



TRẠM CUỐI

ÔN TẬP CHƯƠNG II: PHÂN TỬ - LIÊN KẾT HOÁ HỌC



Bài 1. Dựa vào kiến thức đã học, hãy hoàn thành sơ đồ dưới đây bằng cách điền từ hoặc cụm từ thích hợp vào chỗ trống.

1. Phân tử - đơn chất - hợp chất

Phân tử - đơn chất - hợp chất

.....
.....

..... được tạo nên từ
hai NTTH trở lên.

.....

là hạt đại diện cho chất, gồm
..... và thể hiện đầy đủ
tính chất hóa học của chất

Khối lượng được tính theo đơn
vị, bằng
.....



2. Liên kết hóa học

Liên kết hóa học



.....
.....
.....

Liên kết.....

Liên kết.....

được tạo
nên do sự
dùng chung
một hay
nhiều cặp
electron

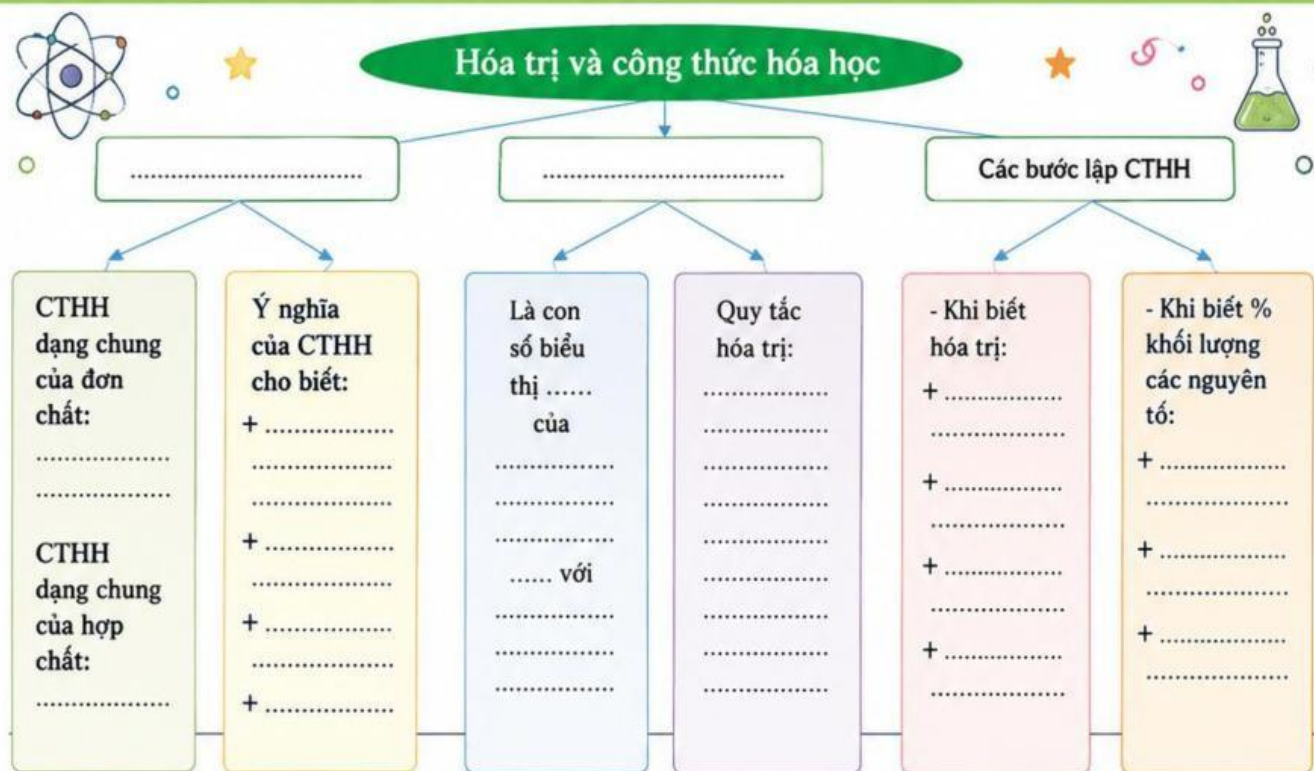
.....
.....
.....

được tạo
nên do sự
dùng chung
một hay
nhiều cặp
electron

.....
.....
.....



3. Hóa trị và công thức hóa học



Bài 2. Xem video và trả lời câu hỏi

1. Dựa vào video, hãy mô tả quá trình hình thành liên kết ion trong hợp chất NaCl.



.....

.....

.....

.....

.....

2. Quan sát video và cho biết:

a) Trước phản ứng có những chất nào?

