|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | | |
|  | |  |  | | --- | --- | | Strukturformel | Strukturformel | | Figur 1 glycin | Figur 2 alanin | |  |
| a) | Ange det systematiska namnet enligt IUPAC för alanin. | 1 |
| b) | Visa med glycin och alanin hur de reagerar i en kondensationsreaktion. Rita fullständiga strukturformler. | 2 |
| c) | Vad menas med en aminosyras isoelektriska punkt? | 1 |
| d) | Denna bindning uppkommer tex när ammoniak och etansyra reagerar. Vad kallas den organiska förening som bildas vid en sådan reaktion? Vad kallas denna typ av bindning? | 1 |
| e) | Rita upp och ordna följande kemiska föreningar efter stigande basstyrka. Etylamin, dietylamin och etanamid.  Förklara den stora skillnaden i basstyrka mellan dietylamin och etanamid. | 1 |
| f) | Pkb för dietylamin är ……. HITTA DETTA FÖRST.  Beräkna pH i en 0.2 molarig lösning av dietylamin. | 2 |
|  | VILKEN TYP AV MOLEKYL är det i bilden nedan?  Strukturformel | 1 |
|  | Aminosyror är amfotära molekyler. Vad innebär det. Förklara med hjälp av att hur glycin reagaerar med syra och hur den reagerar med en bas. | 1 |