

ثم هناك زيادة حادة / دراماتيكية ، لأنه عند التسول عندما نضيف هيدروكسيد PH يمكننا أن نلاحظ أن هناك زيادة طفيفة في والمخزن ، COO^- و القاعدة المقترنة COOH في فقد البروتون وسيصبح المخزن المؤقت هو COOH الصوديوم ، سيبدأ بشكل كبير بين PH البروتون ، يحدث هذا بين (2 إلى 3. سيزداد COOH صعباً بعد ذلك ، عندما يفقد PH المؤقت يجعل تغيير يمكننا ملاحظة أن القيم قريبة من القيم 99 ، $\text{NH}_3 +$ (3.23) وبعد ذلك سيزداد بشكل طفيف بسبب المخزن المؤقت الآخر وهو COO^- بعد ذلك تصبح pK_1 بين المرحلة الأولى والمرحلة الثانية هذه المساحة تسمى CH_2 . النظرية