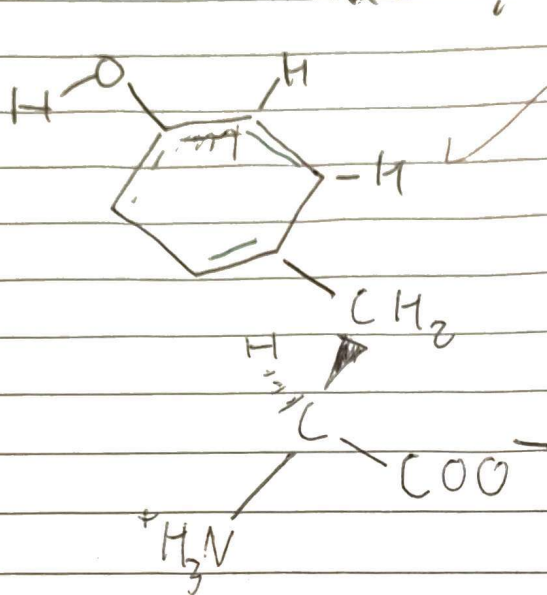


2. ~~Überspringt~~  
die andere Struktur:



ganz richtig!

3. a) ionische bindungen Das heißt man meint diese als ionische Wechselwirkungen

b) van-der-Waals Wechselwirkungen ✓

4. Die Veränderung der Entropie in der Umgebung:

$$\Delta S_{\text{Umgebung}} = -\Delta H_{\text{System}} / T$$

$$\Delta S_{\text{Gesamt}} = \Delta S_{\text{System}} + \Delta S_{\text{Umgebung}}$$

$$= \Delta S_{\text{System}} - \Delta H_{\text{System}} / T$$

Nun,  $\Delta S_{\text{Gesamt}} > 0$ .

a und b!

- a) deutlich ok. b) deutlich nicht  
c) ok d) ~~ok~~ nicht