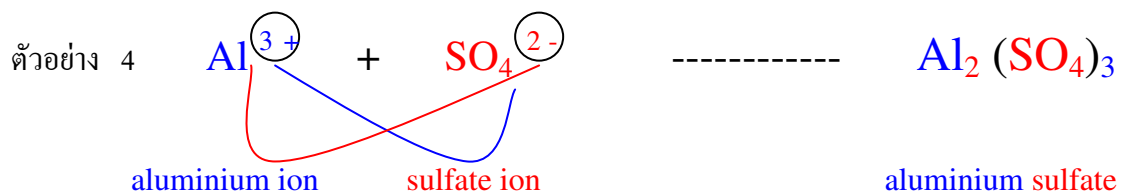
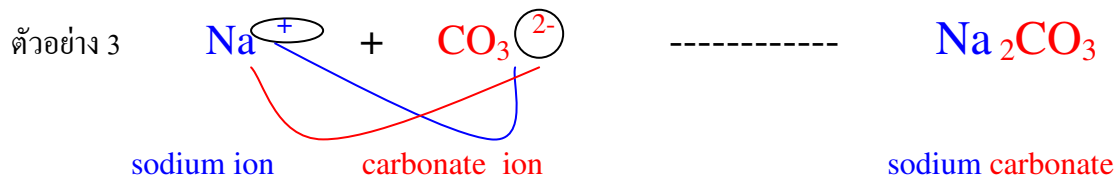
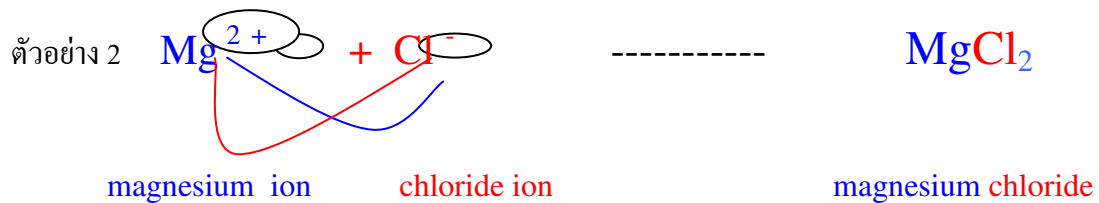
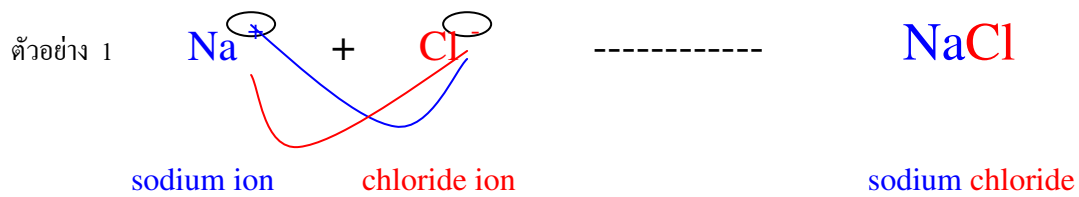


### การเขียนสูตรและเรียกชื่อสารประกอบไอออนิก

#### หลักการ

สารประกอบไอออนิกประกอบด้วย โลหะ รวม ตัวกับ อโลหะ โดยที่

- โลหะจะจ่ายอิเล็กตรอน แล้วกลายเป็น ประจุบวก
- อโลหะจะรับอิเล็กตรอน แล้วกลายเป็น ประจุลบ



