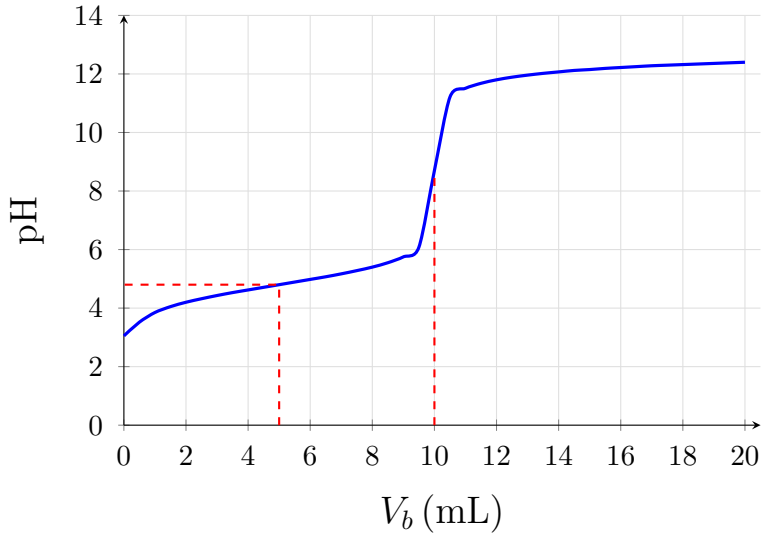
مسابقة بين الثانويات -- العلوم الفيزيائية

السؤال رقم 15 -- المعايرة حمض – أساس -- المدة: دقيقتان

نعاير $V_a = 20\,\text{mL}$ من محلول حمض الإيثانويك بمحلول هيدروكسيد الصوديوم تركيزه $C_b =$ $0{,}1\,\text{mol/L}$. المنحنى يمثل $\text{pH} = f(V_b)$.



السؤال: عيّن حجم التكافؤ V_{bE} و $\text{p}K_a$ للثنائية، ثم احسب التركيز C_a للحمض.

الإجابة: