# TổNG QUAN VỀ LỆNH TRONG CHEMFIG

# CÁC TÙY CHỌN KHI GÕ CÔNG THỨC HÓA HỌC

I. Tùy chọn về nguyên tử, liên kết, góc liên kết

Cú pháp :\chemfig[danh sách các tùy chọn]{<molecule code>}

- 1 Một số tùy chọn cần nhớ:
  - 1) atom sep = (dim): độ dài liên kết

② Ví dụ 1

 $atom\ sep = < dim >$ 

\chemfig[atom sep=2em]{A-B}\par

 $\mathsf{A} - \mathsf{B}$ 

\chemfig[atom sep=50pt]{A-B}\par

A----B

(2) bond offset  $= \langle \dim \rangle$ : khoảng cách từ đầu mút liên kết đến mỗi nguyên tử

② Ví dụ 2

bond offset =  $\langle dim \rangle$ 

\chemfig[bond offset=0pt]{A-B}\par

A----E

\chemfig[bond offset=5pt]{A-B}

A - B

(3) bond style = (tikz code): kiểu liên kết

② Ví dụ 3

 $bond style = \langle tikz \ code \rangle$ 

\chemfig[bond style={line width=1pt,red}]{A-B=C>|D<E>:F}

A—B=C>D◀EIIII F

② Ví dụ 4

điều chỉnh khoảng cách đầu liên kết và cuối liên kết

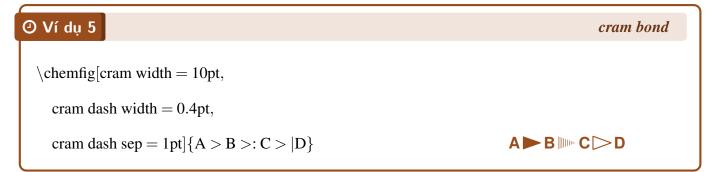
 $\operatorname{setchemfig}\{\operatorname{bondoffset} = 4\operatorname{pt}\}\operatorname{par}$ 

A-B-C

 $\left(A - \#(0pt)B - C\right)$ 

A-B-C

**4** cram width =  $\langle \dim \rangle$ , cram dash width =  $\langle \dim \rangle$ , cram dash sep =  $\langle \dim \rangle$ 



# 2 Một số kiểu liên kết:

Bảng 1.1: Một số kiểu liên kết hóa học thường gặp

Bond	Code	Result	Bond styte
1	\chemfig{A-B}	A—B	Single
2	\chemfig{A=B}	A = B	Double
3	\chemfig{A~B}	A≡B	Triple
4	\chemfig{A>B}	A►B	right Cram, plain
5	\chemfig{A <b}< td=""><td>A◀B</td><td>left Cram, plain</td></b}<>	A◀B	left Cram, plain
6	\chemfig{A>:B}	Alm B	right Cram, dashed
7	\chemfig{A<:B}	<b>A</b> ····· <b>B</b>	left Cram, dashed
8	\chemfig{A> B}	A⊳B	right Cram, hollow
9	$\left(A < B\right)$	A≪B	left Cram, hollow

# 3 Góc liên kết:

# a) Góc định sẵn <[hệ số]>

- Thông thường hệ số ở đây là từ 1 đến 7 nhân với với góc đơn vị (mặc định là  $45^{\circ}$ ). Tuy nhiên ta có thể thay đổi góc đơn vị bằng lệnh  $\langle$ angle increment  $= \langle$ angle $\rangle \rangle$ 



- Khi các liên kết tạo đường gấp khúc ta dùng tùy chọn **<book join =true>** để "làm mịn "các nếp gấp

### ② Ví dụ 7

làm min đường gấp khúc <bond join =true>

\chemfig[bond join=true]{-[1]-[7]}

## ⊙ Ví dụ 8

thay đổi góc đơn vị <angle increment = \( \angle \)>

\chemfig[angle increment=30,bond join =true]{-[1]-[-1]-[1]-[-1]}

# b) Góc tuyệt đối [:<góc>]

 Việc sử dụng góc định sẵn sẽ gây bất tiện trong trường hợp góc liên kết không là bội của góc đơn vị, do đó người ta dùng góc tuyệt đối (giống với việc xác đinh góc lượng giác trong toán học nhưng chỉ giới hạn trong phạm vi từ 0 - 360 độ)

