

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

Mg²⁺

.....

Ca²⁺

2.2

S²⁻

.....

Cl⁻

2.3

F⁻

.....

Na⁺

2.4

Ca²⁺

.....

Al³⁺

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 แนวโน้มสัมพรรคภาพอิเล็กตรอนของธาตุ

..... > > >

3.4 แนวโน้มอิเล็กตรอนเนกาติวิตีของธาตุ

..... > > >

3.5 แนวโน้มจุดเดือด - จุดหลอมเหลว ของธาตุ

..... > > >