



แบบทดสอบก่อนเรียน

หน่วยการเรียนรู้ที่ 4

กรด-เบส และสารละลาย



คำชี้แจง : ให้นักเรียนเลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุดเพียงข้อเดียว

1 สารละลายในข้อใดไม่นำไฟฟ้า

1. NH_3
2. KOH
3. HNO_3
4. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
5. CH_3COOH



2 ข้อใดจัดเป็นสารละลายกรด

1. NH_3
2. NaCl
3. H_2SO_4
4. NaOH
5. CH_3COONa



3 “กรด คือ สารที่ละลายน้ำแล้วแตกตัวให้ไฮโดรเนียมไอออน” คำกล่าวนี้ตรงกับทฤษฎีกรด-เบสของนักวิทยาศาสตร์ท่านใด

1. ลาวัวซีเย
2. ลิวอิส
3. เบรินสเตด
4. อาร์เรเนียส
5. เลอชาเตอลีเย



4 ข้อใดระบุคู่เบสของสารที่กำหนดให้ได้ถูกต้อง

สาร	คู่เบส
1. NH_3	NH_4^+
2. H_3O^+	H_2O
3. H_2O	OH^-
4. HCO_3^-	H_2CO_3
5. SO_4^{2-}	HSO_4^-

5 HX เป็นกรดแก่ สารละลายปริมาตร 3 ลูกบาศก์เดซิเมตร มีกรด HA ละลายอยู่ 0.75 โมล จะมีความเข้มข้นของไฮโดรเนียมไอออนอยู่เท่าใด

1. 0.25 mol/dm^3
2. 0.50 mol/dm^3
3. 0.75 mol/dm^3
4. 1.00 mol/dm^3
5. 1.25 mol/dm^3



ตั้งใจทำให้เต็มที่
สู้ๆ นะครับ/คะ

6 สารละลายกรดไฮโดรคลอริกเข้มข้น 10^{-3} โมล/ลูกบาศก์เดซิเมตร ปริมาตร 200 ลูกบาศก์เซนติเมตร จะมี pH เท่าใด

1. 1
2. 9
3. 5
4. 9
5. 11



7 เมื่อนำสารละลายที่มี pH เท่ากับ 9 มาหยดอินดิเคเตอร์ชนิดใด สารละลายจึงจะมีสีชมพู

1. เมทิลเรด
2. ฟีนอลเรด
3. คองโกเรด
4. เมทิลออเรนจ์
5. ฟีนอล์ฟทาลิน



8 ปฏิกิริยาระหว่างกรดกับเบสในข้อใดจะเกิดเกลือที่มีสมบัติเป็นเบส

1. HCl กับ KOH
2. HF กับ NaOH
3. HNO_3 กับ NH_3
4. HClO_4 กับ LiOH
5. H_2SO_4 กับ $\text{Al}(\text{OH})_3$



9 อินดิเคเตอร์ชนิดใดเหมาะสำหรับนำมาใช้บอกจุดยุติในการไทเทรตระหว่างเบสอ่อนกับกรดแก่

1. เมทิลเรด
2. ฟีนอลเรด
3. คองโกเรด
4. เมทิลออเรนจ์
5. ฟีนอล์ฟทาลิน



10 สารละลายในข้อใดจัดเป็นบัฟเฟอร์เบส

1. HF กับ LiF
2. HCl กับ NaCl
3. HCN กับ KCN
4. NaOH กับ NaBr
5. NH_4OH กับ NH_4NO_3



เคมี...ไม่ยากอย่างที่คิด ♡

LIVEWORKSHEETS