

يمكننا أن نلاحظ أن هناك زيادة طفيفة في PH ثم هناك زيادة حادة / دراماتيكية ، لأنه عند التسول عندما نضيف هيدروكسيد الصوديوم ، سيبدأ COOH في فقد البروتون وسيصبح المخزن المؤقت هو COOH و القاعدة المقترنة COO<sup>-</sup> ، والمخزن المؤقت يجعل تغيير PH صعباً بعد ذلك ، عندما يفقد COOH البروتون ، يحدث هذا بين (2 إلى 3. سيزداد PH بشكل كبير بين (3. 23) وبعد ذلك سيزداد بشكل طفيف بسبب المخزن المؤقت الآخر وهو (99 ، + NH<sub>3</sub> يمكننا ملاحظة أن القيم قريبة من القيم النظرية. CH<sub>2</sub>) بين المرحلة الأولى والمرحلة الثانية هذه المساحة تسمى pK<sub>1</sub> بعد ذلك تصبح (COO<sup>-</sup>).