

ชื่อ _____ ชั้น ม.3/ _____ เลขที่ _____

ใบงานเรื่อง การเขียนสูตรของเกลือ
(เกลือที่เกิดจากปฏิกิริยาระหว่าง กรด กับ โลหะ)

กำหนดประจุของธาตุ และสารประกอบ ดังตาราง

ประจุ +1	ประจุ +2	ประจุ +3	ประจุ -3	ประจุ -2	ประจุ -1
Li	Be	B	N	O	F
Na	Mg	Al	P	S	Cl
K	Ca	Ge	PO ₄	Se	Br
Rb	Sr		PO ₃	SO ₄	I
Cs	Ba			CO ₃	NO ₃
Fr	Ra			SO ₃	OH
NH ₄				HPO ₄	CN

1 . จงเขียนสูตรเกลือ ที่เกิดจากไอออนบวกของโลหะ และ ไอออนลบของอโลหะ ต่อไปนี้

ข้อ	ไอออนบวกของโลหะ	ไอออนลบของอโลหะ	อัตราส่วนไอออนบวก : ไอออนลบ	สูตรของเกลือ
1.1	Na	O	___ : ___	Na O
1.2	Mg	S	___ : ___	Mg S
1.3	Al	O	___ : ___	Al O
1.4	B	Cl	___ : ___	B Cl
1.5	Li	OH	___ : ___	Li OH
1.6	Ba	F	___ : ___	Ba F
1.7	NH ₄	SO ₄	___ : ___	'NH ₄ SO ₄
1.8	Ca	NO ₃	___ : ___	Ca NO ₃
1.9	K	CO ₃	___ : ___	K CO ₃
1.10	Be	PO ₄	___ : ___	Be PO ₄

2. จงเลือกผลิตภัณฑ์ที่เกิดจากปฏิกิริยาระหว่าง กรด กับ โลหะ ต่อไปนี้



(ตัวเลือก : CaF CaF_2 Ca_2F)



(ตัวเลือก : KS KS_2 K_2S)



(ตัวเลือก : MgCO_3 $\text{Mg(CO}_3)_2$ Mg_2CO_3)



(ตัวเลือก : AlBr AlBr_3 Al_2Br_3 Al_3Br_2)



(ตัวเลือก : LiSO_4 $\text{Li(SO}_4)_2$ Li_2SO_4)



(ตัวเลือก : BePO_4 $\text{Be(PO}_4)_3$ $\text{Be}_2(\text{PO}_4)_3$ $\text{Be}_3(\text{PO}_4)_2$)



(ตัวเลือก : NH_4PO_4 $\text{NH}_4(\text{PO}_4)_3$ $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$)