แบบฝึกหัด

เรื่อง การจัดเรียงอิเล็กตรอน

คำชี้แจง ตอบคำถามต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

1. จำนวนอิเล็กตรอนที่มีได้มากที่สุดในแต่ละระดับพลังงาน คือ $2n^2$
2. เมื่อ n คือ ระดับพลังงานต่างๆ ภายในอะตอม ดังนั้น อิเล็กตรอนที่ ที่จะบรรจุได้มีค่า ดังนี้

   ระดับพลังงาบที่ 1 n = 1 มีอิเล็กตรอนมากที่สุด คือ .....

   ระดับพลังงานที่ 2 n = 2 มีอิเล็กตรอนมากที่สุด คือ .....

   ระดับพลังงานที่ 3 n = 3 มีอิเล็กตรอนมากที่สุด คือ .....

   ระดับพลังงานที่ 4 n = 4 มีอิเล็กตรอนมากที่สุด คือ .....
3. ธาตุ Na มีเลขอะตอม 11 จะมีการจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานต่างๆ คือ .....

   ธาตุ P มีเลขอะตอม 15 จะมีการจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับหลังงานต่างๆ คือ .....

   ธาตุ Ca มีเลขอะตอม 20 จะมีการจัดเรียงอิล็กตรอนในระดับพลังงาบต่างๆ คือ .....

   ธาตุ Br มีเลขอะตอม 35 จะมีการจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานต่างๆ คือ .....
4. ธาตุ Na มีเลขอะตอม 11 จัดเป็นธาตุหมู่ที่ ..... คาบที่ .....

   ธาตุ P มีเลขอะตอม 15 จัดเป็นธาตุหมู่ที่ ..... คาบที่ .....

   ธาตุ Ca มีเลขอะตอม 20 จัดเป็นธาตุหมู่ที่ ..... คาบที่ .....

   ธาตุ Br มีเลขอะตอม 35 จัดเป็นธาตุหมู่ที่ ..... คาบที่ .....
5. ธาตุ A B และ C มีการจัดเรียงอิเล็กตรอนดังนี้

   ธาตุ A $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^2$

   ธาตุ B $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2$

   ธาตุ C $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6$

ก. ธาตุ A B และ C มีเลขอะตอมเท่าใด

ธาตุ A มีเลขอะตอมเท่ากับ.....

ธาตุ B มีเลขอะตอมเท่ากับ.....

ธาตุ C มีเลขอะตอมเท่ากับ.....

ข. ธาตุแต่ละชนิดมีอิเล็กตรอนอยู่ในระดับพลังงานใดบ้าง จำนวนเท่าใด

ธาตุ	จำนวนอิเล็กตรอนในระดับพลังงานต่าง ๆ		
	n=1	n=2	n=3
A			
B			
C			

LIVEWORKSHEETS