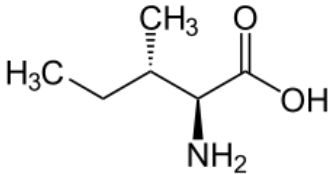
	
	Figur 1 glycine	Figur 2 alanin	
a)	Ange det systematiska namnet enligt IUPAC för alanin.	1	
b)	Visa med glycine och alanin hur de reagerar i en kondensationsreaktion. Rita fullständiga strukturformler.	2	
c)	Vad menas med en aminosyras isoelektriska punkt?	1	
d)	Denna bindning uppkommer tex när ammoniak 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. VILKEN TYP AV MOLEKYL är det i bilden nedan?	2	
		1	
	Aminosyror är amfotära molekyler. Vad innebär det. Förklara med hjälp av att hur glycine reagerar med syra och hur den reagerar med en bas.	1	