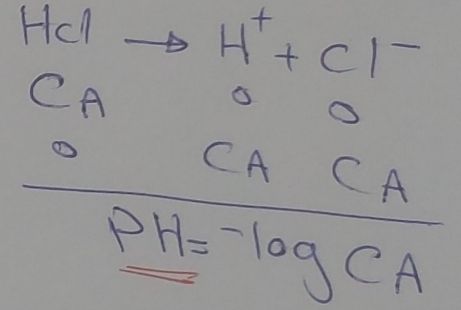
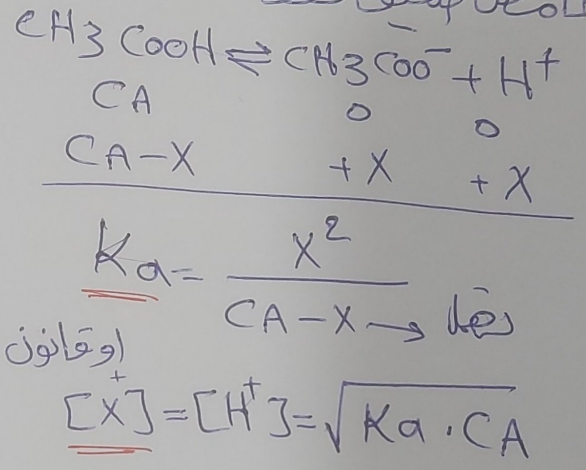


تأثير تسوية حامض قاعدة
قواسم ملزمة او

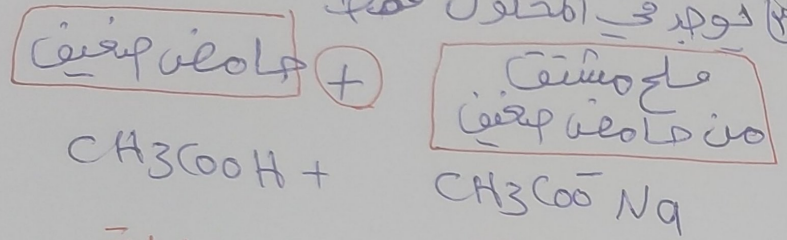
1) يود في المحلول
حامض قوي فقط



2) يود في المحلول
حامض ضعيف فقط



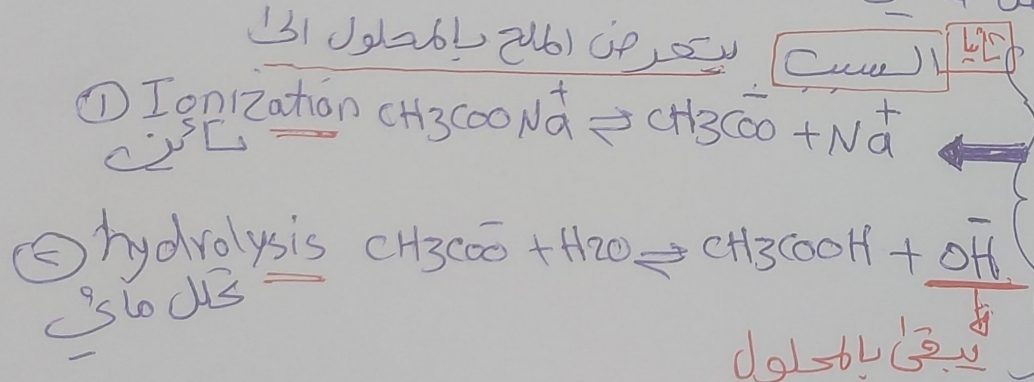
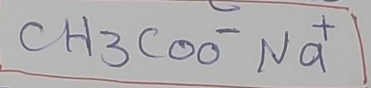
3) يود في المحلول فقط



يسعمل قانون معادلة هندرسون

$$PH = PK_a + \log \frac{[Salt]}{[acid]}$$

4) يود في المحلول ملح مشتق من حامض ضعيف فقط



$$[OH^-] = \sqrt{K_b C}$$

$$C = \frac{mmol}{V_T} \text{ كلّي}$$

لذلك
يسعمل هنا
القانون عند
ملح مشتق من حامض
ضعيف

$$K_a K_b = 1 \times 10^{-14}$$

