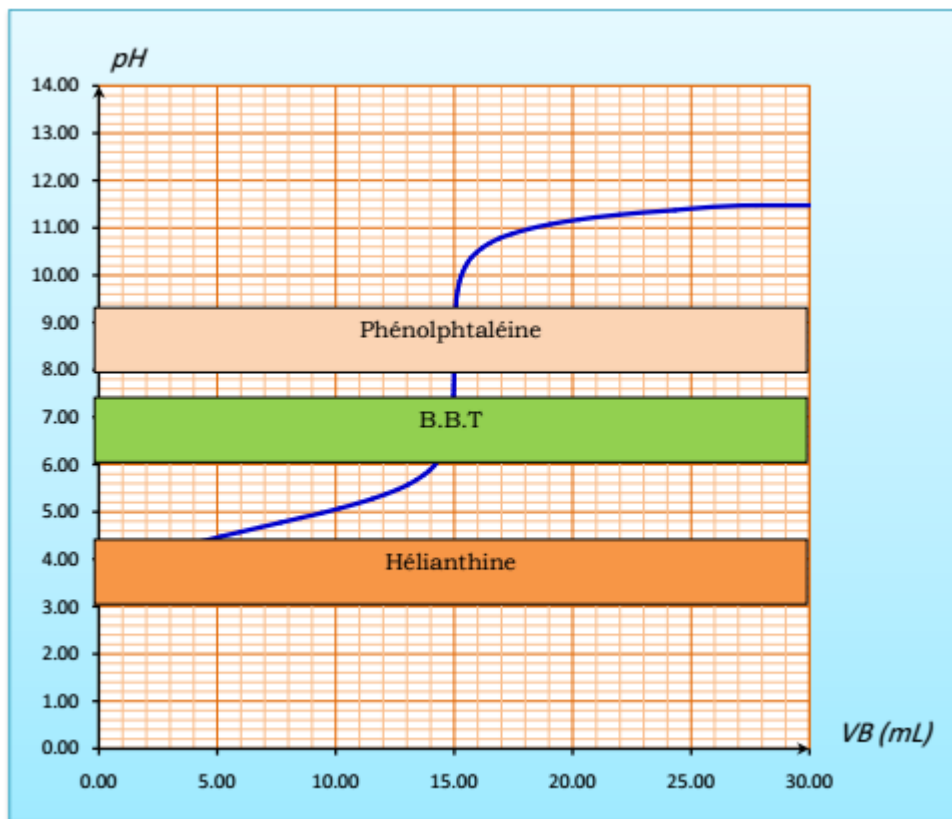
.....  
 .....

### 2- Choix d'un indicateur colorés :

Un indicateur est dit convenable a un dosage acide-base si sa **zone de virage** contient le pH a l'équivalence

		3,1		4,4	
Hélianthine	rouge	Zone de Virage orange		Jaune	
		6,0		7,6	
B.B.T	jaune	Zone de Virage vert		Bleu	
		8,2		10	
Phénolphtaléine	Incolore	Zone de virage Rose très pâle		Rose fuchsia	

## Exemple Dosage Acide éthanoïque par la soude :



.....

.....