Labb uppgift nr 1.

Ättiksyra och natriumaceteat.

Du har en lösning ättiksyra med koncentrationen 1.2 mol/liter.

Du ska tillreda en liter av en buffert med pH=4.76

Pka för ättiksyra är 4.76.

Hur mycket ättiksyra lösning ska du ta och hur mycket av natriumacetatet ska du väga upp?

Utgå alltid ifrån hasselbalch henderson formel.

Labb uppgift nummer 2.

Att göra en Buffert.

Du har natriumhydroxid och ammoniumsalt. NH4Cl Ammoniumklorid

Fundera över hur du ska kunna göra en buffert av detta.

För att tillreda en buffert så behöver du en svag syra och dess konjugerande bas.

Alternativt en svag-bas och dess konjugerande syra.

Koncentrationen av natriumhydroxid är 1 mol/liter

Saltet är i en burk.

Förslag:

Uppgift 1

**Skriv ner reaktionen som sker när natriumhydroxid reagerar med saltet.**

Börja med att skriva ner två separata reaktioner en för natriumhydroxidens dissociationsreaktion och en för ammoniumsaltets upplösning.

Ta sen bort eventuella åskådarjoner och skriv ner en reaktion mellan de relevanta molekylerna.

|  |
| --- |
| basens dissociationsreaktion |

|  |
| --- |
| Saltets upplösning i vatten |

|  |  |
| --- | --- |
| Åskådarjon | motivering |
|  |  |
|  |  |
|  |  |

Relevant syrabasreaktion

|  |
| --- |
|  |

Om du vill skapa 500 ml av en buffert med syra basparet NH4+ och NH3 hur mycket NaOH ska du använda och hur många gram av ammoniumsalt ska du då väga upp? Du har en natriumhydroxid lösning på 1 mol/liter.