

Classe : EB8 Matiere: Chimie	Correction d'exercice d'application	
	Enseignante: Jamila Maksoud	

Exercice d'application :

Une solution acide contient en majorité des ions H^+ . Le papier PH indique un $PH < 7$. En ajoutant quelques gouttes de BBT on obtient une coloration jaune.

Une solution basique contient en majorité des ions OH^- . Le papier PH indique un $PH > 7$. En ajoutant quelques gouttes de BBT on obtient une coloration bleue.

1. Compléter le tableau ci-dessous :

Solution	Couleur obtenue avec BBT	PH	Présence d'ions	Caractéristiques de la solution
Vinaigre	jaune	$PH < 7$	H^+	acide
Soude	bleue	$PH > 7$	OH^-	basique
Produit lave vaisselle	bleue	$PH > 7$	OH^-	basique
Jus de citron	jaune	$PH > 7$	H^+	acide
Lessive liquide	bleue	$PH > 7$	OH^-	basique

2. Indiquer la caractéristique de la solution quand le PH est égal à 7 :
La solution est neutre quand le $PH = 7$