

Quiz แนวนั้มนั้มตารางธาทุ

คำสั้ง ใ้หนักรั้ยนตอบคำถามว่า ถูก หรือ ผิด ในกล่อ่งคำตอบ

☐

1. ตารางธาทุและสมบัตั้ของธาทุ ใ้เป็นการจั้ดรั้ยงจากเลขอะตอมหรือจ้านวนโปรตรอนของธาทุและขั้้นอยู่กั้บการจั้ดรั้ยงตั้วของอีเล้กตรอน

☐

2. ธาทุที่มั้อีเล้กตรอนมากกว่ากำ้ชเจ้อยอยู่หนั้งอีเล้กตรอน เช่นหนุ้ฮัลคาลั้มีแนวนั้มนั้มที่้จะเสั้ย อีเล้กตรอนไ้ถ้ง่าย จั้งมั้ความว่อ่งไวในการเกิ้ดปฏั้กัิริยาและมีสภาพไฟ้ฟ้านวก

☐

3. ธาทุที่มั้อีเล้กตรอนน้อยกว่ากำ้ชเจ้อยอยู่หนั้งอีเล้กตรอน เช่นหนุ้ฮาโลเจนมีแนวนั้มนั้มที่้จะ รั้บอีเล้กตรอนไ้ถ้ง่ายเพ้อให้อีเล้กตรอนครบแ่ปดในวงนอกสุด ธาทุเหล่านั้มีสภาพไฟ้ฟ้านวสูง

☐

4. สมบัตั้ของโลหะ ใ้เป็นของเหลวที่้อุ่นกฎมีห้องยดวันปรอก มั้นวาว นำไฟ้ฟ้านำความร้อน จุ้ดเด้อดและจุ้ดหลอมเหลวสูง

☐

5. ขนาดของอะตอมในคาบเดั้ยวกัน ขนาดเล้กลงจากซ้ายไปขวา เน้อจกในคาบเดั้ยวกันเม้อเลขอะตอมเพ่มขั้้น อีเล้กตรอนจะเพ่มขั้้นในระดับพลังงานเดั้ยวกัน ถ้งนั้้นประจุที่เพ่มขั้้นจะถ้งอีเล้กตรอนเข้าไ้กลั้นั้วเคลั้ยส

☐

6. ขนาดของไอออน ไอออนบวก จะมีขนาดเล้กลงเม้อสูญเสั้ยอีเล้กตรอน
ไอออนลบ จะมีขนาดใหญขั้้นเม้อไ้รั้บอีเล้กตรอน

☐

7. IE ใ้เป็นพลังงานน้อยที่้สุดในการแ่ยกอีเล้กตรอน ออกจากอะตอมอิสระในสถานะแ่ก้ส โดยมีพลังงาน $IE_1 > IE_2 > IE_3 > IE_4 > IE_5 > IE_6$

☐

8. EA ใ้เป็นพลังงานที่ปลดปล่อยจากการรั้บอีเล้กตรอนเข้าไ้ 1 อีเล้กตรอน ของอะตอมในสถานะแ่ก้ส EA ใ้เป็นลบ = รั้บอีเล้กตรอนไ้ถ้ง่าย (เพ่มขั้้นจากซ้ายไปขวา และมีขนาดเล้กกว่าทางซ้าย จั้งถ้งอู้อีเล้กตรอนเข้ามาไ้ถ้ถ้กกว่า)

☐

9. EN ความสามารถในการถ้งอู้อีเล้กตรอนเข้ามาหาอะตอมนั้นธาทุ ที่มีค่าอีเล้กโตรอนกาตั้วตั้สูง จะมีความสามารถในการถ้งอู้อีเล้กตรอนคู้ที่ใ้ใช้ในการสร้า้พันธะไ้ถ้มาก ($F > Cl > Br > I$)

☐

10. ธาทุฮาโลเจน ($ns^2 np^5$) มีค่า EA ใ้เป็นบวก เพราะเม้อเพ่มอีเล้กตรอนหนั้งตั้วจะกำ้ให้อีเล้กตรอนอู้อีเล้กตรอนเหมือนแ่ก้สเจ้อย ($ns^2 np^6$) จั้งเสถั้ย