## ⊕ Ví dụ 9

góc tuyệt đối

# c) Góc tương đối [::<góc>]

- Trong một số công thức hóa học có nhiều góc liên kết việc dùng góc tuyệt đối sẽ gây rối do đó người ta dùng góc tương đối ( lấy liên kết trước đó làm chuẩn) sẽ khác biệt với lấy phương ngang làm chuẩn trong góc tuyệt đối

# ② Ví dụ 10

góc tương đối

 $\label{lem:chemfig} $$ \operatorname{R-C}(=::+60]O - ::-60]C (=::+60]O - ::-60]R $$$ 

 $\label{lem:chemfig} $$ \left[ :90\right]R-C(=[::+60]O-[::-60]O-[::-60]C(=[::+60]O)-[::-60]R \right. $$$ 

# II. Các tùy chọn cho một liên kết hóa học

Có 5 tùy chọn chính cho một liên kết hóa học:

[<góc liên kết>,<độ dài>,<nguyên tử bắt đầu>,<nguyên tử kết thúc>,<các tùy chọn của tikz>]

# 1 Liên kết trong một nhóm nguyên tử

Khi một liên kết nối giữa hai nhóm nguyên tử ta cần quan tâm nguyên tử đầu liên kết và nguyên tử cuối liên kết

- Khi góc liên kết nằm trong khoảng (-90,90) thì nguyên tử khởi đầu liên kết nằm ở cuối nhóm 1 và nguyên tử kết thúc liên kết nằm ở đầu nhóm hai, các bạn sẽ thấy rõ trong ví dụ dưới đây.



- Khi góc liên kết nằm trong khoản [90:270] thì nguyên tử khởi đầu liên kết nằm đầu nhóm 1 và nguyên tử kết thúc liên kết nằm ở cuối nhóm 2 như ví dụ sau:



Để linh hoạt người ta đưa vào tùy chọn thứ 3 và 4 sau tùy chọn độ dài liên kết ["<nguyên tử khởi đầu>,<nguyên tử kết thúc>]



# 2 Tùy chỉnh hình dạng liên kết

Để tùy chỉnh hình dạng liên kết ta dùng tùy chọn thứ 5 liên quan đến tikz để tùy biến độ dày, mảnh; kiểu nét liền, nét đứt, màu sắc, ...

# ① Ví dụ 14

$\label{eq:chemfig} $$ \ensuremath{\operatorname{Chemfig}}(A-[,,,,red]B) \simeq $$$	A—B

# ② Ví dụ 15

$$\label{eq:chemfig} $$ \chemfig\{A-[,3,,,decorate,decoration=snake]B$ $$$$

A~~~~E

# III. Nhánh trong công thức hóa học

Để vẽ nhánh ta đưa nhánh vào trong cặp ngoặc tròn

# ② Ví dụ 16 nhánh trong công thức hóa học

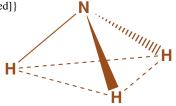
 $\ensuremath{\mbox{chemfig[atom sep = 3em]{H-C(-[:90]H)(-[:-90]H)-H}}}$ 



Để nối các nguyên tử ở các nhánh khác nhau ta dùng cú pháp
 [name,bond,tikz] ngay sau các nguyên tử cần liên kết

# ② Ví dụ 17

 $\label{lem:chemfig} $$ \operatorname{sep} = 3em] $$ H^2[a]-[:40,2]N(<[:-70,2]H^2[a,dashed]^2[b])<:[:-30,2]H^2[a,dashed]^2[b,dashed]$$ $$ L^2[a]-[:40,2]N(<[:-70,2]H^2[a,dashed]^2[b])<:[:-30,2]H^2[a,dashed]^2[b]. $$ L^2[a]-[:40,2]N(a]$ 



