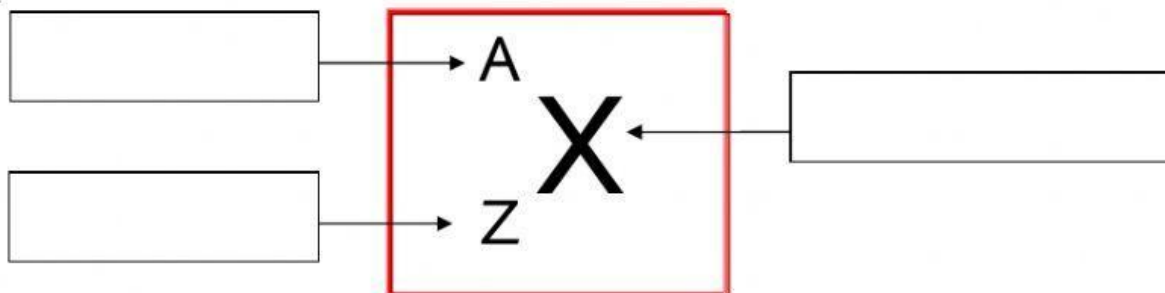


ใบงาน เรื่อง สัญลักษณ์นิวเคลียร์ของธาตุ

1. จงเติมคำตอบลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

1.1



1.2 จากสัญลักษณ์นิวเคลียร์ข้างบน จำนวนโปรตอน และอิเล็กตรอน คือสัญลักษณ์ใด

1.3 จากสัญลักษณ์นิวเคลียร์ข้างบน ผลรวมของจำนวนโปรตอนและนิวตรอนในนิวเคลียส คือสัญลักษณ์ใด

1.4 นักเรียนสามารถคำนวณหาจำนวนนิวตรอนได้อย่างไร

1.5 จากสัญลักษณ์ธาตุไนโตรเจน ${}^{14}_7N$ 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

แบบฝึกหัด เรื่อง สัญลักษณ์นิวเคลียร์ของธาตุ

คำชี้แจง จงเติมข้อมูลเกี่ยวกับอะตอมของธาตุในตารางให้สมบูรณ์

สัญลักษณ์ นิวเคลียร์	สัญลักษณ์ ธาตุ	เลขมวล	เลข อะตอม	จำนวน โปรตอน	จำนวน อิเล็กตรอน	จำนวน นิวตรอน
${}^1_1\text{H}$						
	O	16	8			
	C			6		6
	Cl	35		17	17	
${}^{20}_{10}\text{Ne}$						