

ชื่อ _____

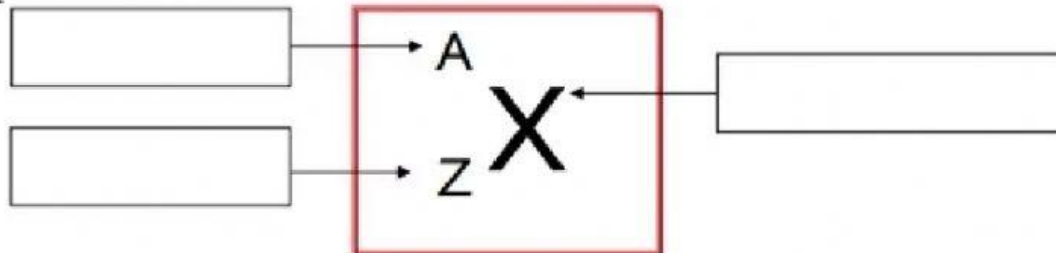
ชั้น _____

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 เท่ากับจำนวนอิเล็กตรอน เท่ากับจำนวนนิวตรอน 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