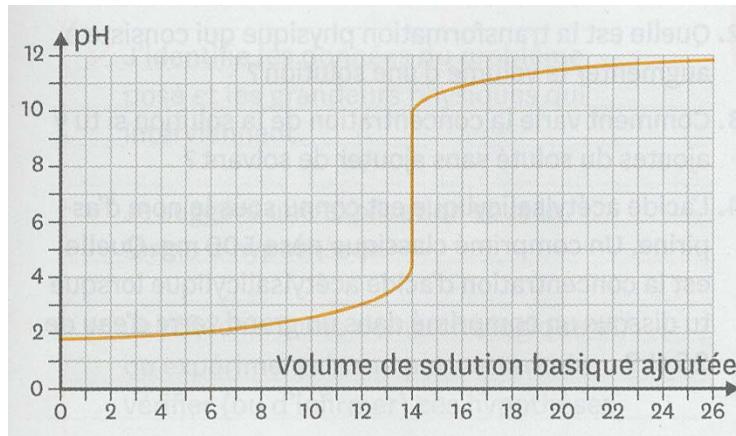


Activité n°10 : Que se passe-t-il lorsqu'on mélange une solution acide avec une solution basique ?

On dépose 20mL d'acide chlorhydrique (solution contenant des ions Hydrogène H^+ et des ions Chlorure Cl^-) dans un bécher et on y plonge un pH-mètre. Celui-ci indique 1,85. On verse alors par dessus, petit à petit, de la soude (solution basique contenant des ions Sodium Na^+ et des ions Hydroxyde HO^-) et on suit alors l'évolution du pH grâce à un pH-mètre. Voici le graphique obtenu :



Ton travail : Sers-toi du graphique et procède à son **analyse détaillée pour expliquer** ce qu'il se passe lorsqu'on ajoute de la soude dans un volume d'acide chlorhydrique. Pour cela, le tableau ci-dessous devrait t'aider. A toi de suivre les étapes données, dans l'ordre.

Compétence	J'AI REUSSI SI...	auto-évaluation
ANALYSER UN GRAPHIQUE	Je rédige une phrase introductive : « Ce graphique montre l'évolution de <i>grandeur positionnée en ordonnées</i> en fonction de <i>grandeur positionnée en abscisses</i> »	
	Je présente les deux axes du graphique en citant : - la <i>grandeur</i> positionnée sur <i>l'axe des ordonnées</i> et <i>l'unité</i> associée s'il y en a une - la <i>grandeur</i> positionnée sur <i>l'axe des abscisses</i> et <i>l'unité</i> associée s'il y en a une	
	Je décris l'allure du graphique : « Lorsque <i>grandeur positionnée en abscisses</i> passe de ... à ..., la <i>grandeur positionnée en ordonnées</i> augmente en passant de ... à .../ diminue en passant de ... à .../ reste stable et vaut ... »	
	J'interprète la description faite juste avant en faisant <u>une/quelques phrase(s)</u> permettant de répondre au problème posé dans l'activité.	