

Begrepp:	Teorier/modeller/problemlösning:	Laborativa moment:
<p>Syror, baser, pH-värde, lågt pH, högt pH, vätejoner, hydroxidjoner, oxoniumjoner, acetatjoner (etanoat), ättiksyra (etansyra) buffertlösning, buffertformeln, syrakonstanten, kolsyrasystemet.</p>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kunna skriva ättiksyrans protolysreaktion i vatten. 2. Kunna beskriva hur en buffertlösning fungerar inkl. varför den måste innehålla en svag syra resp. en svag bas. 3. Kunna ge exempel på naturliga buffertlösningar. 4. Kunna förklara varför buffertlösningar är viktiga på labbet. 5. Kunna beräkna pH-värdet med följande formel; $\text{pH} = -\log(\text{H}^+)$ 6. Kunna beräkna pH-värdet av en buffertlösning med hjälp av buffertformeln och $\text{pH} = -\log(\text{H}^+)$ 7. Kunna redogöra för tillvägagångssättet vid beredning av en buffert. 8. Med hjälp av den omskrivna buffertformeln kunna beräkna hur stor volym av syran resp. basen som behövs för att kunna bereda en buffertlösning med ett specifikt pH-värde. 9. Kunna rita upp kolsyrasystemet. 	<ol style="list-style-type: none"> 1. Med hjälp av den omskrivna buffertformeln kunna bereda en buffertlösning med ett specifikt pH-värde.