

# Importante Legame covalente Formule PDF



**Formule  
Esempi  
con unità**

**Lista di 13  
Importante Legame covalente Formule**

## 1) Accusa formale su Atom Formula

Formula


$$FC = n_{vs} - \left( \frac{n_{bp}}{2} \right) - n_{nb}$$

Esempio

$$3 = 7 - \left( \frac{4}{2} \right) - 2$$

Valutare la formula 

## 2) Angolo di legame tra coppia di legame e coppia solitaria di elettroni dato il carattere P

Formula 

Formula


$$\theta = \text{acos} \left( \frac{p - 1}{p} \right)$$

Esempio con Unità

$$109.4712^\circ = \text{acos} \left( \frac{0.75 - 1}{0.75} \right)$$

Valutare la formula 

## 3) Angolo di legame tra coppia di legame e coppia solitaria di elettroni dato il carattere S

Formula 

Formula

$$\theta = \text{acos} \left( \frac{s}{s - 1} \right)$$

Esempio con Unità

$$109.4712^\circ = \text{acos} \left( \frac{0.25}{0.25 - 1} \right)$$

Valutare la formula 

## 4) Frazione del carattere P dato l'angolo di legame Formula

Formula

$$p = \frac{1}{1 - \cos(\theta)}$$

Esempio con Unità

$$0.7497 = \frac{1}{1 - \cos(109.5^\circ)}$$

Valutare la formula 

## 5) Frazione del carattere S dato l'angolo di legame Formula

Formula

$$s = \frac{\cos(\theta)}{\cos(\theta) - 1}$$

Esempio con Unità

$$0.2503 = \frac{\cos(109.5^\circ)}{\cos(109.5^\circ) - 1}$$

Valutare la formula 

## 6) Numero di elettroni di legame a cui è stata assegnata una carica formale Formula

Formula

$$n_{bp} = (n_{vs} - FC - n_{nb}) \cdot 2$$

Esempio

$$4 = (7 - 3 - 2) \cdot 2$$

Valutare la formula 



## 7) Numero di elettroni di valenza dati carica formale Formula

Formula

$$n_{vs} = FC + \left( \frac{n_{bp}}{2} \right) + n_{nb}$$

Esempio

$$7 = 3 + \left( \frac{4}{2} \right) + 2$$

Valutare la formula 

## 8) Numero di elettroni non leganti a cui è stata assegnata una carica formale Formula

Formula

$$n_{nb} = n_{vs} - \left( \frac{n_{bp}}{2} \right) - FC$$

Esempio

$$2 = 7 - \left( \frac{4}{2} \right) - 3$$

Valutare la formula 

## 9) Numero totale di obbligazioni tra tutte le strutture dato l'ordine delle obbligazioni Formula

Formula

$$b = B.O. \cdot n$$

Esempio

$$10.998 = 1.833 \cdot 6$$

Valutare la formula 

## 10) Numero totale di strutture risonanti dato l'ordine di legame Formula

Formula

$$n = \frac{b}{B.O.}$$

Esempio

$$6.0011 = \frac{11}{1.833}$$

Valutare la formula 

## 11) Ordine di legame per molecole che mostrano risonanza Formula

Formula

$$B.O. = \frac{b}{n}$$

Esempio

$$1.8333 = \frac{11}{6}$$

Valutare la formula 

## 12) Percentuale del carattere P dato l'angolo di legame Formula

Formula

$$\% p = \left( \frac{1}{1 - \cos(\theta)} \right) \cdot 100$$

Esempio con Unità

$$74.9734 = \left( \frac{1}{1 - \cos(109.5^\circ)} \right) \cdot 100$$

Valutare la formula 

## 13) Percentuale del carattere S dato l'angolo di legame Formula

Formula

$$\% s = \left( \frac{\cos(\theta)}{\cos(\theta) - 1} \right) \cdot 100$$

Esempio con Unità

$$25.0266 = \left( \frac{\cos(109.5^\circ)}{\cos(109.5^\circ) - 1} \right) \cdot 100$$


Valutare la formula 



## Variabili utilizzate nell'elenco di Legame covalente Formule sopra


- % **p** Percentuale di carattere P
- % **s** Percentuale di carattere S
- **b** Totale n. di legami tra due atomi
- **B.O.** Ordine di legame per molecole che mostrano risonanza
- **FC** Carica formale
- **n** N. di strutture risonanti
- **n<sub>pp</sub>** N. di coppie di elettroni di legame
- **n<sub>nb</sub>** N. di coppie di elettroni non leganti
- **n<sub>vs</sub>** N. di elettroni Shell di Valence
- **p** Frazione del carattere P
- **s** Frazione di carattere S
- **θ** Angolo di legame tra coppia di legame e coppia solitaria (*Grado*)

## Costanti, funzioni, misure utilizzate nell'elenco di Legame covalente Formule sopra

- **Funzioni:** **acos**,  $\text{acos}(\text{Number})$   
*La funzione coseno inversa è la funzione inversa della funzione coseno. È la funzione che prende un rapporto come input e restituisce l'angolo il cui coseno è uguale a quel rapporto.*
- **Funzioni:** **cos**,  $\text{cos}(\text{Angle})$   
*Il coseno di un angolo è il rapporto tra il lato adiacente all'angolo e l'ipotenusa del triangolo.*
- **Misurazione:** **Angolo** in Grado (°)  
*Angolo Conversione di unità* 



## Scarica altri PDF Importante Legame chimico

- **Importante Legame covalente**  
**Formule** 
- **Importante Elettronegatività**  
**Formule** 
- **Importante Legame ionico** **Formule** 

## Prova i nostri calcolatori visivi unici

-  **Errore percentuale** 
-  **MCM di tre numeri** 
-  **Sottrarre frazione** 

Per favore **CONDIVIDI** questo PDF con qualcuno che ne ha bisogno!

**Questo PDF può essere scaricato in queste lingue**

[English](#) [Spanish](#) [French](#) [German](#) [Russian](#) [Italian](#) [Portuguese](#) [Polish](#) [Dutch](#)

7/8/2024 | 8:34:01 AM UTC

