

เติมอนุภาคมูลฐานจากสัญลักษณ์นิวเคลียร์ที่กำหนดให้ลงในตาราง แล้วนำข้อมูลที่ได้ไปตอบคำถาม

	ธาตุ	จำนวนอนุภาค				ธาตุ	จำนวนอนุภาค		
		โปรตอน	นิวตรอน	อิเล็กตรอน			โปรตอน	นิวตรอน	อิเล็กตรอน
A	$^{23}_{11}\text{Na}^+$				I	$^{14}_7\text{N}^{3-}$			
B	$^{19}_9\text{F}$				J	$^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$			
C	$^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$				K	$^{39}_{19}\text{K}$			
D	$^{32}_{16}\text{S}^{2-}$				L	$^{35}_{17}\text{Cl}^-$			
E	$^{80}_{35}\text{Br}$				M	$^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$			
F	$^{52}_{24}\text{Cr}^{2+}$				N	$^{16}_8\text{O}$			
G	$^{12}_6\text{C}$				O	$^{18}_8\text{O}$			
H	$^{13}_6\text{C}$				P	$^{14}_7\text{N}$			

ให้ นร.เติมตัวอักษรในช่องว่างให้ถูกต้อง

- ธาตุที่เป็นกลางทางไฟฟ้า.....
- ธาตุที่เป็นไอออนบวก ได้แก่
- ธาตุที่เป็นไอออนลบ ได้แก่
- ไอโซโทป หมายถึง
- ธาตุที่จัดเป็นไอโซโทป กัน ได้แก่
- ธาตุที่จัดเป็นไอโซโทน กัน ได้แก่
- ธาตุที่จัดเป็นไอโซบาร์ กัน ได้แก่