



COVALENT BOND

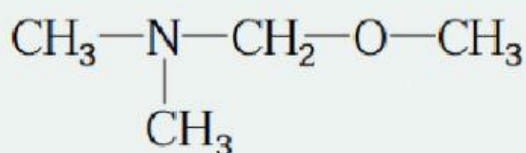
แบบฝึกหัด 2.2 เรื่อง ความมีขั้วของสาร

1

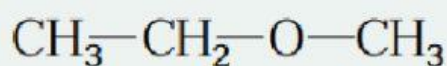
1. สารที่กำหนดให้ต่อไปนี้ เป็นสารมีขั้วหรือไม่มีขั้ว
ให้คลิกในช่องที่ถูกต้อง สารละหนึ่งช่อง

สาร	Cl ₂	F ₂	Br ₂	I ₂	HF	HBr	CO
สารมีขั้ว							
สารไม่มีขั้ว							

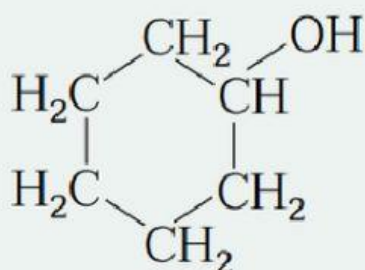
2. สารโคเวเลนต์ต่อไปนี้ที่มีพันธะไฮโดรเจนเป็นแรงยึดเหนี่ยวระหว่างโมเลกุล ให้คลิกที่สารที่ถูกต้อง



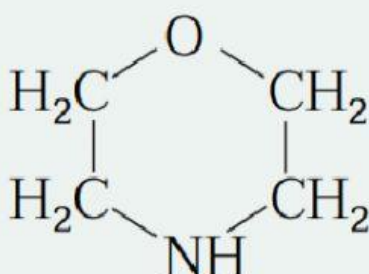
สาร A



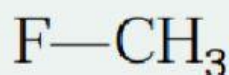
สาร B



สาร C



สาร E



สาร D

ครูพิมพ์ขวัญ



COVALENT BOND

แบบฝึกหัด 2.2 เรื่อง ความมีขั้วของสาร

2

3. ทำการทดลองเพื่อหาจุดเดือดของสาร A และ B ซึ่งมีมวลและรูปร่างของโมเลกุลใกล้เคียงกัน แต่สารหนึ่งมีขั้วและอีกสารหนึ่งไม่มีขั้ว พบว่า สาร A มีจุดเดือด 30 องศาเซลเซียส ส่วนสาร B มีจุดเดือด 80 องศาเซลเซียส จงระบุว่าสารใดเป็นสารมีขั้วและสารใดเป็นสารไม่มีขั้ว โดยการโยงเส้นจับคู่

สาร A

สาร B

สารมีขั้ว

สารไม่มีขั้ว

4. จงเรียงลำดับความแข็งแรงของแรงยึดเหนี่ยวระหว่างโมเลกุล จากมากที่สุดไปน้อยที่สุด

แรงลอนดอน แรงดึงดูดระหว่างขั้ว พันธะไฮโดรเจน

ครูพิมพ์ขวัญ

