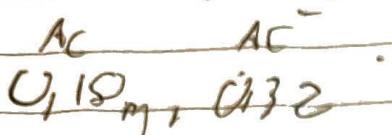
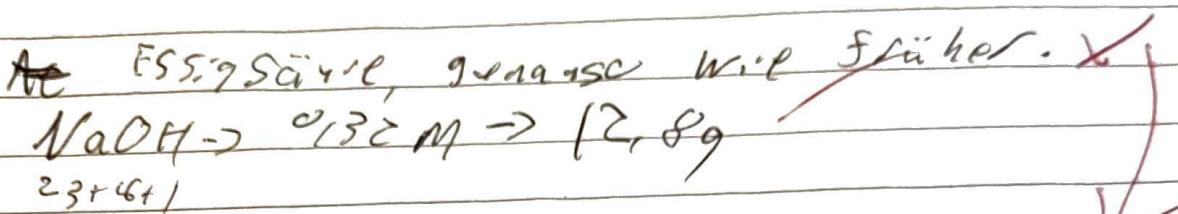


Verändert sich das Gleichgewicht nicht?



$$10,8099, 26,259$$

22. Angenommen, dass Natriumacetat löst vorig.



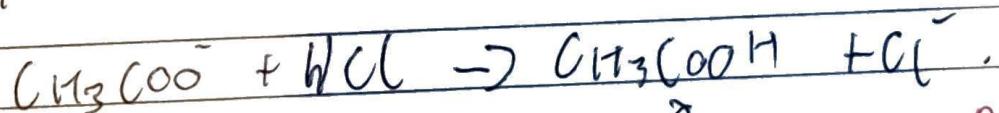
der Basenwert muss noch 0,25 ~~abnehmen~~,
Gesamtkonzentration beirren.

Verwenden 0,25 M Essigsäure.

Wir verdecken den gleichen Bereich von Natrium
~~Acetat~~ haben deswegen benötigen wir die
gleichen Beirrung von NaOH,
um keine Ladung zu haben.

23. Deutlich 0,25 M Gesamtkonzentration

0,5 mol ~~Acetat~~ CH_3COO^- . 0,18 mol HCl .



0,25
0,32
0,18

$$\text{pH} = 5$$

Nächste Seite

Sie unterscheiden sich indem, dass eine
hat Na^+ und die andere hat HCl darin.