# Sommario

GAUSSIAN09	
COSTRUIRE UNA MOLECOLA CON Z-MATRIX	
CALCOLARE LA CARICA DEGLI ATOMI	
CALCOLARE L'ENERGIA DI BENDING DELL'ACQUA	
RICAVARE LA Z-MATRIX O XYZ TRAMITE OPENBABEL	
RICAVARE LA Z-IMATRIA O ATZ TRAIMITE OPENDADEL	

## **GAUSSIAN09**

Gaussian09 è un programma di chimica computazionale che può essere usato per calcolare varie caratteristiche di una molecola

- 1. Energia molecolare;
- 2. Struttura
- 3. Frequenza vibrazionale
- 4. Densità elettronica...

Per verificare se le molecole elaborate da Gaussian09 sono corrette si può utilizzare il programma open-source Multiwfn (un programma realizzato per l'analisi delle funzioni d'onda) che permette di visualizzare le molecole in formato wfx/wfn (si possono creare con gaussian09).

Esistono vari algoritmi che permettono di eseguire calcoli sulle le molecole:

STO-3G

6-21G

6-31G

6-311G

6-311G(d,p)

MP4(SDQ)

MP4(SDTQ)

Ed altri...

Le molecole possono essere ottimizzate in diversi modi:

**opt** o **opt=Redundant** ottimizza la geometria con coordinate interne scelte automaticamente.

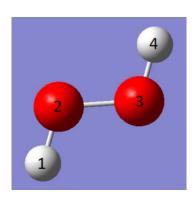
opt=Cartesian ottimizza la geometria con le coordinate Cartesiane.

**opt=Z-Matrix** ottimizza la geometria con le coordinate interne come previsto nel file di input.

Z-matrix è un linguaggio che viene usato per fornire le coordinate degli atomi che costituiscono la molecola (indicando quali atomi sono coinvolti nel legame, quale angolo formano e l'angolo diedro), ci permette di costruire il modello della molecola.

### COSTRUIRE UNA MOLECOLA CON Z-MATRIX

Per costruire le molecole con Gaussian09 si può usare la Z-Matrix.



Costruzione della Z-Matriz del perossido di idrogeno H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>:

```
H
0 1 R1
0 2 R2 1 A
H 3 R1 2 A 1 D
    Variables:
R1 0.9
R2 1.4
A 105.0
D 120.0
```

- 1. La prima variabile specifica il tipo di atomo.
- 2. La seconda variabile specifica con quale atomo viene formato il legame (es: O2 con H1).
- 3. La terza variabile R rappresenta la lunghezza di legame (R1, lunghezza del legame tra O2 e H1).
- 4. La quarta variabile A rappresenta l'angolo formato da due atomi (A, angolo tra O3 e H1).
- 5. La quinta variabile D rappresenta il diedro tra due atomi (D, diedro tra H4 e H1).

Oppure al posto delle variabili si possono inserire direttamente i numeri:

```
H
0 1 0.9
0 2 1.4 1 105.0
H 3 0.9 2 105.0 1 120.0
```

Si può congelare una variabile con  ${\bf F}$  per fare in modo che non venga ottimizzata.

d= 180.0 F

## CALCOLARE LA CARICA DEGLI ATOMI DI UNA MOLECOLA

La carica degli atomi può essere calcolata con il comando **pop=nbo**.

Di seguito sono state calcolate le cariche degli atomi del perossido di idrogeno.

```
%NProcShared=4
# hf/6-31g opt pop=nbo out=wfn
hf/6-31g optimization of Hydrogen peroxide; H2O2; Oxydol
0 1
0
0 1 r2
H 1 r3 2 a3
H 2 r4 1 a4 3 d4
Variables:
r2 = 1.4533
r3 = 0.9762
a3= 96.57
r4 = 0.9762
a4= 96.57
d4= 180.00
H202.wfn
```

Di seguito sono riportati i risultati:

```
Mulliken charges:

1

1 0 -0.449407

2 0 -0.449407

3 H 0.449407

4 H 0.449407

Sum of Mulliken charges = 0.00000
```

### CALCOLO DELL'ENERGIA

L'energia di bending può essere calcolata attraverso la parola chiave **scan** (scansione rigida), impostando il numero degli step (si fa variare l'angolo piano).

```
#MProcShared=4
# mp2/6-311g(d,p) scan out=wfn

H20

0 1
01
H2 1 1.0
H3 2 1.0 1 a

Variables:
a= 104.5 s 5 30.0

H20.wfn
```

Se si esegue il comando **opt=z-matrix** viene ottimizzata tutta la struttura (le variabili devono essere specificate una ad una, la struttura deve essere flessibile).

