

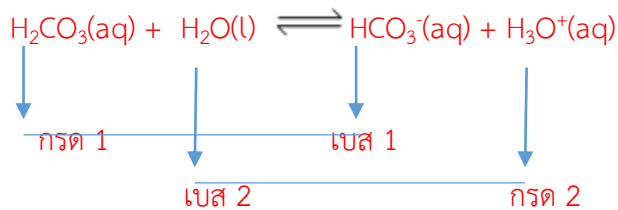
เฉลย ใบงานที่ 1  
เรื่อง คู่กรด - เบส

1. จงเขียนสมการและแผนภาพแสดงคู่กรด เบส เมื่อสารต่อไปนี้ละลายน้ำ

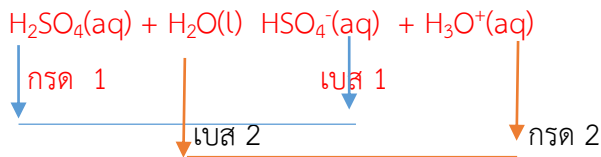
- ก. กรดคาร์บอนิก
- ข. กรดซัลฟิวริก
- ค. กรดฟอร์มิก

เฉลย

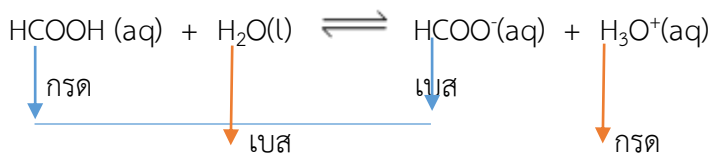
ก. กรดคาร์บอนิก



ข. กรดซัลฟิวริก



ค. กรดฟอร์มิก



2. จงบอกคู่เบสของสารต่อไปนี้

- ก.  $\text{HIO}_4^-$  คู่เบส คือ  $\text{IO}_4^{2-}$
- ข.  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$  คู่เบส คือ  $\text{HPO}_4^{2-}$
- ค.  $\text{HSO}_3^-$  คู่เบส คือ  $\text{SO}_3^{2-}$
- ง.  $\text{NH}_4^+$  คู่เบส คือ  $\text{NH}_3$

3. จงบอกคู่กรด ของสารต่อไปนี้

- ก.  $\text{HPO}_4^{2-}$  คู่กรด คือ  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$
- ข.  $\text{CO}_3^{2-}$  คู่กรด คือ  $\text{HCO}_3^-$
- ค.  $\text{HS}^-$  คู่กรด คือ  $\text{H}_2\text{S}$

ง.  $\text{OH}^-$  คู่กรด คือ  $\text{H}_2\text{O}$

เฉลย ตอนที่ 2

- |       |       |
|-------|-------|
| 1. ข  | 2. ข  |
| 3. ก  | 4. ค  |
| 5. ง  | 6. ก  |
| 7. ง  | 8. ค  |
| 9. ค  | 10. ง |
| 11. ข | 12. ข |
| 13. ก | 14. ข |
| 15. ข | 16. ข |
| 17. ข | 18. ค |