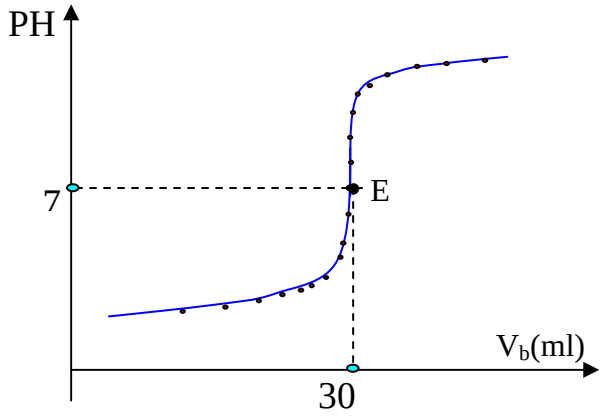
التمرين الثاني:

حمض الأسكوربيك أو فيتامين C ($C_6H_8O_6$)،يتدخل في عدة تفاعلات أكسدة إرجاعية على مستوى الخلية من أجل تقوية العظام والأسنان.يوجد فيتامين C في الخضر والفواكه وبعض المواد الأخرى .يستطيع بعض القردة والعصافير من تصنيعه بينما لا يستطيع الإنسان ذلك.عدة مؤكسدات تتمكن من أكسدة فيتامين C وتمنع غاز ثنائي الأكسجين من أكسدة المواد الغذائية.لمعرفة التركيز المولي لحمض الأسكوربيك في محلول مائي نعايره بأساس.

نأخذ حجما منه $V_a=10ml$ ونعايره بمحلول ماءات الصوديوم تركيزه المولي $C_b=5.10^{-4}\ mol.L^{-1}$ فنحصل على منحني المعايرة التالي:



1. ما هو المدلول الكيميائي للنقطة E.
2. بين أن حمض الأسكوربيك حمضا قويا.
3. أكتب معادلة تفاعل المعايرة (نأخذ رمز حمض الأسكوربيكAH).
4. أحسب التركيز المولي لحمض الأسكوربيك.