

ชื่อ:

นามสกุล:

ระดับชั้น:

เลขที่:



แบบฝึกหัด 1.3

**** ใช้ตารางธาตุในหนังสือเรียนในการตอบคำถามต่อไปนี้ ****

1. จากตารางธาตุ จงเติมข้อมูลลงในช่องว่างให้สมบูรณ์ (ใช้ตารางธาตุในหนังสือเรียนในการตอบคำถาม)

สัญลักษณ์ธาตุ	เลขอะตอม	โลหะ / อโลหะ / กึ่งโลหะ	การนำไฟฟ้า	ธาตุเรพรีเซนเททีฟ / ธาตุแทรนซิชัน
Cu	29	โลหะ		
O				ธาตุเรพรีเซนเททีฟ
S		อโลหะ		
	14		น้ำ	
Al			น้ำ	ธาตุเรพรีเซนเททีฟ
	47		น้ำ	



2. ธาตุชนิดหนึ่งอยู่หมู่ VIIA คาบ 3 ธาตุนี้มีสัญลักษณ์ธาตุอย่างไร และมีแนวโน้มให้หรือรับอิเล็กตรอน

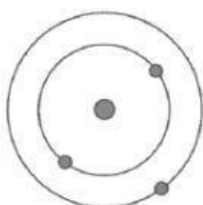
สัญลักษณ์ธาตุ	แนวโน้มให้หรือรับอิเล็กตรอน

3. สารประกอบชนิดหนึ่งเกิดจากการรวมกันของธาตุโซเดียม (Na) และฟลูออรีน (F) ธาตุใดให้อิเล็กตรอน และธาตุใดรับอิเล็กตรอน

ธาตุโซเดียม (Na)	ฟลูออรีน (F)



4. แบบจำลองอะตอมของโบร์ของธาตุสมมติ Y แสดงดังรูป จงระบุจำนวนอิเล็กตรอน เวเลนซ์อิเล็กตรอน หมู่ และคาบของธาตุ Y



อิเล็กตรอน	เวเลนซ์อิเล็กตรอน	หมู่	คาบ





5. จากสัญลักษณ์นิวเคลียร์ต่อไปนี้ จงจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานหลักเพื่อระบุว่าธาตุเหล่านี้มีอยู่หมู่ใด และคาบใดในตารางธาตุตามระบบ CAS และระบุไอออนที่เป็นไปตามกฎออกเตตของธาตุนั้น

ธาตุ	การจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานหลัก (ระดับพลังงานใดไม่มีอิเล็กตรอนบรรจุ ให้เว้นว่างไว้)							ตารางธาตุ ตามระบบ CAS		การเกิดไอออน ที่เป็นไปตาม กฎออกเตต
	n = 1	n = 2	n = 3	n = 4	n = 5	n = 6	n = 7	หมู่	คาบ	
$^{90}_{38}\text{Sr}$										
$^{133}_{55}\text{Cs}$										
$^{127}_{53}\text{I}$										
$^{75}_{33}\text{As}$										
$^{40}_{18}\text{Ar}$										