**วิธีคิด** ให้ไขว้ประจุบวก และประจุลบ เพื่อให้เกิดการสมดุลของประจุ

โดยนำประจุ + ไปต่อท้ายไอออนลบ และนำประจุลบไปต่อท้ายที่ ไอออนบวก

แบบฝึกหัด จงเขียนสูตรและเรียกชื่อสารประกอบไอออนิกต่อไปนี้

ข้อ	ไอออนบวก	ไอออนลบ	สูตรเคมี	ชื่อของสาร
1	$\text{NH}_4^+$	$\text{CN}^-$		
2	$\text{Ba}^{2+}$	$\text{OH}^-$		
3	$\text{Mn}^{2+}$	$\text{SO}_4^{2-}$		
4	$\text{Ag}^+$	$\text{Cl}^-$		
5	$\text{Fe}^{3+}$	$\text{OH}^-$		
6	$\text{Al}^{3+}$	$\text{NO}_3^-$		
7	$\text{Sr}^{2+}$	$\text{Br}^-$		
8	$\text{Sn}^{2+}$	$\text{CN}^-$		
9	$\text{K}^+$	$\text{MnO}_4^-$		
10	$\text{Na}^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$		
11	$\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_3^{2-}$		
12	$\text{K}^+$	$\text{SCN}^-$		
13	$\text{Cu}^+$	$\text{O}^{2-}$		
14	$\text{Cu}^{2+}$	$\text{O}^{2-}$		
15	$\text{K}^+$	$\text{CrO}_4^{2-}$		
16	$\text{K}^+$	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$		
17	$\text{Ni}^{2+}$	$\text{Br}^-$		
18	$\text{Al}^{3+}$	$\text{O}^{2-}$		
19	$\text{Na}^+$	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$		
20	$\text{Li}^+$	$\text{NO}_3^-$		
21	$\text{Ba}^{2+}$	$\text{SO}_4^{2-}$		
22	$\text{Ag}^+$	$\text{IO}_3^-$		
23	$\text{K}^+$	$\text{ClO}_3^-$		
24	$\text{Mg}^{2+}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$		
25	$\text{Ni}^{2+}$	$\text{Cl}^-$		

☺ เกลย แบบฝึกหัด การเขียนสูตรและเรียกชื่อสารประกอบไอออนิก

ข้อ	ไอออนบวก	ไอออนลบ	สูตรเคมี	ชื่อของสาร
1	$\text{NH}_4^+$	$\text{CN}^-$	$\text{NH}_4\text{CN}$	ammonium cyanide
2	$\text{Ba}^{2+}$	$\text{OH}^-$	$\text{Ba}(\text{OH})_2$	Barium hydroxide
3	$\text{Mn}^{2+}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{MnSO}_4$	Manganese(II)sulfate
4	$\text{Ag}^+$	$\text{Cl}^-$	$\text{AgCl}$	Silver chloride
5	$\text{Fe}^{3+}$	$\text{OH}^-$	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	Iron(III)hydroxide
6	$\text{Al}^{3+}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$	Aluminium nitrate
7	$\text{Sr}^{2+}$	$\text{Br}^-$	$\text{SrBr}_2$	Strontium bromide
8	$\text{Sn}^{2+}$	$\text{CN}^-$	$\text{Sn}(\text{CN})_2$	Stannous cyanide
9	$\text{K}^+$	$\text{MnO}_4^-$	$\text{KMnO}_4$	Potassium permanganate
10	$\text{Na}^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CH}_3\text{COONa}$	Sodium acetate
11	$\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_3^{2-}$	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$	Ammonium sulfite
12	$\text{K}^+$	$\text{SCN}^-$	$\text{KSCN}$	Potassium thiocyanate
13	$\text{Cu}^+$	$\text{O}^{2-}$	$\text{Cu}_2\text{O}$	Copper(I)oxide
14	$\text{Cu}^{2+}$	$\text{O}^{2-}$	$\text{CuO}$	Copper(II)oxide
15	$\text{K}^+$	$\text{CrO}_4^{2-}$	$\text{K}_2\text{CrO}_4$	Potassium chromate
16	$\text{K}^+$	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Potassium dichromate
17	$\text{Ni}^{2+}$	$\text{Br}^-$	$\text{NiBr}_2$	Nickel(II)bromide
18	$\text{Al}^{3+}$	$\text{O}^{2-}$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	Aluminium oxide
19	$\text{Na}^+$	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$	Sodium thiosulfate
20	$\text{Li}^+$	$\text{NO}_3^-$	$\text{LiNO}_3$	Lithium nitrate
21	$\text{Ba}^{2+}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{BaSO}_4$	Barium sulfate
22	$\text{Ag}^+$	$\text{IO}_3^-$	$\text{AgIO}_3$	Silver iodate
23	$\text{K}^+$	$\text{ClO}_3^-$	$\text{KClO}_3$	Potassium chlorate
24	$\text{Mg}^{2+}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg}$	Magnesium acetate
25	$\text{Ni}^{2+}$	$\text{Cl}^-$	$\text{NiCl}_2$	Nickel(II)chloride