



มุมมองความรู้

ประเภทของสาร

แบ่งโดยใช้เกณฑ์จำนวนอะตอมของธาตุที่เป็นองค์ประกอบได้ 2 ประเภท ได้แก่

1. ธาตุ (element) = ประกอบด้วยอะตอมของธาตุนั้นๆ เพียงหนึ่งชนิดเท่านั้น

- ธาตุที่อยู่ในรูปของอะตอม จะมีเพียง 1 อะตอมเท่านั้น
ตัวอย่าง ● หรือ ○ เขียนในสูตรเคมี เช่น Kr, Xe
- ธาตุที่อยู่ในรูปของโมเลกุล จะมีมากกว่า 1 อะตอม
ตัวอย่าง ●● หรือ ○○ เขียนในสูตรเคมี เช่น Cl₂, O₂

2. สารประกอบ (compound) = ประกอบด้วยอะตอมของธาตุ 2 ชนิดขึ้นไปมารวมกัน ซึ่งจะอยู่ในรูปโมเลกุลเสมอ!!!

ตัวอย่าง ●○ หรือ ●○○● เขียนในสูตรเคมี เช่น NaCl, H₂S



2. จากสูตรเคมีของแก๊สต่อไปนี้ จงระบุว่าจัดเป็นธาตุหรือสารประกอบและอยู่ในรูปอะตอมหรือโมเลกุล โดยแสดงเครื่องหมาย ✓ ในตารางให้ถูกต้อง

ข้อ	สูตรเคมี	แก๊ส	ประเภทของสาร		อยู่ในรูป	
			ธาตุ	สารประกอบ	อะตอม	โมเลกุล
1)	N ₂	แก๊สไนโตรเจน				
2)	Ar	แก๊สอาร์กอน				
3)	He	แก๊สฮีเลียม				
4)	N ₂ O	แก๊สไนตรัสออกไซด์				
5)	CO ₂	แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์				
6)	CO	แก๊สคาร์บอนมอนอกไซด์				
7)	H ₂ O	ไอน้ำ				
8)	H ₂	แก๊สไฮโดรเจน				
9)	CH ₄	แก๊สมีเทน				
10)	Ne	แก๊สนีออน				
11)	NO	แก๊สไนโตรเจนมอนอกไซด์				
12)	SO ₂	แก๊สซัลเฟอร์ไดออกไซด์				
13)	O ₃	แก๊สโอโซน				
14)	Cl ₂	แก๊สคลอรีน				
15)	NO ₂	แก๊สไนโตรเจนไดออกไซด์				

