

PHÂN BIỆT

Đơn chất – Hợp chất – PHÂN TỬ

1. Kéo các từ trong khung vào chỗ trống (...) thích hợp ở mỗi câu.

hai phân tử một nguyên tử nhiều một số

Đơn chất được tạo nên từ nguyên tố hóa học.

Hợp chất được tạo nên từ hay nguyên tố hóa học.

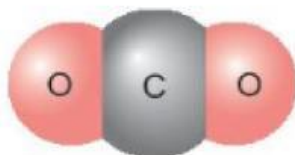
Phân tử là hạt đại diện cho chất, gồm nguyên tử liên kết với nhau và thể hiện đầy đủ tính chất của chất.

Khối lượng của một chất bằng tổng khối lượng của các trong phân tử chất đó.

2. Điền từ đơn chất hoặc hợp chất vào các ô dưới mỗi chất sau:



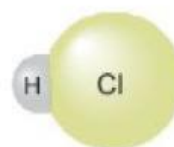
a) Hydrogen



b) Carbon dioxide

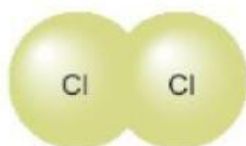


c) Methane



d) Hydrogen chloride

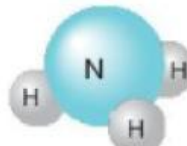
.....



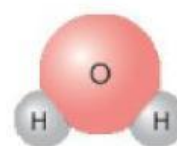
e) Chlorine



g) Nitrogen

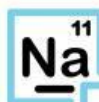


h) Ammonia



i) Nước

.....





KHỐI LƯỢNG PHÂN TỬ



Nối hình ảnh phân tử với khối lượng đúng của phân tử đó.



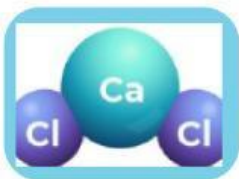
2 amu



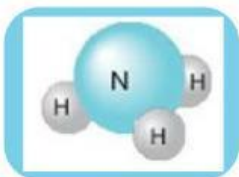
17 amu



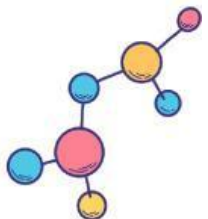
36,5 amu



18 amu



111 amu





KHỐI LƯỢNG PHÂN TỬ



Tính khối lượng của mỗi phân tử sau, điền khối lượng đã tính vào ô trống

Phân tử	Khối lượng phân tử (amu)
Phân tử sulfur trioxide gồm một nguyên tử sulfur và ba nguyên tử oxygen.	
Phân tử ethene có hai nguyên tử carbon và bốn nguyên tử hydrogen.	
Phân tử ethanol gồm hai nguyên tử carbon, sáu nguyên tử hydrogen và một nguyên tử oxygen.	
Phân tử acetic acid gồm hai nguyên tử carbon, bốn nguyên tử hydrogen và hai nguyên tử oxygen.	
Phân tử aminoacetic acid (glycine) gồm hai nguyên tử carbon, năm nguyên tử hydrogen, hai nguyên tử oxygen và một nguyên tử nitrogen.	

