

ชื่อ \_\_\_\_\_

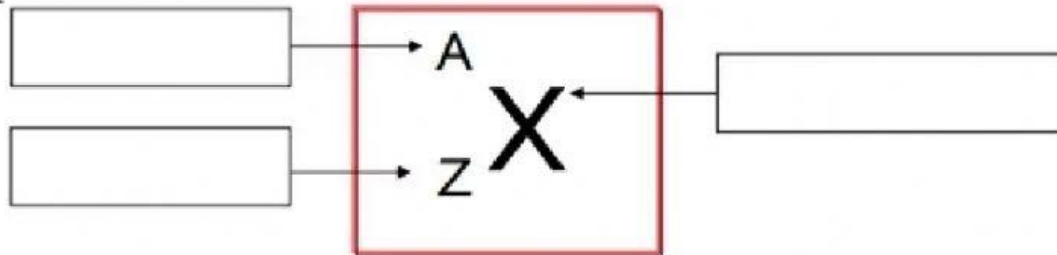
ชั้น \_\_\_\_\_

เลขที่ \_\_\_\_\_

### ใบงาน เรื่อง สัญลักษณ์นิวเคลียร์ของธาตุ

#### 1. จงเติมคำตอบลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

1.1



- 1.2 จากสัญลักษณ์นิวเคลียร์ข้างบน จำนวนโปรตอน และอิเล็กตรอน คือสัญลักษณ์ใด .....
- 1.3 จากสัญลักษณ์นิวเคลียร์ข้างบน ผลรวมของจำนวนโปรตอนและนิวตรอนในนิวเคลียส คือสัญลักษณ์ใด .....
- 1.4 นักเรียนสามารถคำนวณหาจำนวนนิวตรอนได้อย่างไร .....
- 1.5 จากสัญลักษณ์ธาตุไนโตรเจน  ${}^{14}_7\text{N}$  เลขมวล เท่ากับ ..... เลขอะตอม เท่ากับ .....  
จำนวนโปรตอน เท่ากับ .....จำนวนอิเล็กตรอน เท่ากับ .....จำนวนนิวตรอน เท่ากับ .....

#### 2. ให้นักเรียนศึกษาตารางธาตุ พร้อมเลือกสัญลักษณ์ธาตุคนละ 1 ธาตุ พร้อมระบุชื่อภาษาไทยของธาตุ เลขมวล เลขอะตอม จำนวนโปรตอน จำนวนอิเล็กตรอน และจำนวนนิวตรอน

.....

.....

.....

- 2.1 ชื่อภาษาไทย .....
- 2.2 ชื่อภาษาอังกฤษ .....
- 2.3 เลขมวล มีค่าเท่ากับ .....
- 2.4 เลขอะตอม มีค่าเท่ากับ .....
- 2.5 จำนวนโปรตอน มีค่าเท่ากับ .....
- 2.6 จำนวนอิเล็กตรอน มีค่าเท่ากับ .....
- 2.7 จำนวนนิวตรอน มีค่าเท่ากับ .....

#### 3. จงตอบคำถามต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

- 3.1 ธาตุชนิดเดียวกันที่มีเลขอะตอมเหมือนกัน แต่เลขมวลต่างกัน เรียกว่า .....
- 3.2 ธาตุไฮโดรเจนมีเลขอะตอมเท่ากับ 1 มี 3 ไอโซโทป ที่มีเลขมวลเท่ากับ 1 2 และ 3 ซึ่งเขียนสัญลักษณ์นิวเคลียร์ได้อย่างไร .....
- 3.3 ธาตุคาร์บอนมีเลขอะตอมเท่ากับ 6 มี 3 ไอโซโทป ที่มีเลขมวลเท่ากับ 12 13 และ 14 ซึ่งเขียนสัญลักษณ์นิวเคลียร์ได้อย่างไร .....