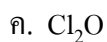
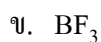


284. A เป็นธาตุที่มีการจัดอิเล็กตรอนเป็น 2, 8, 5 มุมระหว่างพันธะในสารข้อต่อไปนี้มีค่ารวมกันมากที่สุด
- ก. H_2O , $AlCl_3$ ข. NH_3 , AF_3
 ค. $SiCl_4$, ABr_3 ง. CH_4 , $AlCl_4^+$
285. ข้อใดเป็นโมเลกุลโควาเลนต์ไม่มีขั้ว
- ก. CO_2 , CCl_4 และ CH_3Cl
 ข. CO_2 , SF_6 และ BCl_3
 ค. BCl_3 , NCl_3 และ CCl_4
 ง. HCN , NCl_3 และ CO_2
286. ก๊าซใดต่อไปนี้เป็นของเหลวได้ง่ายที่สุด เมื่อใช้ความดันสูง
- ก. Ne ข. N_2
 ค. O_2 ง. CO_2
287. X , Y และ Z เป็นสารโควาเลนต์ 3 ชนิดที่มีมวลโมเลกุลใกล้เคียงกัน มีสถานะเป็นของเหลว และโมเลกุลของสาร X และสาร Z มีขั้ว ส่วนโมเลกุลของ Y ไม่มีขั้ว ข้อสรุปใดต่อไปนี้เป็นข้อสรุปที่ไม่ถูกต้อง
- ก. สาร Y ควรจะมีจุดเดือดต่ำสุด
 ข. สาร X และ Z ละลายน้ำได้
 ค. สาร X และ Y ควรละลายซึ่งกันและกันได้
 ง. สาร X และ Z ควรละลายซึ่งกันและกันได้
288. ธาตุ A และ B มีเลขอะตอม 15 และ 35 ตามลำดับคลอไรด์ของ A และ B ควรจะมีรูปร่างอย่างไร ตามลำดับ
- ก. พีระมิดฐานสามเหลี่ยม , เส้นตรง
 ข. พีระมิดฐานสามเหลี่ยม , เส้นตรง
 ค. ทรงเหลี่ยมสี่หน้า , สามเหลี่ยมแบนราบ
 ง. สามเหลี่ยมแบนราบ , พีระมิดฐานสามเหลี่ยม
289. สารโควาเลนต์ชนิดหนึ่งมีสูตร AH_3 และรูปร่างโมเลกุลเป็นสามเหลี่ยมแบนราบ อะตอม A ในสารนี้ไม่มีอิเล็กตรอนคู่โดดเดี่ยว ข้อใดที่น่าจะเป็นสมบัติของสาร AH_3
- ก. โมเลกุลมีขั้ว ละลายน้ำ จุดเดือดต่ำ
 ข. โมเลกุลไม่มีขั้ว แต่เกิดพันธะไฮโดรเจนได้
 ค. เกิดพันธะไฮโดรเจน จุดเดือดสูง และละลายน้ำได้
 ง. โมเลกุลไม่มีขั้ว และมีแรงแวนเดอร์วาลส์เป็นแรงยึดเหนี่ยวระหว่างโมเลกุล

290. สารที่มีความเป็นขั้วเหมือนกัน จะละลายด้วยกันได้ดี ส่วนสารที่มีความเป็นขั้วต่างกัน จะละลายด้วยกันไม่ดี สาเหตุคืออะไร
- แรงยึดเหนี่ยวระหว่างสารมีขั้วด้วยกันและแรงยึดเหนี่ยวระหว่างสารไม่มีขั้วด้วยกัน มีมากกว่าแรงยึดเหนี่ยวระหว่างสารที่มีขั้วกับสารที่ไม่มีขั้ว
 - แรงยึดเหนี่ยวระหว่างสารไม่มีขั้วด้วยกัน มีน้อยกว่าแรงยึดเหนี่ยวระหว่างสารมีขั้วด้วยกัน
 - สารมีขั้วมีขนาดโมเลกุลเล็กกว่าสารไม่มีขั้ว การละลายที่เกิดจากขนาดของโมเลกุลที่ต่างกันมากจะเกิดได้ยาก
 - สารมีขั้วแตกตัวเป็นไอออนได้ง่ายทำให้ขนาดเล็กลง ตัวทำละลายจึงล้อมรอบไอออนได้ดีกว่า
291. สารกลุ่มใดต่อไปนี้ไม่มีพันธะโควาเลนต์มีขั้ว แต่เป็นโมเลกุลไม่มีขั้ว
- HCl , H_2 , H_2O
 - CO_2 , BF_3 , CCl_4
 - Cl_2O , CH_3Cl , H_2S
 - CO , H_2S , PCl_3
292. ข้อความใดต่อไปนี้แสดงชนิดของพันธะเคมีที่มีผลต่อสมบัติทางกายภาพของสาร
- โลหะมีพลังงานไอออไนเซชันค่อนข้างต่ำ
 - การละลายของ NH_4Cl ในน้ำเป็นการดูดความร้อน
 - แกรไฟต์นำไฟฟ้าได้ในบางทิศทาง แต่เพชรไม่นำไฟฟ้า
 - โมเลกุลของน้ำในน้ำแข็งเกาะกันอยู่ด้วยพันธะไฮโดรเจน
293. การที่มุม $\text{Cl}-\text{O}-\text{Cl}$ ใหญ่กว่า $\text{Cl}-\text{S}-\text{Cl}$ ข้อที่ไม่ใช่เหตุผลคือข้อใด
- ขนาดอะตอมของ S ใหญ่กว่าของ O
 - Cl มีอิเล็กโตรเนกาติวิตีสูงกว่าทั้ง O และ S
 - ผลต่างระหว่างค่าอิเล็กโตรเนกาติวิตีของ O และ Cl มากกว่าในกรณีของ S และ Cl
 - อิเล็กตรอนคู่ร่วมพันธะในโมเลกุล OCl_2 อยู่ใกล้กับอะตอมกลางมากกว่าในโมเลกุลของ SCl_2
294. มุมพันธะในโมเลกุลของมีเทน แอมโมเนีย และน้ำ จะมีขนาดเรียงตามลำดับข้อใด
- มีเทน > แอมโมเนีย > น้ำ
 - น้ำ > แอมโมเนีย > มีเทน
 - แอมโมเนีย > มีเทน > น้ำ
 - น้ำ > มีเทน > แอมโมเนีย
295. สารประกอบคู่ใดที่มีพันธะไฮโดรเจน
- CH_3OH , HCl
 - H_2O , CO_2
 - CH_3COCH_3 , CCl_4
 - CH_4 , NH_3