- Dưới đây một ví dụ về công thức hóa học của các đồng phân pentan

# Các đồng phân của pentan CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub>

# §2

# CÔNG THỰC HÓA HỌC CÓ MẠCH VÒNG

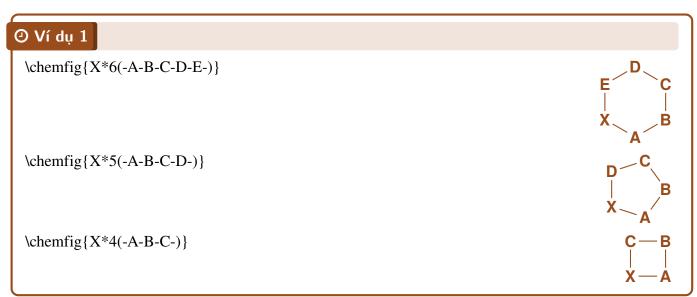
# I. Vòng đơn

# 1 Cú pháp

Để vẽ mạch vòng ta dùng cú pháp tổng quát sau: <atom>\*<n>(<code>). Trong đó:

- ♦ atom là nguyên tử bắt đầu của vòng nằm ở vị trí south west của vòng,từ vị trí đó đi theo chiều ngược chiều kim đồng hồ
- ♦ n là số cạnh của vòng

# 2 Một số ví dụ

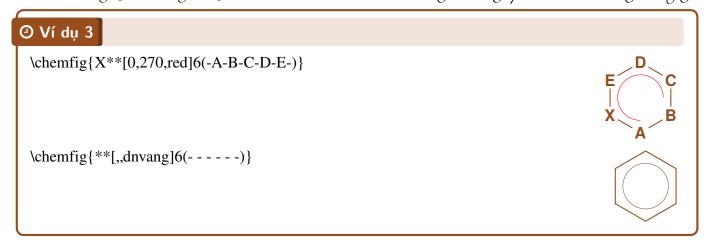


- Ta có thể bỏ qua các nguyên tử chỉ thể hiện các liên kết

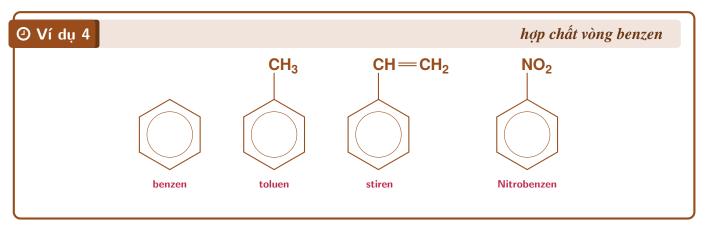


- Ta cũng có thể vẽ thêm một vòng tròn hoặc cung tròn nằm trong vòng chính với cú pháp như sau:

<atom>\*\*[<angle1>,<angle2>,tikz]<n>(<code>)



- Sau đây là một vài công thức hợp chất mạch vòng quen thuộc



– Khi một vòng không bắt đầu một phân tử và một hoặc nhiều liên kết đã được vẽ, vị trí góc mặc định thay đổi: vòng được vẽ theo cách mà liên kết kết thúc trên nguyên tử đính kèm chia đôi góc được hình thành bởi các cạnh đầu tiên và cuối cùng của vòng.

# O Ví dụ 5 \chemfig{CH\_3-X\*6(-A-B-C-D-E-)} \quad \chemfig{X\*6(-A-B-C-D-E-)} CH3 — X CH3 — X CH3 — X

# II. Vòng chung cạnh, chung đỉnh

1 Cú pháp

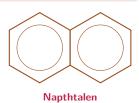
<atom>\*\*<n1>(code1 <atom>\*\*<n2>(code2))

# 2 Một số ví dụ

## ② Ví dụ 6

vòng chung canh

 $\label{lem:chemfig} $$ \ensuremath{$^{**}[,\mycolor]6(--(**[,\mycolor]6(----))---)}$ $$ $$ \ensuremath{$^{*}}$ $$ \ensuremath$ 



# ② Ví dụ 7

vòng chung đỉnh

 $\label{lem:condition} $$ \left[ :30 \right]^**[,\mycolor]6(--?[a]([::-60]^**[,\mycolor]6(---?[b]))--?[a]))----) $$$ 

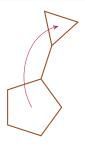


# 3 Chỉ số vòng trung tâm

- Để hiển thị chỉ số vòng trung tâm ta dùng tùy chọn [<show cntcycle =true>]. Và khi sử dụng sử dụng tikz nó được gán với tên node là <cyclecenter><chỉ số>. Ví dụ sau đây các bạn sẽ được làm rõ.

