

ใบงาน วิชาวิทยาศาสตร์กายภาพ

เรื่อง การละลายของสารในน้ำ

1. จงจัดกลุ่มสารที่กำหนดให้ต่อไปนี้ว่าเป็นสารประเภทใด

กรดไฮโดรคลอริก หรือกรดเกลือ (HCl) แคลเซียมไฮดรอกไซด์ (Ca(OH)_2)

แอมโมเนีย (NH_3) กรดซัลฟิวริก หรือกรดกำมะถัน (H_2SO_4)

โซเดียมไฮดรอกไซด์ หรือโซดาไฟ (NaOH) โซเดียมคลอไรด์ หรือเกลือแกง (NaCl)

สารโคเวเลนต์

สารไอออนิก

2. เมื่อนำสารต่อไปนี้ไปละลายน้ำจะเกิดการละลายแบบแตกตัวหรือไม่แตกตัว พร้อมระบุการนำไฟฟ้าของสารละลาย

สาร	การละลาย	การนำไฟฟ้า
แก๊สคลอรีน (Cl_2)		
โซเดียมซัลเฟต (Na_2SO_4)		
น้ำตาลซูโครส ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$)		
แมกนีเซียมคลอไรด์ (MgCl_2)		
เมทิลคลอไรด์ (CH_3Cl)		
โพรพานอล ($\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$)		