

TÌM HIỂU CÁCH VIẾT CÔNG THỨC LEWIS

Định nghĩa

Công thức Lewis của một phân tử được xây dựng từ công thức electron của phân tử, trong đó mỗi cặp electron chung giữa hai nguyên tử tham gia liên kết được thay bằng một gạch nối "-".

Các bước viết công thức Lewis



 Phương pháp.



Một số ví dụ minh họa

Ví dụ 1 *Công thức lewis một số đơn chất*

Viết công thức Lewis của các đơn chất sau Cl_2 , O_2 , N_2 , O_3 .



❖ Ví dụ 2 *Công thức lewis một số hợp chất đơn giản*

Viết công thức Lewis của các hợp chất sau:

- a) CO_2 , NH_3 , CO , SO_2 , SO_3 , NO_2
 b) H_2S , HCl , CH_4 , C_2H_4 , C_2H_2

Lời giải.

- a) CO₂, NH₃, CO, SO₂, SO₃, NO₂, CS₂

b) H₂S, HCl, CH₄, C₂H₄, C₂H₂

❖ **Ví dụ 3 | Công thức lewis một số hợp chất phức tạp**

Viết công thức Lewis của các hợp chất sau: HNO₃, H₂SO₄, H₂CO₃, H₂SO₄, H₂CO, H₃PO₄, COCl₂

✍ *Lời giải:*



❖ Ví dụ 4 | Một số hợp chất không tuân theo quy tắc octet

Viết công thức Lewis của các hợp chất sau: AlCl₃, PCl₅, BeCl₂, SF₆, BF₃

 *Lời giải:*

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

❖ Ví dụ 5 Công thức lewis một số ion đa nguyên tử

Viết công thức Lewis của các hợp chất sau: H_3O^+ , NH_4^+ , NO_3^- , CO_3^{2-} , HCO_3^- , SO_4^{2-} , PO_4^{3-} , HPO_4^{2-} , H_2PO_4^-

 *Lời giải:*.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....



