



โรงเรียนโนนเมืองวิทยาคาร อำเภอโนนสัง จังหวัดหนองบัวลำภู
แบบทดสอบปลายภาค ตอนที่ 1 ชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 4
กลุ่มสาระการเรียนรู้ วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี วิชา เคมี 1
รหัส วิชา ว30221 ผู้ออกข้อสอบ นางสาวสาวิตรี โพธิ์แข็ง

ข้อสอบแบบปรนัยจำนวน5..... ข้อ รวมคะแนน.....10..... คะแนน เวลา.....30..... นาที

คำชี้แจง ให้นักเรียนเติมคำลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

1. จำนวนอิเล็กตรอนที่มีได้ในแต่ละระดับพลังงานคือ

2. เมื่อ n คือ ระดับพลังงานต่างๆ ภายในอะตอม ดังนั้นอิเล็กตรอนที่บรรจุได้มีค่าดังนี้ **ตอบเป็นตัวเลข**

2.1 ระดับพลังงานที่ $n = 1$ มีอิเล็กตรอนมากที่สุด คือ.....

2.2 ระดับพลังงานที่ $n = 2$ มีอิเล็กตรอนมากที่สุด คือ.....

2.3 ระดับพลังงานที่ $n = 3$ มีอิเล็กตรอนมากที่สุด คือ.....

2.4 ระดับพลังงานที่ $n = 4$ มีอิเล็กตรอนมากที่สุด คือ.....

3. จงจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานหลักดังนี้ **ตัวอย่างคำตอบ 2 8 8 1 ให้เว้นวรรค 1 ครั้ง**

3.1 ธาตุ Na มีเลขอะตอม 11 จะมีการจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานต่างๆ คือ.....

3.2 ธาตุ P มีเลขอะตอม 15 จะมีการจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานต่างๆ คือ.....

3.3 ธาตุ Ca มีเลขอะตอม 20 จะมีการจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานต่างๆ คือ.....

3.4 ธาตุ Br มีเลขอะตอม 35 จะมีการจัดเรียงอิเล็กตรอนในระดับพลังงานต่างๆ คือ.....

4. **จงตอบเป็นตัวเลขเท่านั้น ห้ามมีจุด**

4.1 ธาตุ Na มีเลขอะตอม 11 จัดเป็นธาตุหมู่ที่.....คาบที่.....

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

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

4.4 ธาตุ Br มีเลขอะตอม 35 จัดเป็นธาตุหมู่ที่.....คาบที่.....

จัดทำโดยนางสาวสาวิตรี โพธิ์แข็ง

5. ธาตุ A B และ C มีการจัดเรียงอิเล็กตรอนดังนี้ **จงตอบเป็นตัวเลขเท่านั้น ห้ามมีจุด**

ธาตุ A $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$

ธาตุ B $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

ธาตุ C $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

5.1 ธาตุ A มีเลขอะตอมเท่ากับ.....

5.2 ธาตุ B มีเลขอะตอมเท่ากับ.....

5.3 ธาตุ C มีเลขอะตอมเท่ากับ.....

6. จงบอกชื่อธาตุต่อไปนี้ให้เป็นภาษาอังกฤษให้ถูกต้อง **ตอบเป็นภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กให้ถูกต้อง**

	หมู่ 1
Li	
Na	
K	
Rb	
Cs	
Fr	

	หมู่ 2
Be	
Mg	
Ca	
Sr	
Ba	
Ra	

	หมู่ 3
B	
Al	
Ga	
In	
Tl	

	หมู่ 4
C	
Si	
Ge	
Sn	
Pb	

จัดทำโดยนางสาวสาวิตรี โพธิ์แข็ง