

# Problem Set 2.1

ชื่อ-สกุล..... Group.....รหัสนักศึกษา.....

## Flipped-classroom Homework

**กิจกรรมในชั้นเรียน:** ร่วมกันอภิปรายและหาคำตอบ โดยสามารถเปิดดูสรุปเนื้อหา (PDF) ประกอบได้

1) จงระบุว่าสารต่อไปนี้เป็นสารประกอบ ไอออนิก หรือ โควเวเลนต์

(อ้างอิงหลักการ: โลหะ+อโลหะ = ไอออนิก, อโลหะ+อโลหะ = โควเวเลนต์ )

	ionic	covalent
MgCl <sub>2</sub>		
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>		
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		

2) จงเติมประจุของไอออนให้ถูกต้อง ตามหมู่ในตารางธาตุ

1A (1)	2A (2)	Key:										3A (13)	4A (14)	5A (15)	6A (16)	7A (17)	8A (18)				
		<ul style="list-style-type: none"> <li><span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: #add8e6; border: 1px solid black;"></span> Metals</li> <li><span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: #ffff00; border: 1px solid black;"></span> Nonmetals</li> <li><span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: #90ee90; border: 1px solid black;"></span> Metalloids</li> </ul>																			
Li	Be											Al	Si	P	S	Cl	Ar				
Na	Mg	3B (3)	4B (4)	5B (5)	6B (6)	7B (7)	8B (8) (9) (10)			1B (11)	2B (12)	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr				
K	Ca											In	Sn	Sb	Te	I	Xe				
Rb	Sr											Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn				
Cs	Ba																				
Fr	Ra											113	114	115	116		118				

3) จงเขียนสูตรสารประกอบไอออนิกจากการรวมตัวของคู่ธาตุต่อไปนี้

	Name
sodium sulfur	
oxygen aluminium	
Magnesium oxygen	

4) Aluminum sulfide มีสูตรเคมีเป็นอะไร \_\_\_\_\_

5) Aluminum nitride มีสูตรเคมีเป็นอะไร \_\_\_\_\_

6) จงอ่านชื่อสารประกอบต่อไปนี้

a)  $\text{CuCl}$  \_\_\_\_\_

b)  $\text{PbI}_2$  \_\_\_\_\_

c)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  \_\_\_\_\_

7) จงเขียนสูตรเคมีของสารประกอบที่เกิดจากไอออนต่อไปนี้

	nitrate	sulphate	carbonate	nitrite	nitride
Sodium ion					
Calcium ion					-
ammonium					