



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 "-".

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

 **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) CO_2 , NH_3 , CO , SO_2 , SO_3 , NO_2 , CS_2

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

b) H_2S , HCl , CH_4 , C_2H_4 , C_2H_2

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

◊ Ví dụ 3 Công thức lewis một số hợp chất phức tạp

Viết công thức Lewis của các hợp chất sau: HNO_3 , H_2SO_4 , H_2CO_3 , H_2SO_4 , H_2CO , H_3PO_4 , COCl_2

 Lời giải:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....



↔ Ví dụ 4

Một số hợp chất không tuân theo quy tắc octet

Viết công thức Lewis của các hợp chất sau: AlCl_3 , PCl_5 , BeCl_2 , SF_6 , BF_3

 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:.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

