

แบบฝึกทักษะ
เรื่อง พันธะไอออนิก

รายวิชา เคมี 1

รหัสวิชา ว 30221

ระดับชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 4

กลุ่มสาระการเรียนรู้วิทยาศาสตร์

โรงเรียนเทศบาลประจาสรรค์

นางณัฏฐิณี พลอยประดับ

ครูผู้สอน

ชื่อ.....

ชั้น..... ห้อง..... เลขที่.....

1.จงอ่านชื่อสารประกอบไอออนิกต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

1. NaCl อ่านว่า

2. CaI_2 อ่านว่า

3. KBr อ่านว่า

4. CaCl_2 อ่านว่า

5. FeCl_2 อ่านว่า

6. CuS อ่านว่า

7. FeCl_3 อ่านว่า

8. CaCO_3 อ่านว่า

9. Ba(OH)_2 อ่านว่า

10. $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ อ่านว่า

1. จงเขียนสูตรสารประกอบไอออนิกที่เกิดจากการรวมตัวระหว่างไอออนบวกกับไอออนลบที่กำหนดให้ต่อไปนี้

ไอออนลบ

ไอออนลบ ไอออนบวก	Cl^-	SO_4^{2-}	OH^-	PO_4^{3-}	O^{2-}
K^+					
Al^{3+}					
Ca^{2+}					
Na^+					
Pb^{2+}					
Cu^{2+}					
NH_4^+					

2. จงเขียนสูตรของสารประกอบไอออนิกที่เกิดจากการรวมตัวระหว่างธาตุต่อไปนี้

ก. โพแทสเซียมกับคลอรีน

ข. แคลเซียมกับไอโอดีน

.....
ค. ซึ่เชื่อมกับกำมะถัน

.....
.....
ง. อะลูมิเนียมกับไฮโดรเจน

.....
.....
แหล่งข้อมูล www.sahavicha.com/?name=test&file=readtest&id=2605