






Sujet de la vidéo	Lien vers la vidéo	Qr-code
Calculer le pH d'une solution $\text{pH} = -\log[\text{H}_3\text{O}^+]$	https://youtu.be/6_INkzcyMfQ	
Relation entre $[\text{H}_3\text{O}^+]$ et pH (acide-base)	https://youtu.be/KpEUkd5rws0	
Acide-base (couple et demi-équation) Terminale Chimie	https://youtu.be/5ivj4_OPY2Y	
Acide base : Equilibrer une équation (méthode) Chimie Lycée	https://youtu.be/2IEHkTh-yiw	

Acide base : couple et demi-équation (Exercice)	https://youtu.be/8kLTHjIhrg	
Une espèce amphotère : l'eau (Acide-base)	https://youtu.be/0ewgjT7fo8	
Acide dans l'eau	https://youtu.be/u-xh0euiXbU	
Base dans l'eau	https://youtu.be/BzZ7KtVg3Jc	

Autoprotolyse de l'eau	https://youtu.be/4pv4C5One5I	
Produit ionique de l'eau Ke	https://youtu.be/1c-6XEoBOWY	
Constante d'acidité Ka et pKa	https://youtu.be/dJ513KoV39g	
Forces des acides et des bases échelle de pKa	https://youtu.be/OtIBaaOE-D0	

<p>x_{max}, x_f et tau ? Qu'est-ce que l'avancement maximal, l'avancement final et le taux d'avancement ?</p>	<p>https://youtu.be/7SyO_7upLHM</p>	
<p>Qu'est-ce qu'un acide fort?</p>	<p>https://youtu.be/TAqwBqlsA3o</p>	
<p>Une base forte dans l'eau</p>	<p>https://youtu.be/pPEBilKjXXo</p>	
<p>pH d'une solution de base forte</p>	<p>https://youtu.be/hvSJVJkLZaY</p>	

Acide faible et taux d'avancement	https://youtu.be/j1WPYXOrxQ o	
Taux d'avancement : Equation du second degré	https://youtu.be/WIbH_29Mk NU	