

ชุดที่ 3 ชื่อ.....เลขที่.....ชั้น.....

ชื่อหน่วยการเรียนรู้.....กรด-เบส.....ชื่อเรื่อง(3) ค่า pH.

1. กรดชนิดหนึ่งมีความเข้มข้นของไฮโดรเนียมไอออนเท่ากับ $1 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$ จงหาค่า pH

2. กรดชนิดหนึ่งมีความเข้มข้นของไฮโดรเนียมไอออนเท่ากับ $1 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$ จงหาค่า pOH

3. กรดชนิดหนึ่งมีความเข้มข้นของไฮโดรเนียมไอออนเท่ากับ $1 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$ $[\text{OH}^-]$

3	11	1×10^{-3}	1×10^{-11}
---	----	--------------------	---------------------

4. เบสชนิดหนึ่งมี $\text{pOH} = 6$ มี pH เท่าใด

5. กรดชนิดหนึ่งมี $\text{pH} = 1$ มี pOH เท่าใด