

Nom :	TP : les indicateurs colorés	Date :
Prénom :		Classe :

Nous allons étudier les couleurs de trois indicateurs colorés couramment utilisés en chimie. Le **BBT** (bleu de bromothymol) l'**hélianthine** et la **Phénolphtaleïne**.

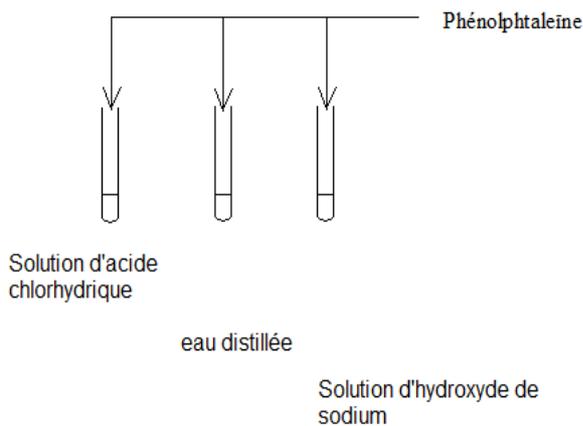
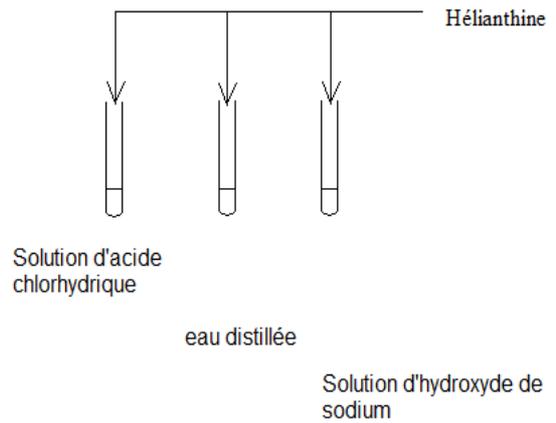
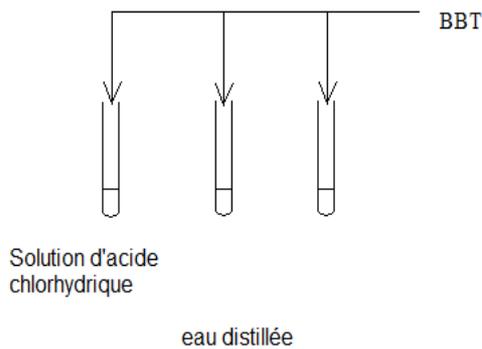
Pour cela, préparer trois bêcher notés acide, neutre et basique.

Dans le bêcher acide verser de la solution d'acide chlorhydrique, dans le bêcher neutre verser de l'eau distillée et dans le bêcher basique verser de la solution d'hydroxyde de sodium (soude).

Mesurer le pH de chacune de ces solutions.

Solution	Acide chlorhydrique	Eau distillée	soude
pH			

Réaliser les trois expériences décrites ci-dessous et préciser les couleurs des indicateurs colorés dans le tableau.



	Acide chlorhydrique pH =	Eau distillée pH =	hydroxyde de sodium pH =
BBT			
Hélianthine			
Phénolphtaleïne			