

1. สารละลายอิเล็กโทรไลต์และนอนอิเล็กโทรไลต์ (Electrolyte and non-electrolyte)

สารละลายอิเล็กโทรไลต์ คือ สารที่ละลายในตัวทำละลายแล้วแตกตัวเป็นไอออนได้ การแตกตัวนั้นส่งผลให้มีความสามารถในการนำไฟฟ้าได้ด้วย ^.^ แบ่งออกเป็น 2 ประเภทดังนี้จ้า....

อิเล็กโทรไลต์แก่	อิเล็กโทรไลต์อ่อน
<ul style="list-style-type: none">- เมื่อละลายในตัวทำละลายแล้วแตกตัวได้ดีมาก หรือแตกตัวได้หมด- ส่งผลให้นำไฟฟ้าได้ดีมาก- เช่น NaCl, KNO₃, Ca(OH)₂, Fe(NO₃)₃, HCl และ HNO₃ เป็นต้น	<ul style="list-style-type: none">- เมื่อละลายในตัวทำละลายแล้วแตกตัวได้ บางส่วนหรือแตกตัวได้น้อยมาก- ส่งผลให้นำไฟฟ้าได้น้อยมาก- เช่น HF, HCN, H₃PO₄, CH₃COOH เป็นต้น

**เห็นข้อแตกต่างได้ชัดเจนไหมจ้าเด็ก ๆ ^0^

สารละลายนอนอิเล็กโทรไลต์ คือ สารที่ละลายในตัวทำละลายแล้ว **ไม่แตกตัวเป็นไอออน** ทำให้ ไม่สามารถนำไฟฟ้าได้ เช่น C₅H₁₂O₆ (กลูโคส), C₂H₅OH (เอทิลแอลกอฮอล์), NH₂CONH₂ (ยูเรีย)

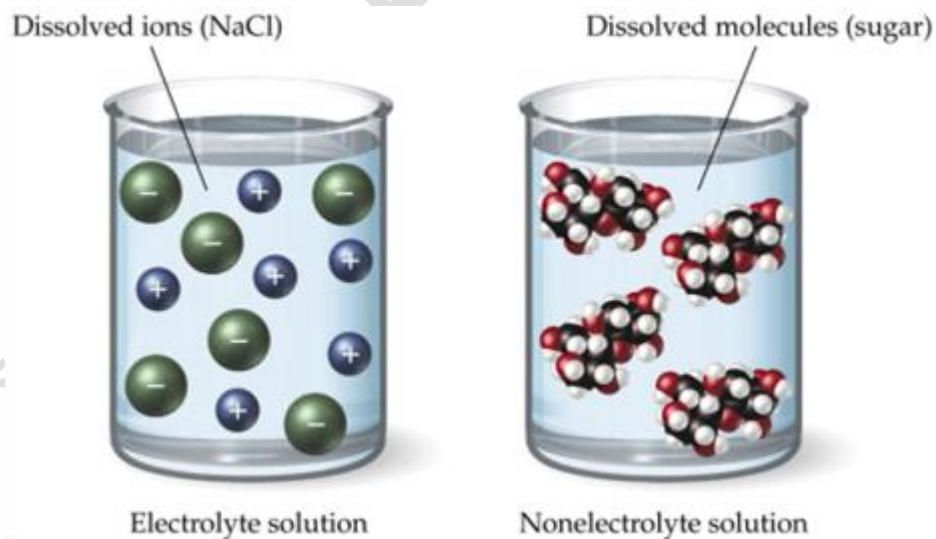


Figure 1 แสดงความแตกต่างระหว่างอิเล็กโทรไลต์และนอนอิเล็กโทรไลต์

เอกสารฉบับนี้อาจจะเป็นประโยชน์ไม่มากนักน้อย
ผู้ศึกษาสามารถแสดงความคิดเห็นไว้ด้านล่างของเวปไซต์ได้ค่ะ

ขอขอบพระคุณค่ะ
นิภาภรณ์ จันทะโยธา

สำหรับ www.kunkruaon.weebly.com