296. สารใดมีพันธะโควาเลนต์มีขั้ว แต่โมเลกุลไม่มี ขั้ว



297. กำหนดให้

สาร	ประเภทของสาร	ชนิดของอนุภาคในสาร	จุดหลอมเหลว ($^{\circ}\text{C}$)
A	โควาเลนต์	โมเลกุล	- 259
B	ไอออนิก	ไอออน	800
C	โควาเลนต์	โมเลกุล	- 78
D	โควาเลนต์	โมเลกุล	0
E	โควาเลนต์	โมเลกุล	80

ผลรวมของความร้อนแฝงของการเกิดไอของสารคู่ใดน่าจะมีค่ามากที่สุด



298. X, Y และ Z เป็นสารโควาเลนต์ 3 ชนิดที่มีมวลโมเลกุลใกล้เคียงกัน มีสถานะเป็นของเหลว และ โมเลกุลของสาร X และสาร Z มีขั้ว ส่วนโมเลกุลของสาร Y ไม่มีขั้ว ข้อสรุปใดต่อไปนี้ ไม่ถูกต้อง

ก. สาร Y ควรจะมีจุดเดือดต่ำสุด

ข. สาร X และ Z ละลายน้ำได้

ค. สาร X และ Y ควรละลายซึ่งกันและกันได้

ง. สาร X และ Z ควรละลายซึ่งกันและกันได้

299. เลขอะตอมของ Ca และ Cl เท่ากับ 20 และ 17 ตามลำดับ ถ้าธาตุทั้งสองรวมตัวกันเกิดเป็น สารประกอบไอออนิก ข้อใดแสดงการจัดเรียงตัวของอิเล็กตรอนของไอออนทั้งสองของ สารประกอบ ได้ถูกต้องที่สุด

	ไอออนของ Ca	ไอออนของ Cl
ก.	2, 8, 8	2, 8, 8
ข.	2, 8, 8, 1	2, 8, 8
ค.	2, 8, 8	2, 8, 8, 1
ง.	2, 8, 6	2, 8, 8, 2

300. จงพิจารณาข้อความต่อไปนี้

- (1) การทำให้สารโควาเลนต์กลายเป็นไอ ต้องทำลายพันธะโควาเลนต์
- (2) การทำให้สารไอออนิกกลายเป็นไอ ต้องทำลายพันธะไอออนิก
- (3) การทำให้โลหะกลายเป็นไอ ต้องทำลายพันธะโลหะ

ข้อความที่ถูกต้องคือ

- ก. ข้อ (1) , (2)
- ข. ข้อ (1) , (3)
- ค. ข้อ (2) , (3)
- ง. ข้อ (1) , (2) , (3)

เฉลยแนวข้อสอบเคมี ชุดที่ 6

251. ข	261. ง	271. ข	281. ค	291. ข
252. ค	262. ค	272. ง	282. ง	292. ค
253. ค	263. ข	273. ง	283. ค	293. ข
254. ง	264. ข	274. ค	284. ง	294. ก
255. ข	265. ค	275. ค	285. ข	295. ก
256. ค	266. ข	276. ข	286. ง	296. ข
257. ค	267. ค	277. ข	287. ค	297. ก
258. ก	268. ก	278. ง	288. ก	298. ค
259. ง	269. ค	279. ข	289. ง	299. ก
260. ค	270. ข	280. ค	290. ก	300. ค