

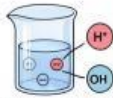
สรุป 3 ทฤษฎีกรด-เบส (Acid-Base Theories Worksheet)

เนื้อหาเน้นการนิยามสารที่เป็นกรดและเบสตามทฤษฎีสำคัญ 3 ทฤษฎีในวิชาเคมี โดยให้นักเรียนสามารถระบุความแตกต่าง
ยกตัวอย่างสารประกอบ และฝึกจำแนกสารจากสมการเคมีที่กำหนดให้

เกณฑ์การประเมินผล (5 คะแนน)

☐ _____
☐ _____
☐ _____

1. นิยามและตัวอย่างของทฤษฎีกรด-เบส (Definitions and Examples)

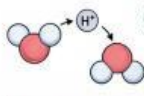


อาร์เรเนียส (Arrhenius)

เน้นการแตกตัวให้ไฮโดรเจนไอออน (H^+)
หรือไฮดรอกไซด์ไอออน (OH^-) ในน้ำ

ตัวอย่างกรด (Acid Example): _____

ตัวอย่างเบส (Base Example): _____

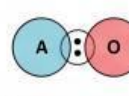


เบรินสเตด-ลาวรี (Brønsted-Lowry)

เน้นการถ่ายโอนโปรตอน (H^+)
ระหว่างสารกรดและเบส

ตัวอย่างกรด (Acid Example): _____

ตัวอย่างเบส (Base Example): _____



ลิวอิส (Lewis)

เน้นการรับและการให้คู่อิเล็กตรอน
ในการเกิดพันธะ

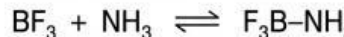
ตัวอย่างกรด (Acid Example): _____

ตัวอย่างเบส (Base Example): _____

2. วิเคราะห์สมการเคมี (Equation Analysis)



ระบุกรด-เบส (Label Acid-Base): _____



ระบุกรด-เบส

เบส (Base)

3. ตารางเปรียบเทียบและการวิเคราะห์สมการ (Comparison Table and Analysis)

ทฤษฎี (Theory)	ความหมายกรด (Acid Definition)	ความหมายเบส (Base Definition)	ตัวอย่างสาร (Example Substance)
อาร์เรเนียส	(ช่องว่างให้เติม)	(ช่องว่างให้เติม)	(ช่องว่างให้เติม)
เบรินสเตด-ลาวรี	(ช่องว่างให้เติม)	(ช่องว่างให้เติม)	(ช่องว่างให้เติม)
ลิวอิส	(ช่องว่างให้เติม)	(ช่องว่างให้เติม)	(ช่องว่างให้เติม)

จุดเด่นที่แตกต่าง (Key Differences)

เปรียบเทียบความแตกต่างของตัวอย่างที่ใช้และกลไกการเกิดปฏิกิริยา

- _____
- _____

LIVEWORKSHEETS

Gemini Notebook