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.....
  - được tạo nên do sự dùng chung một hay nhiều cặp electron
  - ....
- Liên kết.....
  - được tạo nên do sự dùng chung một hay nhiều cặp electron
  - ....

LIVEWORKSHEETS

3. Hóa trị và công thức hóa học

Hóa trị và công thức hóa học

.....	.....	Các bước lập CTHH
CTHH dạng chung của đơn chất: .... CTHH dạng chung của hợp chất:	Ý nghĩa của CTHH cho biết: + ... + ... + ... + ...	Là con số biểu thị ..... của .... với	Quy tắc hóa trị:	- Khi biết hóa trị: + ... + ... + ... + ...	- Khi biết % khối lượng các nguyên tố: + ... + ... + ...

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.

CHÈN VIDEO VÀO ĐÂY

.....

.....

.....

.....

.....

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?

.....

CHÈN VIDEO VÀO ĐÂY

LIVEWORKSHEETS

Bài 3. Chọn đáp án đúng

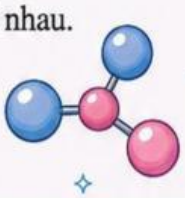
Câu 1. *Phát biểu nào sau đây đúng về phân tử?*

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.



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



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



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.

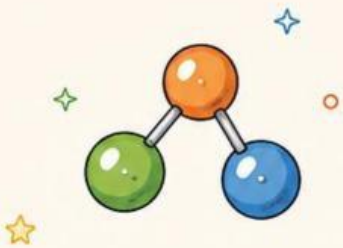
C. 2 nguyên tử C và 1 nguyên tử O.

D. 2 nguyên tử C và 2 nguyên tử O.



LIVEWORKSHEETS

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



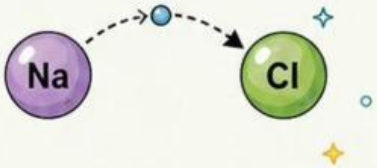
(A) Sự cho và nhận proton.

(B) Sự dùng chung electron giữa các nguyên tử.

(C) Lực hút giữa các neutron.

(D) Sự chuyển động của các nguyên tử.

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.

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



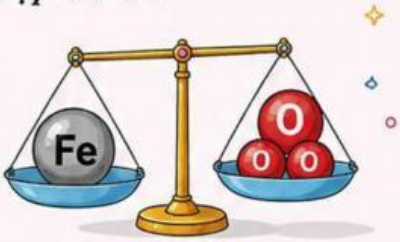
(A) I

(B) II

(C) III

(D) IV

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) Fe_2O_3

(C) Fe_3O_2

(D) FeO_2



LIVEWORKSHEETS

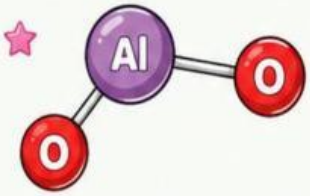
Câu 9. *Hợp chất X gồm calcium và oxygen. Biết khối lượng phân tử của X là 56 amu. Công thức hóa học của X là:*

A. CaO
B. Ca_2O
C. CaO_2
D. Ca_2O_2

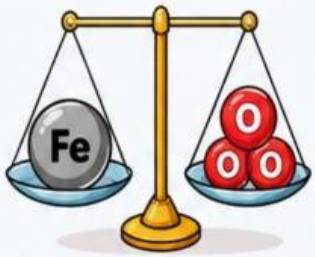


Câu 10. *Hợp chất X gồm aluminium và oxygen. Biết khối lượng phân tử của X là 102 amu. Công thức hóa học của X là:*

A. AlO
B. Al_2O
C. Al_2O_3
D. AlO_2



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.*



LIVEWORKSHEETS