3.จงเขียนสูตรโครงสร้างและเรียกชื่อสารประกอบไอออนิก ที่ประกอบด้วย โซเดียมไอออน (Na+) และกลุ่มอะตอมของไอออนลบ คลอเรตไอออน (ClO3-) และกลุ่มอะตอมของไอออนลบที่มีออกซิเจนอะตอมเพิ่มขึ้น 1 อะตอม, ลดลง 1 อะตอมและลดลง 2 อะตอมของคลอเรตไอออน

2.จงเขียนสูตรของสารประกอบไอออนิก AB ที่ A มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเป็น 3 และ B มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเป็น 6

22

แบบฝึกหัด 2

1.จงเขียนสูตรและอ่านชื่อสารประกอบไอออนิก ของ Fe2+ และ Fe3+ กับ Cl

4. จงเขียนสูตรและเรียกชื่อสารประกอบไอออนิก ที่ประกอบด้วย

4.1โซเดียมไอออน (Na+) และ ฟอสเฟตไอออน (PO43-)

4.2โซเดียมไอออน และ ฟอสเฟตไอออนที่มีไฮโดรเจนไอออนเพิ่มเข้ามา 1 ไอออน

4.3โซเดียมไอออน และ ฟอสเฟตไอออนที่มีไฮโดรเจนไอออนเพิ่มเข้ามา 2 ไอออน