

<u>Acides et bases</u>	Je sais	Je ne sais pas
<p>Le pH : définition, mesure.            Théorie de Brønsted : acides faibles, bases faibles ; notion d'équilibre ; couple acide-base ; constante d'acidité Ka. Échelle des pKa dans l'eau, produit ionique de l'eau ; domaines de prédominance (cas des acides carboxyliques, des amines, des acides <math>\alpha</math>-aminés).</p>		
<i>Mesurer le pH d'une solution aqueuse</i>		
Reconnaître un acide, une base dans la théorie de Brønsted.		
Utiliser les symbolismes $\rightarrow$ , $\leftarrow$ et $\rightleftharpoons$ dans l'écriture des réactions chimiques pour rendre compte des situations observées.		
Identifier l'espèce prédominante d'un couple acide-base connaissant le pH du milieu et le pKa du couple.		
<i>Mettre en œuvre une démarche expérimentale pour déterminer une constante d'acidité.</i>		