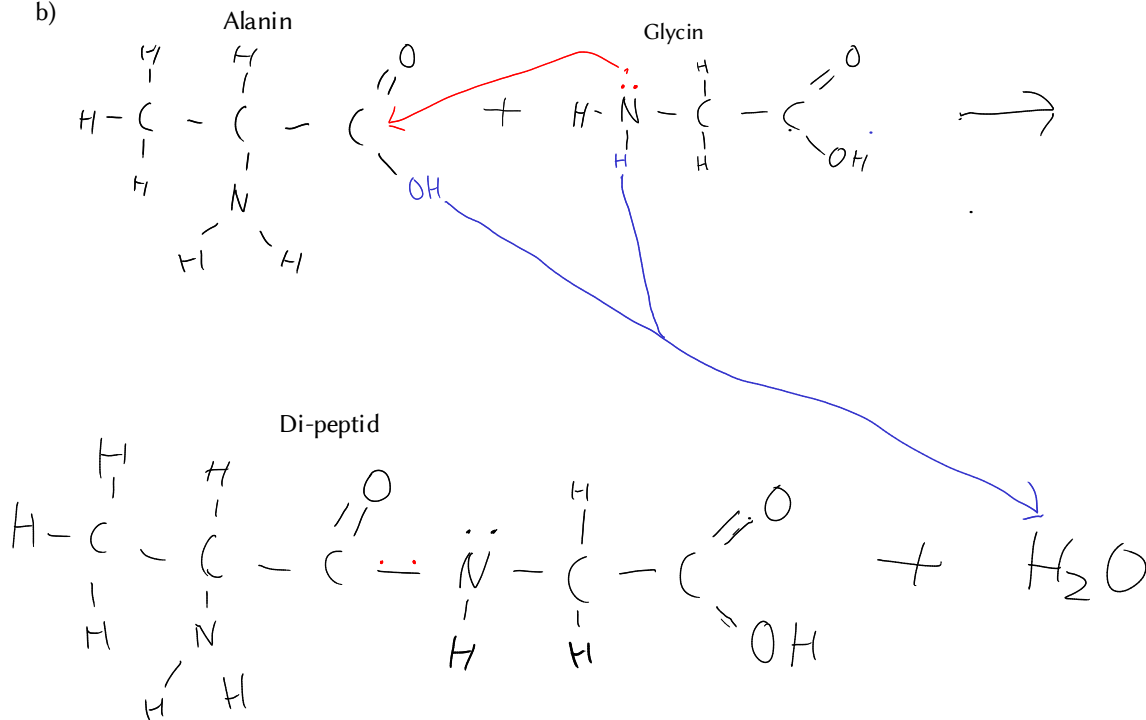


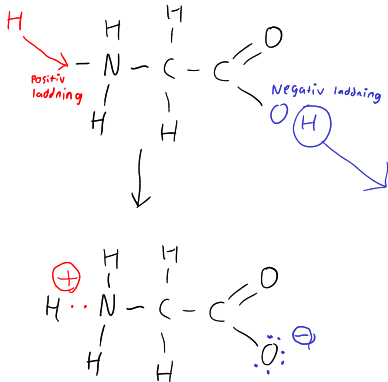
Bac fråga vecka 13

a) 2-amino-propansyra

b)

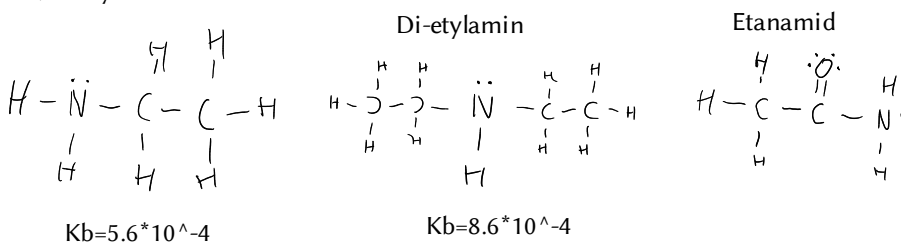


c) Isoelektrisk punkt, ett interval på pH skalan där molekylen har en neutral laddning



d) Di-peptiden är en amid
En amid bildas när en ammoniakmolekyl tar OH gruppens plats på kolet amid/peptidbinding

e) Etylamin



Ordning i stigande basstyrka:

1. Etanamid
2. Etylamin
3. Di-etylamin

f)

	$C_4H_{10}NH + H_2O \rightarrow C_4H_{10}NH_2^+ + OH^-$		
I	0.2	-	-
C	-x	+x	+x
E	0.2-x	x	x

$$K_b = \frac{[C_4H_{10}NH_2^+] * [OH^-]}{[C_4H_{10}NH]}$$

$$K_b = \frac{x^2}{0.2 - x} = 8.6 * 10^{-4}$$

$$x = 0.012692 \text{ mol/dm}^3$$

$$pOH = -\log([OH^-])$$

$$pOH = -\log(0.012692) = 1.89647$$

$$pH = 14 - pOH$$

$$pH = 14 - 1.89647 = 12.1035$$

g) Det är en Aminosyra

2-amino-3-metyl-pentansyra