# ⊕ Ví dụ 8

 $\label{thm:chemfig} $$ \operatorname{show cntcycle=true} {*5(---(-*3(---))--)} $$$ 

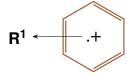


# O Ví dụ 9

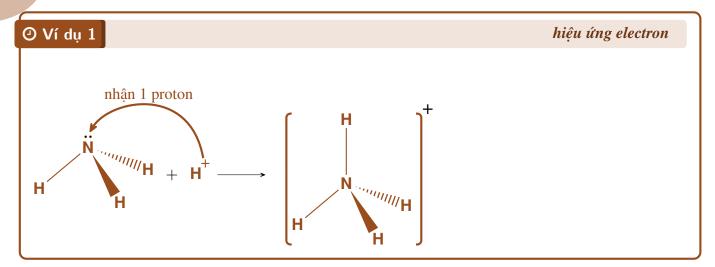
\chemfig{\*6(-=-=-)} \chemmove {% \path (cyclecenter1) node (start) {\large.+}

++(180:2cm) node (end) {\printatom{R^1}};

\draw[shorten <=0.3cm] (cyclecenter1)- -(end); }



# §3 HIỆU ỨNG ELECTRON



- Ví dụ về cơ chế phản ứng thế ở vòng benzen

Cơ chế phản ứng thế vòng benzen

 Giai đoạn 1: 
$$O_2N - \ddot{O} - H + H^{\dagger} \Longrightarrow O_2N - \ddot{O} - H$$

 Giai đoạn 2:  $O_2N - \ddot{O} - H$ 
 $O = \ddot{N} = O + H - O - H$ 

 H
  $O = \ddot{N} = O + H - O - H$ 

 H
  $O = \ddot{N} = O + H - O - H$ 

 H
  $O = \ddot{N} = O + H - O - H$ 

 Giai đoạn 3:  $O = \ddot{N} = O + H - O - H$ 

# PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

- §**1**
- TỔNG QUAN VỀ PHƯƠNG TRÌNH HÓA Học
- I. Cú pháp
- II. Một số ví dụ

$$\bigcirc$$
 Ví dụ 1

H

 $+$  Br

 $+$  HBr

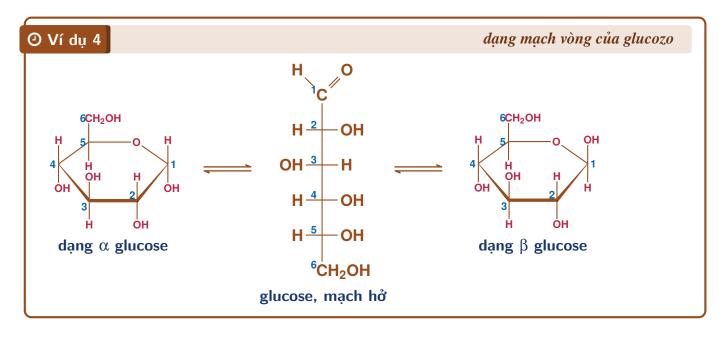
brombenzen

# ② Ví dụ 3

$$+$$
  $Br_2$   $Fe$   $+$   $HBr$ 

# III. Viết phương trình phản ứng kết hợp với tikz

# IV. Định nhĩa một nhóm nguyên tử



# Chương CÔNG THỨC HỢP CHẤT POLIME

# Một số lệnh tổng quát

I. Cú pháp

\polymerdelim[<keys>=<values>]{<node1>}{<node2>}

- Sau đây là một số tùy chọn cần nhớ:
- ♦ delimiters : loại dấu ngoặc đóng mở
- height
- ♦ depth
- II. Một số ví dụ