

แบบฝึกหัด

เรื่อง การประยุกต์ของฟังก์ชันเอกซ์โพเนนเชียลและฟังก์ชันลอการิทึม

ชื่อ สกุล ชั้น เลขที่

คำสั่ง จงเติมในช่องว่างให้สมบูรณ์

7. ถ้าค่าความเข้มข้นของประจุไฮโดรเจนในสารละลายชนิดหนึ่งเท่ากับ 3.55×10^{-6} โมล แล้วจงหา
ระดับความเป็นกรด-ด่าง ของสารละลายนี้

วิธีทำ จากสมการ $pH = -\log[H^+]$

จากโจทย์ $[H^+] = \text{ } \times \text{ }^{\text{ }}$

แทนค่า $pH = -\log[\text{ } \times \text{ }^{\text{ }}]$

$$= -[\log \text{ } - \text{ }]$$

$$= -[\text{ } - \text{ }]$$

$$= -[\text{ }]$$

$$\approx \text{ } \quad (\text{ใช้ฉันทศนิยม 4 ตำแหน่ง})$$

ดังนั้น สารละลายชนิดนี้เป็น มีค่า pH ประมาณ
(ใช้ฉันทศนิยม 1 ตำแหน่ง)