

ชื่อ - สกุล .....

ชั้น ม. 4 /.....

เลขที่ .....

คำสั่ง จงเติมข้อความให้ได้ใจความสมบูรณ์

คะแนน 10 คะแนน

1.

คาบ	หมู่							
	1	2	3	4	5	6	7	8
2	A	B	C	D	E	F	G	H
3		L		O			I	
4	K	M					J	

1.1 ธาตุที่มีพลังงานไอออไนเซชันสูงที่สุดในตาราง.....

1.2 จงเรียงขนาดอะตอมของธาตุคาบที่ 3 ในตาราง จากเล็กไปใหญ่

- 1.3 ธาตุที่มีความเป็นโลหะมากที่สุด คือ ..... ธาตุที่มีความเป็นอโลหะมากที่สุด คือ .....
- 1.4 ขนาดไอออนของ C และ D ไอออนของธาตุที่มีขนาดใหญ่คือ ..... เขียนสัญลักษณ์พร้อมระบุประจุ .....
- 1.5 จงเรียงค่าอิเล็กโตรเนกาติวิตี จากมากไปน้อย ของธาตุ B , D , O .....
- 1.6 ธาตุที่มีค่าอิเล็กโตรเนกาติวิตีสูงที่สุดในตาราง .....
- 1.8 จงเรียงขนาดไอออนของธาตุ D E F G จากใหญ่ไปเล็ก .....
- 1.9 ธาตุที่จุดเดือดสูงที่สุดในตาราง คือ .....
- 1.10 ธาตุที่เป็นกึ่งโลหะ ในตาราง ได้แก่ .....

2. จงเขียนสมการไอออไนเซชันลำดับที่ 3 ของ  $_{12}\text{Mg}$  .....

3. จงเขียนสมการสัมพรรคภาพอิเล็กตรอน ของ  $_{9}\text{F}$  .....

4. จงหาเลขออกซิเดชันของธาตุต่อไปนี้

4.1 Cr ใน  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$  .....

4.2 Fe ใน  $\text{Fe}(\text{CN})_6^{3-}$  .....

4.3 S ใน  $\text{HSO}_4^-$  .....

4.4 Sn ใน  $\text{SnO}_3^{2-}$  .....

4.5 V ใน  $\text{VO}_4$  .....

5.

ธาตุ	IE1	IE2	IE3	IE4	IE5
A	4.3	31.8	45.8	61.0	82.7
B	5.1	47.3	71.1	98.9	138.4
C	6.0	18.8	28.4	120	154

5.1 ธาตุที่อยู่หมู่เดียวกัน คือ ..... อยู่หมู่ที่ .....

5.2 ธาตุ มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ ..... เขียนไอออนได้เป็น .....