

# แบบทดสอบเรื่องการตกตัวของกรด - เบส

1. จงลาก ไอออน หรือ โมเลกุล หรือธาตุ ที่กำหนดให้ลงไปยังปฏิกิริยา ข้อ 1-3 ให้ถูกต้อง

|                        |                        |                        |                      |                      |                      |
|------------------------|------------------------|------------------------|----------------------|----------------------|----------------------|
| $\text{H}_3\text{O}^+$ | $\text{H}_3\text{O}^+$ | $\text{H}_3\text{O}^+$ | $\text{H}_3\text{O}$ | $\text{H}_3\text{O}$ | $\text{H}_3\text{O}$ |
| $\text{H}_2\text{O}^+$ | $\text{H}_2\text{O}^+$ | $\text{H}_2\text{O}^+$ | $\text{H}_2\text{O}$ | $\text{H}_2\text{O}$ | $\text{H}_2\text{O}$ |
| $\text{H}^+$           | $\text{H}^+$           | $\text{H}^+$           | $\text{Cl}^-$        | $\text{Cl}^+$        | $\text{Cl}$          |
| $\text{NO}_3^-$        | $\text{NO}_3$          | $\text{NO}_3^+$        | $\text{Br}^-$        | $\text{Br}^+$        | $\text{Br}$          |



2. จงเติมค่าลงไปในช่องว่างให้ถูกต้อง

4.  $0.01 \text{ dm}^3$  มีค่าเท่ากับ..... $\text{cm}^3$

5. สารละลาย  $\text{HBr}$  เข้มข้น  $0.3 \text{ M}$  ปริมาตร  $100 \text{ ml}$  มี  $\text{HBr}$  กี่mol

6. สัญลักษณ์ในหน่วยความเข้มข้นของสาร  $\text{M}$  อ่านว่า.....

7. หน่วยความเข้มข้น  $\text{mol} / \text{dm}^3$ .....