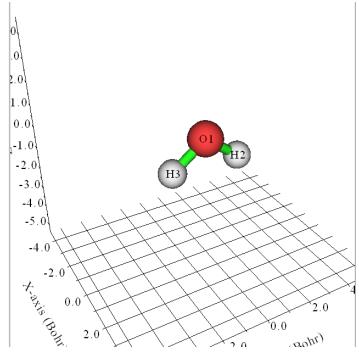
Conversione valori energia:

```
1 Hartree = 627.15 kcal/mol

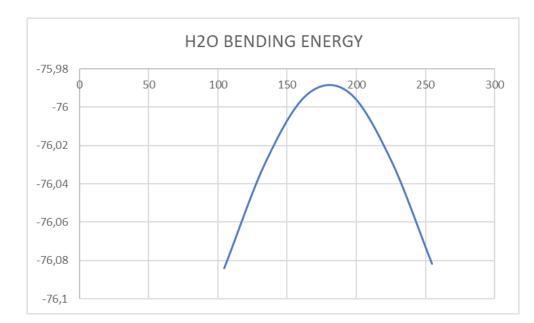
1 Hartree = 2625.5 kJ/mol

1 Hartree = 27.2116 eV

1 Hartree = 4.3597482*10<sup>-18</sup> J/particle
```

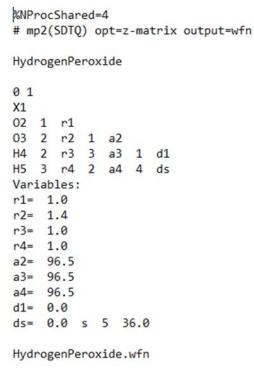


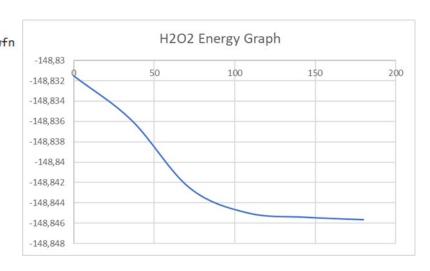
Si può costruire un grafico dell'energia tra le due configurazioni della molecola.



104,5	-76,0841
134,5	-76,0284
164,5	-75,9932
194,5	-75,9922
224,5	-76,027
254,5	-76,0817

Di seguito è riportato grafico dell'energia per passare dalla configurazione eclissata alla configurazione sfalsata del perossido di idrogeno (5 step da 36) variando il diedro.



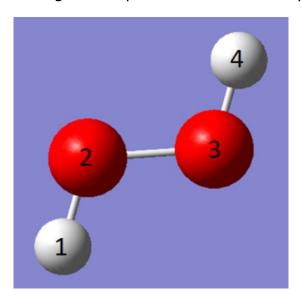


0	-148,832
36	-148,836
72	-148,843
108	-148,845
144	-148,845
180	-148,846

#### RICAVARE LA Z-MATRIX O XYZ TRAMITE OPENBABEL

Utilizzando il programma open-source OpenBabel si possono convertire vari formati di file di chimica computazionale, infatti i file mol (scaricabili da diversi database scientifici), possono essere aperti con diversi programmi di chimica computazionale come Jmol oppure GaussView.

Di seguito è riportato il file mol del perossido di idrogeno scaricato da KEGG:



Dal file mol può essere ricavata la Z-Matrix utilizzando OpenBabel (oppure può essere usato come aiuto), selezionando come input il file mol e come output il file gzmat (Gaussian Z-Matriz Input) specificando la voce 'Add Hydrogen', 'Canonicalize the atom order' 'Generate 3D coordinates'.

```
0 1

H

O 1 r2

O 2 r3 1 a3

H 3 r4 2 a4 1 d4

Variables:

r2= 0.9941

r3= 1.2348

a3= 112.38

r4= 0.9941

a4= 112.59

d4= 180.00
```

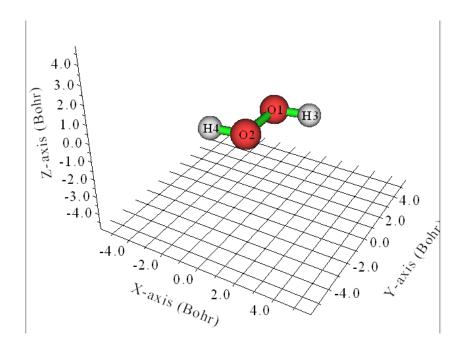
Oppure possiamo ricavare le coordinate xyz:

Н	0.99060	0.00597	0.12828
0	1.98184	0.00245	0.05255
0	2.53773	0.05369	1.15398
H	3.52920	0.05034	1.08187

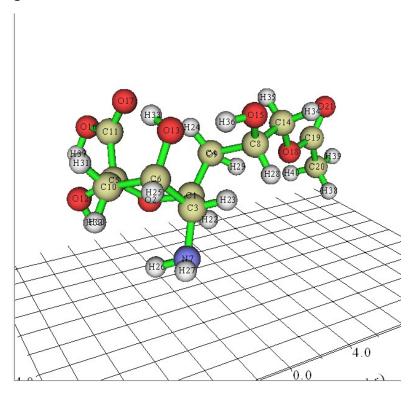
## Di seguito è riportata la Z-Matrix del perossido di idrogeno:

```
%NProcShared=4
# hf/6-31g opt pop=nbo out=wfn
hf/6-31g optimization of Hydrogen peroxide; H2O2; Oxydol
0 1
  1
     r2
  1 r3
  2 r4 1
             а4
               3
                   d4
Variables:
r2 = 1.4533
r3 = 0.9762
a3= 96.57
r4= 0.9762
a4= 96.57
d4= 180.00
H202.wfn
```

Si può controllare se il file H2O2.wfn è corretto con il programma Multiwfn:



Lo stesso procedimento può essere applicato a molecole più complesse come il glutatione (37 atomi).



Si può anche ottenere una z-matrix senza valori preimpostati, di seguito viene fatto l'esempio del perossido di idrogeno.

