สมบัติธาตุตามตารางธาตุ

จงตอบคำถามต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

1. จงเปรียบเทียบขนาดของธาตุแต่ละคู่ต่อไปนี้ (กำหนดเลขอะตอมของ Li = 3, B = 5 , C = 6, N = 7 , O = 8, F = 9, Na = 11, Mg = 12, Al = 13, P = 15, S = 16, Cl = 17, K = 19, Ca = 20, Br = 35, Rb = 37, Sr = 38, Cs = 55 , Ba = 56)

1.1 K ..... Ca

1.2 Ca ..... Sr

1.3 N ..... P

1.4 S C

1.5 Rb ..... Cs

1.6 Mg ..... Ca

1.7 B C

1.8 Cl ..... O

1.9 F Li

1.10 Br ..... Ba

2. จงเปรียบเทียบขนาดไอออนของธาตุแต่ละคู่ต่อไปนี้

2.1 Mg^{2+} ..... Ca^{2+}

2.2 S^{2-} ..... Cl^{-}

2.3 F^{-} ..... Na^{+}

2.4 Ca^{2+} ..... Al^{3+}

LIVEWORKSHEETS

3. กำหนดให้เลขอะตอมของ N O Ne และ Na เท่ากับ 7 8 10 และ 11 ตามลำดับ จงตอบคำถาม ข้อ 3.1 - 3.5 โดยการเติมสัญลักษณ์ของธาตุให้สอดคล้องกับสมบัติต่างๆ ของธาตุให้ถูกต้อง

3.1 แนวโน้มขนาดอะตอมของธาตุ

..... > ..... > ..... > .....

3.2 แนวโน้มพลังงานไอออไนเซชันลำดับที่ 1 ของธาตุ

..... > ..... > ..... > .....

3.3 แนวโน้มสัมพรรคภาคอิเล็กตรอนของธาตุ

..... > ..... > ..... > .....

3.4 แนวโน้มอิเล็กตรอนเนกาติวิตี้ของธาตุ

..... > ..... > ..... > .....

3.5 แนวโน้มจุดเดือด - จุดหลอมเหลว ของธาตุ

..... > ..... > ..... > .....

LIVEWORKSHEETS