

# Ważny Wiązanie kowalencyjne Formuły PDF



## Formuły Przykłady z Jednostkami

### Lista 13 Ważny Wiązanie kowalencyjne Formuły

#### 1) Całkowita liczba struktur rezonujących w kolejności wiązań Formuła

Formuła

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

Przykład

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

Oceń formułę

#### 2) Formalna opłata na Atom Formuła

Formuła

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

Przykład

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

Oceń formułę

#### 3) Kąt wiązania między parą wiązań a samotną parą elektronów z danym znakiem P Formuła

Formuła

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

Przykład z Jednostki

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

Oceń formułę

#### 4) Kąt wiązania między parą wiązań a samotną parą elektronów z danym znakiem S Formuła

Formuła

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

Przykład z Jednostki

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

Oceń formułę

#### 5) Kolejność wiązań dla cząsteczek wykazujących rezonans Formuła

Formuła

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

Przykład

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

Oceń formułę

#### 6) Łączna liczba Obligacji między wszystkimi Strukturami, dla których zlecono Obligacje Formuła

Formuła

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

Przykład

$$10.998 = 1.833 \cdot 6$$

Oceń formułę



## 7) Liczba elektronów walencyjnych o ładunku formalnym Formuła ↻

Formuła

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

Przykład

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

Oceń formułę ↻

## 8) Liczba elektronów wiążących o danym ładunku formalnym Formuła ↻

Formuła

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

Przykład

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

Oceń formułę ↻

## 9) Liczba niewiązących elektronów o danym ładunku formalnym Formuła ↻

Formuła

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

Przykład

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

Oceń formułę ↻

## 10) Procent znaku P przy danym kącie wiązania Formuła ↻

Formuła

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

Przykład z Jednostki

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

Oceń formułę ↻

## 11) Procent znaku S przy danym kącie wiązania Formuła ↻

Formuła

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

Przykład z Jednostki

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

Oceń formułę ↻

## 12) Ułamek znaku P przy danym kącie wiązania Formuła ↻

Formuła

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

Przykład z Jednostki

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

Oceń formułę ↻

## 13) Ułamek znaku S przy danym kącie wiązania Formuła ↻

Formuła

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

Przykład z Jednostki

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


Oceń formułę ↻



## Zmienne użyte na liście Wiązanie kowalencyjne Formuły powyżej

- % **p** Procent znaku P
- % **s** Procent znaku S
- **b** Całkowita liczba wiązań między dwoma atomami
- **B.O.** Kolejność wiązań dla cząsteczek wykazujących rezonans
- **FC** Formalna opłata
- **n** Liczba struktur rezonansowych
- **n<sub>bp</sub>** Liczba elektronów par wiążących
- **n<sub>nb</sub>** Liczba niewiążących par elektronów
- **n<sub>vs</sub>** Liczba elektronów powłoki walencyjnej
- **p** Ułamek znaku P
- **s** Ułamek znaku S
- **θ** Kąt wiązania między parą wiążaną a samotną parą (*Stopień*)

## Stałe, funkcje, miary użyte na liście Wiązanie kowalencyjne Formuły powyżej







- **Funkcje:** **acos**,  $\text{acos}(\text{Number})$   
*Odwrotna funkcja cosinus jest funkcją odwrotną funkcji cosinus. Jest to funkcja, która jako dane wejściowe przyjmuje stosunek i zwraca kąt, którego cosinus jest równy temu stosunkowi.*
- **Funkcje:** **cos**,  $\text{cos}(\text{Angle})$   
*Cosinus kąta to stosunek boku sąsiadującego z kątem do przeciwprostokątnej trójkąta.*
- **Pomiar:** **Kąt** in **Stopień** (°)  
*Kąt Konwersja jednostek* 



## Pobierz inne pliki PDF z kategorii Ważny Klejenie chemiczne

- **Ważny Wiązanie kowalencyjne Formuły** 
- **Ważny Elektroujemność Formuły** 
- **Ważny Wiązanie jonowe Formuły** 

## Wypróbuj nasze unikalne kalkulatory wizualne

-  **Błądu procentowego** 
-  **NWW trzy liczby** 
-  **Odejmij ułamek** 

**UDOSTĘPNIJ** ten plik PDF komuś, kto go potrzebuje!

## Ten plik PDF można pobrać w tych językach

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

7/8/2024 | 8:34:09 AM UTC

