

Title: Praktis Hebat Chemistry Form 4 (2021)

Book Code: FC064340

Author: Chan Siok Gim & Nilavathi a/p Balasundram

ERRATA

Page number	Section / Part	Error	Correction
59	3. (b)(i) & (ii)	No answer	<p>3. (b)(i) Alkali X: Sodium hydroxide <i>Alkali X: Natrium hidroksida</i> Acid Y: Hydrochloric acid <i>Asid Y: Asid hidroklorik</i></p> <p>3. (b)(ii) - Acid and alkali are electrolyte and able to conduct electricity <i>Asid dan alkali ialah elektrolit dan dapat mengkonduksikan elektrik.</i> - Electrical conductivity of the solution during titration can be measured using an ammeter. <i>Kekonduksian elektrik larutan semasa pentitratan boleh diukur dengan menggunakan ammeter.</i> - The end point can be determined when the electrical conductivity is at the lowest point. <i>Takat akhir pentitratan boleh ditentukan apabila kekonduksian elektrik berada pada takat yang paling rendah.</i> - This is because at the end point, all the H⁺ ions and OH⁻ ions are converted to H₂O molecules. <i>Hal ini kerana pada takat akhir, semua ion H⁺ dan ion OH⁻ akan bertukar menjadi molekul H₂O.</i> - The end point in Diagram 2.2 happens when 25 cm³ of acid Y is added into 25 cm³ of alkali X. <i>Takat akhir pentitratan dalam Rajah 2.2 berlaku apabila 25 cm³ asid Y ditambahkan ke dalam 25 cm³ alkali X.</i></p>