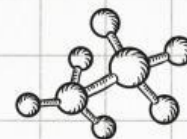


Phiếu học tập số 1



Bài 5: Phân tử - Đơn chất - Hợp chất

I. Phân tử

1. Khái niệm phân tử

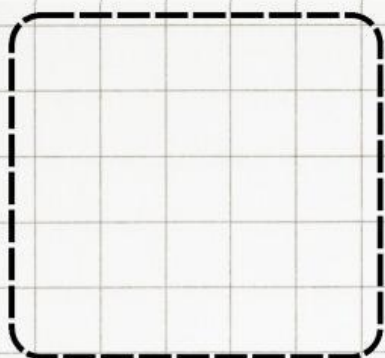
Phân tử là hạt đại diện cho chất, gồm (1)
nguyên tử kết hợp với nhau và thể hiện đầy đủ (2).....
..... của chất.

Phân tử được chia thành (3) dạng:

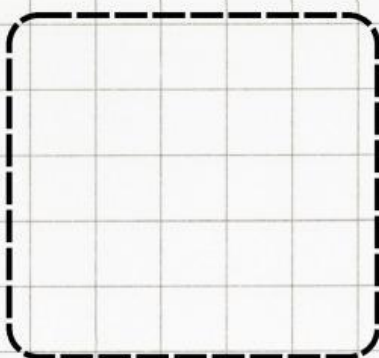
→ Phân tử tạo bởi (4)..... nguyên tố.
→ Phân tử tạo bởi (5)..... nguyên tố.

- Các nguyên tố (6) (Ne; He; Ar.....) và kim loại đều là dạng đặc biệt của phân tử.

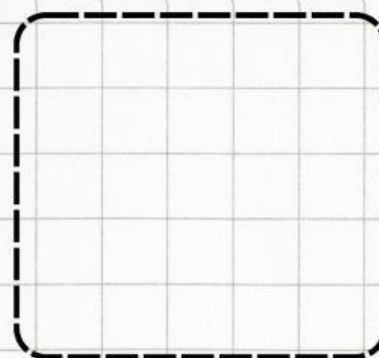
Em hãy vẽ mô hình minh họa các phân tử mỗi dạng:



Phân tử tạo bởi
1 nguyên tố



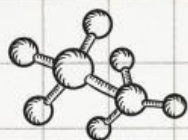
Phân tử tạo bởi
nhiều nguyên tố



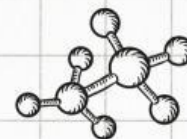
Dạng đặc biệt

Họ và tên:

Lớp:



Phiếu học tập số 2



Bài 5: Phân tử - Đơn chất - Hợp chất

I. Phân tử

2. Khối lượng phân tử (KLPT)



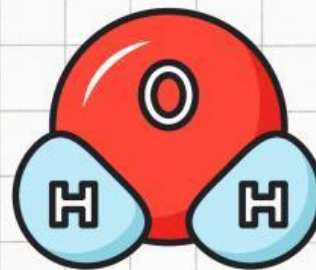
Số lượng nguyên tử

Khối lượng nguyên tử



Số lượng nguyên tử

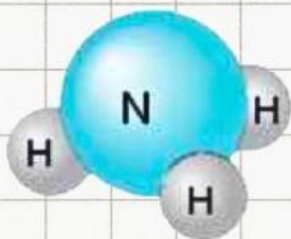
Khối lượng nguyên tử



Số lượng nguyên tử mỗi loại

Khối lượng phân tử nước

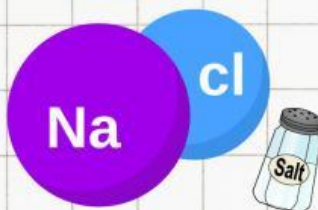
Khối lượng phân tử bằng (7) khối lượng các
(8) có trong phân tử.



Khối lượng phân tử ammonia:



Khối lượng phân tử carbon dioxide:



Khối lượng phân tử sodium chloride:

Khối lượng nguyên tử (amu): H=1; O=16; N= 14; C= 12; Na=23; Cl= 35.5

