|  |  |
| --- | --- |
| Amfolyt  Vätsulfidjonen | Skriv ner reaktionerna där HS- verkar som syra respektive bas  Syra:  Bas: |
| Teckna jämvikstkonstanterna  För båda dessa reaktioner.  Ka(HS-)  Kb(HS-) |  |
| Multiplicera ihop Ka med Kb och visa att:  pKa+pKb=pKw |  |
| Förklara vad som menas med molvolym |  |
| Vad visar  Fehlings test ? |  |
| Rita och namnge en Nitril |  |
| Järmföra syrastyrka hos fenol och cyklohexanol |  |
| Polarimeter  Optisk aktivitet  Kirala kol  Förklara vad ett kiralt kol är. Samt varför man kan använda en polarimeter för att skilja olika enantiomerer åt. |  |
| NH2- grupper är dessa elektrondonerande  Eller elektrongivande?  Rita en molekyl och förklara |  |
| Är OH-grupper  Elektrondonerande eller elektrongivande. |  |
| SN1 rep SN2  Förklara och ge exempel på en SN1 |  |
| Klorsyrlighet reagerar med fenol.  Skriv reaktionsformel. |  |
| Skriv dissociationsreaktionen för  Klorsyrlighet |  |
| Teckna jämviktskonstanten.  Ka(klorsyrlighet) |  |
| Skriv dissociationsreaktionen  för fenol. |  |
| Teckna jämviktskonstanten  för fenol.  Ka(fenol) |  |
| Sätt upp ett utryck för  Ka(klorsyrlighet)/Ka(fenol)  Kommentera över resultatet. |  |
| Hur kan du använda  Ka(klorsyrlighet)/Ka(fenol)  För att avgöra åt vilket håll jämvikten är förskjuten i reaktionen mellan klorsyrlighet och fenol? |  |

3 Reaktions-mekanismer

|  |
| --- |
| Dehydrering av alkohol. Visa reaktionsmekanismer för dehydrering av 3-heptanol. Det finns två möjliga slutprodukter. Namnge dessa. |
| Addition av cyanidjon till 3metylpentan-2-on. Visa flera steg i reaktionsmekanismen och namnge slutprodukten. |
| Hydrolys av amid till karboxylsyra |