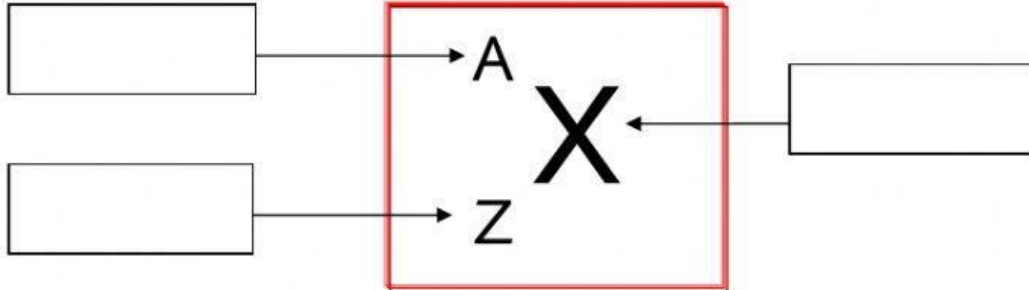


ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

ตอนที่ 2 จงเติมคำตอบลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

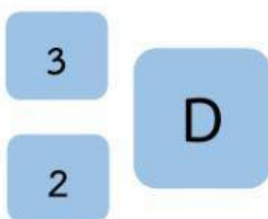
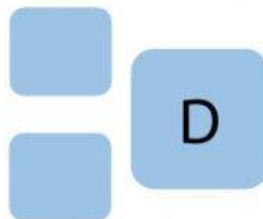
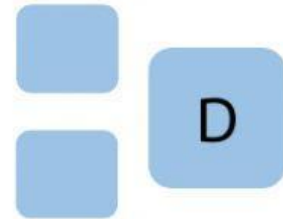
1. จงเติมคำตอบในช่องว่าง



2. ให้นักเรียนระบุจำนวนโปรตอน อิเล็กตรอน และนิวตรอนของธาตุบางชนิด ลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

ข้อที่	สัญลักษณ์ธาตุ	ชื่อธาตุ	จำนวน		
			โปรตอน	อิเล็กตรอน	นิวตรอน
1	C	คาร์บอน (Carbon)		6	6
2	N	ไนโตรเจน (nitrogen)		7	7
3	F	ฟลูออรีน (fluorine)	9		10
4	Mg	แมกนีเซียม (magnesium)	12	12	
5	Ca ²⁺	แคลเซียม (Calcium)			20

3. กำหนดให้ ธาตุสมมติ D มี 3 ไอโซโทป โดยไอโซโทปแรก มีสัญลักษณ์นิวเคลียร์เป็น ^3_2D ไอโซโทปที่สองมีจำนวนนิวตรอนเป็น 2 เท่าของไอโซโทปแรก และไอโซโทปที่สามมีจำนวนนิวตรอนเป็น 3 เท่าของไอโซโทปที่สอง จงเขียนสัญลักษณ์นิวเคลียร์ของไอโซโทปที่สอง และสาม



4. เขียนสูตรเคมีของสารประกอบไอออนิกจากไอออนที่กำหนดให้

ไอออนบวก	ไอออนลบ	สูตรเคมี
K^+	PO_4^{3-}	
Mg^{2+}	SO_4^{2-}	
Ca^{2+}	Cl^-	
Al^{3+}	O^{2-}	
NH_4^+	NO_3^-	

5. เขียนไอออนที่เป็นองค์ประกอบของสารประกอบของสารประกอบไอออนิกต่อไปนี้

สูตรเคมี	ไอออนบวก	ไอออนลบ
CaO		
$Al_2(SO_4)_3$		
Na_3PO_4		