

## UPPGIFTER: SYROR, BASER OCH PH-VÄRDE – DEL 1

1. Vad kännetecknar en syra resp. en bas?
2. Vad krävs för att ett ämne ska kunna vara en syra?
3. Vad krävs för att ett ämne ska kunna vara en bas?
4. Vad menas med en protolysreaktion?
5. Vad kallas partiklarna  $\text{H}_3\text{O}^+$  resp.  $\text{OH}^-$ ?
6. Vad står BUSA-regeln för?
7. Vad är skillnaden mellan starka resp. svaga syror?
8. Vad är skillnaden mellan starka resp. svaga baser?
9. Skriv reaktionsformeln för väteklorids (HCl) protolys i vatten; alltså när HCl reagerar med  $\text{H}_2\text{O}$ . Vilken funktion har vattenmolekylen vid protolysen?
10. Skriv reaktionsformeln för ättiksyrans ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ ) protolys i vatten; alltså när  $\text{CH}_3\text{COOH}$  reagerar med  $\text{H}_2\text{O}$ .
11. Vad menas med en sur lösning och vilka egenskaper har sura lösningar?
12. Vad menas med en basisk lösning och vilka egenskaper har basiska lösningar?