

# ใบงาน วิชาวิทยาศาสตร์กายภาพ

## เรื่อง การละลายของสารในน้ำ

### 1. จงจัดกลุ่มสารที่กำหนดให้ต่อไปนี้ว่าเป็นสารประเภทใด

กรดไฮโดรคลอริก หรือกรดเกลือ ( $\text{HCl}$ )      แคลเซียมไฮดรอกไซด์ ( $\text{Ca(OH)}_2$ )

แอมโมเนีย ( $\text{NH}_3$ )      กรดซัลฟิวริก หรือกรดกำมะถัน ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ )

โซเดียมไฮดรอกไซด์ หรือโซดาไฟ ( $\text{NaOH}$ )      โซเดียมคลอไรด์ หรือเกลือแกง ( $\text{NaCl}$ )

### สารโคเวเลนต์

### สารไอออนิก

### 2. เมื่อนำสารต่อไปนี้ไปละลายน้ำจะเกิดการละลายแบบแตกตัวหรือไม่แตกตัว พร้อมระบุการนำไฟฟ้าของสารละลาย

| สาร                                                        | การละลาย | การนำไฟฟ้า |
|------------------------------------------------------------|----------|------------|
| แก๊สคลอรีน ( $\text{Cl}_2$ )                               |          |            |
| โซเดียมซัลเฟต ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )                 |          |            |
| น้ำตาลซูโครส ( $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ ) |          |            |
| แมกนีเซียมคลอไรด์ ( $\text{MgCl}_2$ )                      |          |            |
| เมทิลคลอไรด์ ( $\text{CH}_3\text{Cl}$ )                    |          |            |
| โพรพานอล ( $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ )               |          |            |