ใบกิจกรรมที่ 10.1

ทฤษฎีกรด-เบส

ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

<u>คำชี้แจง</u> ตอบคำถามให้ถูกต้อง

ตอนที่ 1 เติมข้อมูลในช่องว่างให้สมบูรณ์

สมการเคมี	กรด/เบส
$HClO_4(aq)$ --------> .....(aq)+.....(aq)	กรด
$LiOH(aq)$ --------> .....(aq)+.....(aq)	เบส
.....(aq)+.....(l) ---------> $HSO_4^-(aq) + H_3O^+(aq)$	
.....(aq) ---------> $Sr^{2+}(aq) + 2OH^-(aq)$	
$HNO_3(aq) + H_2O(l)$ ---------> .....(aq)+.....(aq)	

ตอนที่ 2 พิจารณาปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้

1) $CH_3COONa(s)$ ---------> $CH_3COO^-(aq) + Na^+(aq)$

$CH_3COO^-(aq) + H_2O(l) \leftrightharpoons CH_3COOH(aq) + OH^-(aq)$

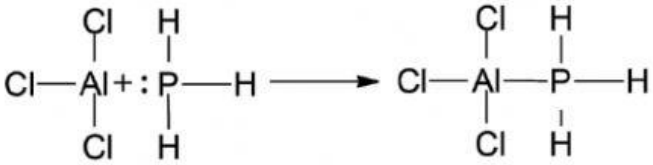
ตามทฤษฎีกรด-เบสของเบรินสเตด-ลาวรี สารละลายโซเดียมอะซิเตด (CH_3COONa) มีสมบัติเป็นกรดหรือเบส เพราะเหตุใด

<u>ตอบ</u>.....

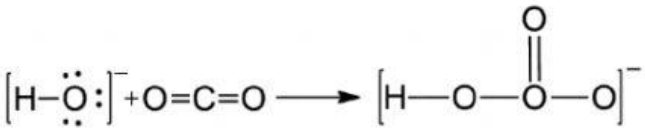


LIVEWORKSHEETS

2) โปรดระบุว่าสารใดเป็นกรดและสารใดเป็นเบสตามทฤษฎีกรด-เบสลิวอิส

2.1 

ตอบ.....

2.2 

ตอบ.....



LIVEWORKSHEETS