

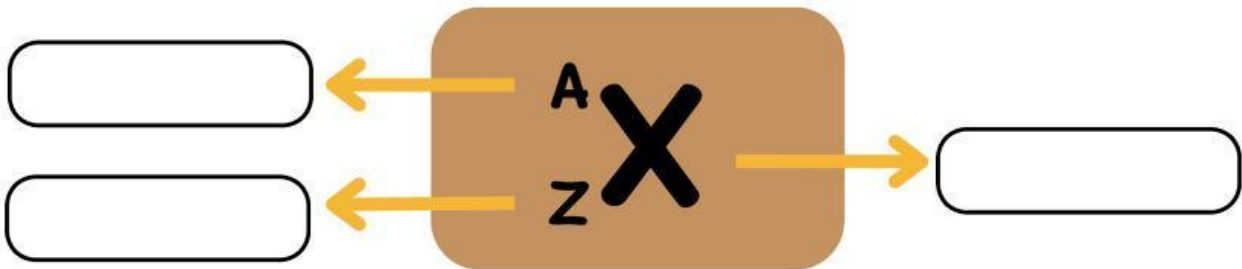
ชื่อ-สกุล :

ชั้น ม.1/

เลขที่ :

ใบงานเรื่อง ธาตุและสารประกอบ 2

ตอนที่ 1 ให้เขียนเติมข้อความในช่องว่างต่อไปนี้ให้ถูกต้อง



ตอนที่ 2 ให้เขียนเลือก ถูกหรือผิด หน้าข้อความที่กำหนดให้

- ☐ 1. อะตอมของธาตุประกอบไปด้วยอนุภาคมูลฐาน ได้แก่ โปรตอน นิวตรอน และอิเล็กตรอน
- ☐ 2. โปรตรอนมีประจุบวก อิเล็กตรอนมีประจุลบ และนิวตรอนเป็นกลางทางไฟฟ้า
- ☐ 3. ถ้าภายในอะตอมมีจำนวนนิวตรอนเท่ากับโปรตรอนอะตอมจะเป็นกลางทางไฟฟ้า
- ☐ 4. ธาตุชนิดเดียวกันจะมีอิเล็กตรอนเท่ากัน

ตอนที่ 3 ให้เขียนหาจำนวนอนุภาคมูลฐานต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

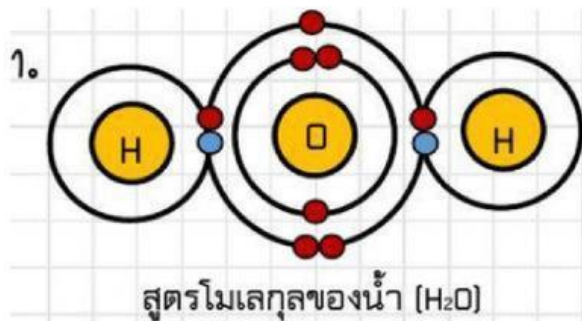
1. $^{24}_{12}\text{Mg}$ p
n
e

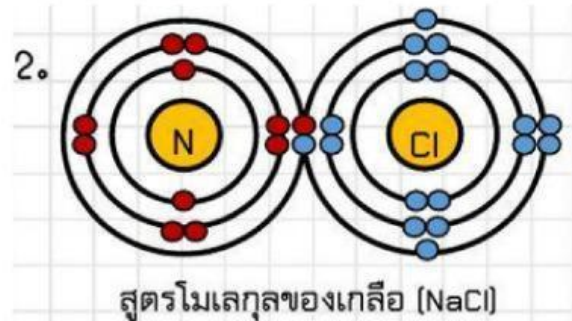
2. $^{40}_{20}\text{Ca}$ p
n
e

3. $^{137}_{56}\text{Ba}$ p
n
e

4. $^{131}_{54}\text{Xe}$ p
n
e

ตอนที่ 4 โครงสร้างอะตอมของโมเลกุลต่อไปนี้ จัดเรียง ธาตุ หรือ ผิด





ตอนที่ 5 จากสูตรเคมี ให้จัดเรียงจัดกลุ่มว่าสารใดเป็นธาตุ สารใดเป็นสารประกอบ โดยเติมตัวเลขลงในช่องว่าง

1. O₃

3. CO₂

4. H₂O₂

6. H₂

2. H₂O

4. NaCl

5. I₄

7. NO₂

ธาตุ

สารประกอบ

ตอนที่ 6 จัดเรียงระบุว่าสารใดเป็นธาตุ สารใดเป็นสารประกอบ

ชื่อสาร	ชื่อธาตุที่เป็นองค์ประกอบ	สูตรเคมี	ธาตุ/สารประกอบ
กรดน้ำส้ม	คาร์บอน ไฮโดรเจน ออกซิเจน	CH ₃ COOH	
โอโซน	ออกซิเจน	O ₃	
แก๊สคลอรีน	คลอรีน	Cl ₂	
แก๊สฮีเลียม	ฮีเลียม	He	
แมกนีเซียมคลอไรด์	แมกนีเซียม คลอรีน	MgCl ₂	
เงิน	เงิน	Ag	
แคลเซียมออกไซด์ หรือปูนขาว	แคลเซียม ออกซิเจน	CaO	