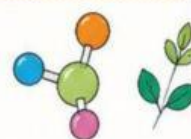
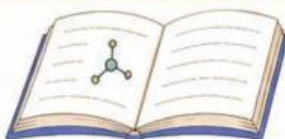
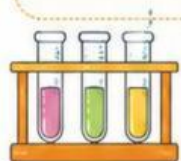
.....

b) Sau phản ứng tạo thành chất nào?

.....

c) Một phân tử nước gồm bao nhiêu nguyên tử hydrogen và bao nhiêu nguyên tử oxygen?

.....





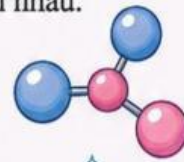
Bài 3. Chọn đáp án đúng



1

Câu 1. Phát biểu nào sau đây đúng về phân tử?

- ☐ A Phân tử chỉ gồm một nguyên tử.
- ☐ B Phân tử là hạt đại diện cho chất, gồm một số nguyên tử liên kết với nhau.
- ☐ C Phân tử chỉ có trong đơn chất.
- ☐ D Phân tử luôn gồm hai nguyên tử.



2

Câu 2. Dãy chất nào sau đây chỉ gồm các hợp chất?

- ☐ A O_2 , N_2 , H_2
- ☐ B Fe, Cu, Al
- ☐ C H_2O , CO_2 , NaCl
- ☐ D O_2 , H_2O , CO_2



3

Câu 3. Trong các chất sau, chất nào được tạo nên từ hai nguyên tố hóa học?

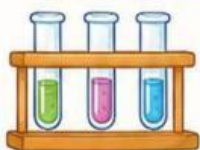
- ☐ A O_2
- ☐ B H_2
- ☐ C CO_2
- ☐ D Fe



4

Câu 4. Một phân tử CO_2 gồm:

- ☐ A 1 nguyên tử C và 1 nguyên tử O.
- ☐ B 1 nguyên tử C và 2 nguyên tử O.
- ☐ C 2 nguyên tử C và 1 nguyên tử O.
- ☐ D 2 nguyên tử C và 2 nguyên tử O.



5

Câu 5. Liên kết cộng hóa trị được hình thành do:

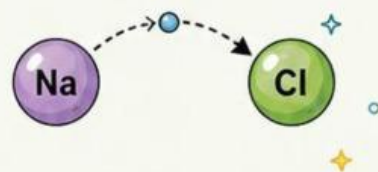
- A** Sự cho và nhận proton.
- B** Sự dùng chung electron giữa các nguyên tử.
- C** Lực hút giữa các neutron.
- D** Sự chuyển động của các nguyên tử.



6

Câu 6. Nguyên tử Na có 1 electron ở lớp ngoài cùng, còn Cl có 7 electron ở lớp ngoài cùng. Khi hình thành NaCl, quá trình nào xảy ra?

- A** Na nhận 1 electron, Cl nhường 1 electron.
- B** Na và Cl cùng góp chung 1 electron.
- C** Na nhường 1 electron, Cl nhận 1 electron.
- D** Na nhường 2 electron, Cl nhận 2 electron.



7

Câu 7. Một hợp chất có công thức XCl_3 , trong đó Cl có hóa trị I. Hóa trị của X là:

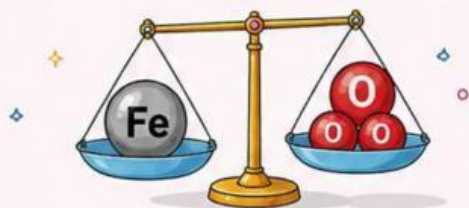
- A** I
- B** II
- C** III
- D** IV



8

Câu 8. Hợp chất của iron (Fe) và oxygen có khối lượng phân tử là 160 amu. Biết Fe = 56 và O = 16. Công thức hóa học của hợp chất là:

- A** FeO
- B** Fe₂O₃
- C** Fe₃O₂
- D** FeO₂



9

Câu 9. Hợp chất X gồm calcium và oxygen. Biết khối lượng phân tử của X là 56 amu. Công thức hóa học của X là:

A CaO

B Ca₂O

C CaO₂

D Ca₂O₂



10

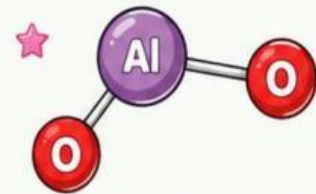
Câu 10. Hợp chất X gồm aluminium và oxygen. Biết khối lượng phân tử của X là 102 amu. Công thức hóa học của X là:

A AlO

B Al₂O

C Al₂O₃

D AlO₂



Bài 4

Bài 4. Hợp chất X được tạo thành bởi Fe và O có khối lượng phân tử là 160 amu. Biết phần trăm khối lượng của Fe trong X là 70%. Hãy xác định công thức hóa học của X.

