

ชื่อ-สกุล  ชั้น  เลขที่

จงเติมคำตอบในช่องว่างให้ถูกต้อง

2 8 8 2

2 8 18 4

2 8 1

2 8 5

2 8 18 7

คำชี้แจง ธาตุที่กำหนดให้ต่อไปนี้อยู่ในหมู่ใดและคาบใดในตารางธาตุ และมีสมบัติเป็นโลหะ กึ่งโลหะ หรืออโลหะ

1. ธาตุ A มีเลขอะตอม 11

ธาตุ A มีจัดเรียงอิเล็กตรอนเป็น  จึงอยู่ในหมู่  คาบ  เป็นธาตุโลหะ

2. ธาตุ B มีจำนวนโปรตอน 20

ธาตุ B มีจัดเรียงอิเล็กตรอนเป็น  จึงอยู่ในหมู่  คาบ  เป็นธาตุโลหะ

3. ธาตุ C มีจำนวนอิเล็กตรอนเท่ากับ 35

ธาตุ C มีจัดเรียงอิเล็กตรอนเป็น  จึงอยู่ในหมู่  คาบ  เป็นธาตุอโลหะ

4. ธาตุ D มีเลขมวล 31 และมีจำนวนนิวตรอน 16

ธาตุ D มีจัดเรียงอิเล็กตรอนเป็น  จึงอยู่ในหมู่  คาบ  เป็นธาตุอโลหะ

5. ธาตุ E มีเลขมวล 72 และมีเลขอะตอม 32

ธาตุ E มีจัดเรียงอิเล็กตรอนเป็น  จึงอยู่ในหมู่  คาบ  เป็นธาตุกึ่งโลหะ

คำชี้แจง ธาตุแต่ละคู่ต่อไปนี้ ธาตุใดมีขนาดใหญ่กว่า

1.1 K กับ Ca

1.2 Rb กับ Cs

1.3 N กับ P

1.4 F กับ Na

1.5 Ca กับ Sr

1.8 B กับ C

1.3 Mg กับ Ca

1.6 S กับ C

คำชี้แจง ไอออนแต่ละคู่ต่อไปนี้ ไอออนใดมีขนาดใหญ่กว่า

1.1  $Mg^{2+}$  กับ  $Ca^{2+}$

1.3  $F^-$  กับ  $Na^+$

1.2  $S^{2-}$  กับ  $Cl^-$

1.4  $Ca^{2+}$  กับ  $Al^{3+}$

คำชี้แจง จงเปรียบเทียบสมบัติต่อไปนี้

ธาตุ X Y และ Z เป็นธาตุหมู่ IA IIA และ VIIA ตามลำดับ และอยู่ในคาบเดียวกัน

1. จงเรียงลำดับค่าไอออนไนเซชันลำดับที่ 1 จากมากไปน้อย

2. จงเรียงลำดับค่าอิเล็กโตรเนกาติวิตีจากน้อยไปมาก