

ชื่อ - สกุล.....เลขที่.....ห้อง.....

แบบทดสอบที่ 2 เรื่องสัญลักษณ์นิวเคลียร์

1. พิจารณาสารที่กำหนดให้ต่อไปนี้ แล้วจำแนกว่าสารใดเป็นอะตอม โมเลกุล ไอออน

- 1.1 NO_2 1.2 He..... 1.3 Mg^{2+}
1.4 CO..... 1.5 F^- 1.6 P_4
1.7 SO_3 1.8 Kr..... 1.9 Fe.....

2. ไอออนในตารางต่อไปนี้เกิดจากธาตุใด และเกิดจากการให้หรือรับอิเล็กตรอน

- ในช่องชื่อธาตุให้นักเรียนเลือกชื่อธาตุต่อไปนี้ไปเติมลงในตาราง

ทองแดง แมกนีเซียม โซเดียม ออกซิเจน โพแทสเซียม คลอรีน

ไอออน	ชื่อธาตุ	ให้หรือรับอิเล็กตรอน
Na^+		
Mg^{2+}		
K^+		
O^{2-}		
Cl^-		
Cu^{2+}		

3. พิจารณาข้อมูลเกี่ยวกับเลขมวลและจำนวนนิวตรอนของธาตุ X Y W และ Z ดังนี้

ธาตุ	เลขมวล	นิวตรอน
X	23	12
Y	18	10
W	27	14
Z	16	8

จากข้อมูล ข้อใดกล่าวถูก ข้อใดกล่าวผิด

-3.1 เลขอะตอมของ W เท่ากับ 14
.....3.2 Y กับ Z เป็นธาตุชนิดเดียวกัน
.....3.3 สัญลักษณ์นิวเคลียร์ของ X คือ $^{13}_{22}\text{X}$
.....3.4 Z^{2-} ไอออนมีจำนวนโปรตอนเท่ากับ 6
.....3.5 X^+ ไอออนกับอะตอม W มีจำนวนอิเล็กตรอนเท่ากัน

4. ข้อใดกล่าวไม่ถูกต้องเกี่ยวกับธาตุที่เป็นไอโซโทปกัน

1. เลขอะตอมเท่ากัน
2. จำนวนโปรตอนเท่ากัน
3. ธาตุต่างชนิดกัน
4. เลขมวลต่างกัน
5. จำนวนนิวตรอนต่างกัน