



เคมี...ไม่ยาก
อย่างที่คิด

แบบทดสอบก่อนเรียน

หน่วยการเรียนรู้ที่ 4

กรด-เบส และสารละลาย

ทบทวนความรู้
ก่อนเข้าสู่บทเรียน
กันนะครับ/ค่ะ



คำชี้แจง : ให้นักเรียนเลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุดเพียงข้อเดียว

1 สารละลายในข้อใดไม่นำไฟฟ้า

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

ลองคิดดูดี ๆ นะครับ/ค่ะ

2 ข้อใดจัดเป็นสารละลายกรด

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

3 "กรด คือ สารที่ละลายน้ำแล้วแตกตัวให้ไฮโดรเนียมไอออน" คำกล่าวนี้นตรงกับทฤษฎีกรด-เบสของนักวิทยาศาสตร์ท่านใด

1. ลาวรี
2. ลิวอิส
3. เบรินสเตด
4. อาร์เรเนียส
5. เลอชาเตอลิเอร์

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^-

เลือกให้ถูกต้องนะครับ/ค่ะ

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

คิดดี ๆ นะ!

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

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

pH 0 2 4 6 8 10 12 14

7 เมื่อนำสารละลายที่มี pH เท่ากับ 9 มาหยดอินดิเคเตอร์ชนิดใด สารละลายจึงจะมีสีชมพู

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

สังเกตสีให้ดีนะ

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 Al(OH)_3

พิจารณาให้ดีนะครับ/ค่ะ

9 อินดิเคเตอร์ชนิดใดเหมาะสมสำหรับนำมาใช้บอกจุดยุติในการไทเทรตระหว่างเบสอ่อนกับกรดแก่

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

จุดยุติอยู่ตรงไหน!

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

ตั้งใจนะ ทำได้แน่นอน

“ เรียนรู้ คิดเป็น ทำได้จริง ”

LIVEWORKSHEETS