



โรงเรียนเทพศิรินทร์

วิชา เคมีพื้นฐาน (ว22203)

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 2/.....

ชื่อ.....เลขที่.....

ใบงาน เรื่อง ดาวารงธาตุ



- คำชี้แจง** 1. ให้นักเรียนพิจารณาข้อความต่อไปนี้ ถ้าข้อใดถูกต้องให้เขียนเครื่องหมาย ✓ และถ้าข้อใดผิดให้เขียนเครื่องหมาย X ข้างหน้าข้อความนั้น
-1. นักวิทยาศาสตร์ที่จัดธาตุเป็นหมวดหมู่ โดยใช้หลัก "ธาตุชุดสาม" คือ จอห์น นิวแลนด์
 -2. ในคาบเดียวกันความเป็นโลหะของธาตุจะเพิ่มขึ้นจากซ้ายไปขวา ของดาวารงธาตุ
 -3. ดาวารงธาตุประกอบด้วยธาตุทั้งหมด 7 คาบ และ 18 หมู่
 -4. ธาตุที่อยู่หมู่เดียวกันจะมีจำนวนระดับพลังงานเท่ากัน
 -5. $_{20}\text{Ca}$ เป็นธาตุที่อยู่ในกลุ่ม s-block
 -6. กฎฟิรอดิก กล่าวว่า ถ้าจัดเรียงธาตุตามเลขอะตอมจากน้อยไปหามาก ธาตุจะมีสมบัติคล้ายกันเป็นช่วง ๆ
 -7. ตัวอย่างของธาตุกึ่งโลหะ เช่น Si As Te Ar Br
 -8. ธาตุ $_{13}\text{A}$ และ $_{31}\text{X}$ เป็นธาตุที่อยู่ในหมู่เดียวกัน
 -9. ธาตุ Al มีความเป็นโลหะมากกว่าธาตุ N
 -10. ธาตุเรฟรินเซียมเททฟในคาบเดียวกันมีสมบัติคล้ายกัน ส่วนธาตุแทรนซีชันในหมู่เดียวกันมีสมบัติคล้ายกัน

The image shows a colorful, cartoon-style periodic table of elements. It is titled "Periodic Elements" and "ตารางธาตุ". The elements are arranged in their standard periodic layout, with each element box containing its symbol, atomic number, and name in Thai. The table is decorated with various colorful patterns and borders. At the bottom, there are labels for different groups of elements: "Alkali Metals", "Alkaline Earth Metals", "Transition Metals", "Lanthanide Series", "Actinide Series", "Halogens", "Noble Gases", "Metalloids", "Nonmetals", "Metals", and "Metalloids".



โรงเรียนเทพศิรินทร์

วิชา เคมีพื้นฐาน (ว22203)

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 2/.....

ชื่อ.....เลขที่.....

ใบงาน เรื่อง ตารางธาตุ



คำชี้แจง 2. ให้นักเรียนจับคู่ข้อความต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

- 1. ธาตุหมู่ IA ถึง VIIIA
- 2. ธาตุหมู่ VIIA
- 3. ธาตุที่อยู่ในแนวตั้ง
- 4. ธาตุที่มีเลขอะตอม 58 ถึง 71
- 5. ธาตุหมู่ IIA
- 6. ธาตุ Li , Na , K
- 7. ธาตุที่อยู่ระหว่างหมู่ IIA และ IIIA
- 8. ธาตุที่อยู่แนวนอน
- 9. เกณฑ์ที่ใช้จัดธาตุในตารางธาตุปัจจุบัน
- 10. ธาตุ Kr , Xe , Rn

- A. โลหะแอลคาไล
- B. โลหะแอลคาไลน์เอิร์ท
- C. แก๊สเฉื่อย
- D. ธาตุแอลคาไนต์
- E. ธาตุแอกทีไนต์
- F. ธาตุแทรนซิชัน
- G. ธาตุแฮโลเจน
- H. หมู่
- I. คาบ
- J. ธาตุเรพรีเซนเททีฟ
- K. เลขอะตอม
- L. มวลอะตอม
- M. ธาตุกึ่งโลหะ

The Periodic Table of the Elements, in Pictures and Words