

ชื่อ ชั้น เลขที่

ตรวจสอบความรู้ก่อนเรียน

1. จัปคู่การจัดเรียงอิเล็กตรอนของอะตอมและไอออนที่กำหนดให้ต่อไปนี้

- | | |
|-----------------------------|------------------------------------|
| 1.1) P | ก. $1s^2 2s^2 2p^6$ |
| 1.2) K | ข. $[\text{Ne}] 3s^2 3p^3$ |
| 1.3) I^- | ค. $[\text{Kr}] 5s^2 4d^{10} 5p^6$ |
| 1.4) Cl^- | ง. $[\text{Ne}] 3s^2 3p^6 4s^1$ |
| 1.5) Al^{3+} | จ. $[\text{Ne}] 3s^2 3p^6$ |



2. ใส่เครื่องหมาย T หน้าข้อความที่ถูกต้อง และใส่เครื่องหมาย F หน้าข้อความที่ไม่ถูกต้อง

- 2.1) อะตอม Cl มีขนาดใหญ่กว่าไอออน Cl^-
- 2.2) ไอออน K^+ มีขนาดเล็กกว่าไอออน Cl^-
- 2.3) ธาตุสมมติ A B และ C อยู่ในหมู่เดียวกันเรียงจากบนลงล่างของตารางธาตุ
ธาตุสมมติ A มีขนาดอะตอมใหญ่ที่สุด
- 2.4) ธาตุที่มีการจัดเรียงอิเล็กตรอนเป็น $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^8$
- 2.5) ไอออน O^{2-} มีจำนวนเวเลนซ์อิเล็กตรอนมากกว่าไอออน Na^+
- 2.6) ธาตุที่มีเลขอะตอม 12 มีเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากับ 2
- 2.7) ธาตุ Be Mg และ Ca มีจำนวนเวเลนซ์อิเล็กตรอนเท่ากัน
- 2.8) ไอออน K^+ มีการจัดเรียงอิเล็กตรอนเป็น 2 8 8 2
- 2.9) ธาตุ Na มีค่าอิเล็กโตรเนกาติวิตีต่ำกว่าธาตุ Cl
- 2.10) ค่าพลังงานไอออไนเซชันลำดับที่ 1 เรียงจากมากไปน้อยได้ ดังนี้

