

กรอบแบบฝึกหัดที่ 2

จงเขียนสูตรโมเลกุลของสารประกอบโคเวเลนต์ที่เกิดจากอะตอมของธาตุรวมตัวกันตามกฎออกเตต โดยพิจารณาค่า EN จากตารางต่อไปนี้

1 H 2.20		เลขอะตอม		ค่าอิเล็กโตรเนกาติวิตี		VIIIA	
IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	2 He
3 Li 0.98	4 Be 1.57	5 B 2.04	6 C 2.55	7 N 3.04	8 O 3.44	9 F 3.98	10 Ne
11 Na 0.93	12 Mg 1.31	13 Al 1.61	14 Si 1.90	15 P 2.19	16 S 2.58	17 Cl 3.16	18 Ar
19 K 0.82	20 Ca 1.00	31 Ga 1.81	32 Ge 2.01	33 As 2.18	34 Se 2.55	35 Br 2.96	36 Kr 2.9
37 Rb 0.82	38 Sr 0.95	49 In 1.78	50 Sn 1.96	51 Sb 2.05	52 Te 2.10	53 I 2.66	54 Xe 2.6
55 Cs 0.79	56 Ba 0.89	81 Tl 2.04	82 Pb 2.33	83 Bi 2.02	84 Po 2.00	85 At 2.20	86 Rn
87 Fr 0.70	88 Ra 0.90						

ทำได้หรือเปล่า
ทำได้มัยเอ่ย

ทำแบบฝึกหัด
ด้วยกันเถอะ

ภาพที่ 8 ตารางแสดงค่าอิเล็กโตรเนกาติวิตี(EN)

ที่มา <https://enchemcom1e.wordpress.com/>

1.	C กับ Cl	ก	C ₇ Cl ₄	ข	CCl ₄	ค	ClC ₄	ง	Cl ₇ C ₄
2.	Si กับ F	ก	SiF ₄	ข	SiF ₇	ค	F ₄ Si ₇	ง	F ₇ Si ₄
3.	C กับ H	ก	C ₄ H	ข	C ₄ H ₄	ค	CH	ง	CH ₄
4.	C กับ S	ก	CS ₂	ข	CS ₆	ค	C ₄ S ₆	ง	S ₂ C
5.	F กับ S	ก	FS ₂	ข	F ₆ S ₇	ค	SF ₂	ง	SF ₆
6.	As กับ Cl	ก	AsCl ₅	ข	AsCl ₃	ค	As ₅ Cl ₇	ง	ClAs ₇