

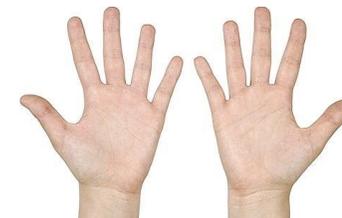


Teoria de grupos aplicada a moléculas e sólidos - PGF5261

Grupos e tensores aplicados à ciência dos materiais - 4300409



*Lucy V. C. Assafí*



Instituto de Física  
Universidade de São Paulo



# Teoria de grupos: definições



## Elementos Conjugados e Classes

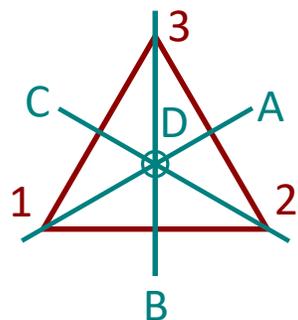
Seja  $A \in \mathbb{G} \Rightarrow B \in \mathbb{G}$  é chamado conjugado de  $A$  se  $\exists X \in \mathbb{G}$  com  $B = XAX^{-1}$  ( $B$  é a transformação de semelhança de  $A$  por  $X$ )

### Propriedades:

1. Cada elemento é o seu próprio conjugado (reflexiva);
2. Se  $A$  é conjugado de  $B$ , então  $B$  é conjugado de  $A$  (simétrica);
3. Se  $A$  é conjugado de  $B$  e de  $C$ , então  $B$  e  $C$  são conjugados entre si (transitiva).

$$\implies A = XCX^{-1} \Rightarrow C = X^{-1}AX; B = YCY^{-1} = (XY^{-1})^{-1}A(XY^{-1})$$

### Exemplo:



$$A \equiv A^{-1}; B \equiv B^{-1}; C \equiv C^{-1}; F \equiv D^{-1}; D \equiv F^{-1}$$

$$BAB^{-1} = BD = C$$

$$CAC^{-1} = CF = B$$

$$DAD^{-1} = DAF = DC = B$$

$$FAF^{-1} = FAD = FB = C$$

$\left. \begin{array}{l} \text{a partir de } A \text{ chega-se sempre} \\ \text{a } B \text{ ou } C \text{ (s\~ao sempre os mesmos 3 ele-} \\ \text{mentos)} \end{array} \right\} \Rightarrow A, B \text{ e } C \text{ s\~ao elementos conjugados}$

|     | $E$ | $A$ | $B$ | $C$ | $D$ | $F$ |
|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|
| $E$ | $E$ | $A$ | $B$ | $C$ | $D$ | $F$ |
| $A$ | $A$ | $E$ | $D$ | $F$ | $B$ | $C$ |
| $B$ | $B$ | $F$ | $E$ | $D$ | $C$ | $A$ |
| $C$ | $C$ | $D$ | $F$ | $E$ | $A$ | $B$ |
| $D$ | $D$ | $C$ | $A$ | $B$ | $F$ | $E$ |
| $F$ | $F$ | $B$ | $C$ | $A$ | $E$ | $D$ |



# Teoria de grupos: definições

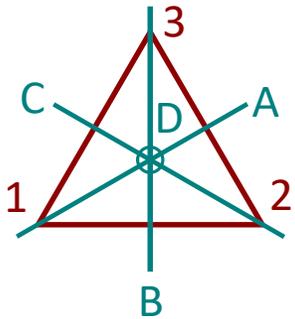


## Elementos Conjugados e Classes

Para um dado  $A \in \mathbb{G}$ , o conjunto de todos os elementos conjugados  $\mathbb{C} = \{XAX^{-1} : X \in \mathbb{G}\}$  é chamado *classe*:

- $E$  é sua própria classe
- Grupos abelianos: cada elemento é sua própria classe:  $XAX^{-1} = AXX^{-1} = A \quad \forall A, X \in \mathbb{G}$
- Cada  $B \in \mathbb{G}$  pertence a uma única classe  $\Rightarrow$  decompor  $\mathbb{G}$  em classes

Exemplo:



$\Rightarrow \{E\}$  é uma classe de ordem 1

$\Rightarrow \{A, B, C\}$  é uma classe de ordem 3

$\Rightarrow \{D, F\}$  é uma classe de ordem 2

Se a ordem  $h$  do grupo é um número primo:

- não existem subgrupos próprios
- deve ser um grupo cíclico

$\Rightarrow$  As ordens de todas as classes de qualquer grupo são fatores inteiros da ordem do grupo, que pode ser fatorado em classes:

$$\mathbb{G} = E \cup \mathbb{C}_1 \cup \mathbb{C}_2 \dots$$

|   | E | A | B | C | D | F |
|---|---|---|---|---|---|---|
| E | E | A | B | C | D | F |
| A | A | E | D | F | B | C |
| B | B | F | E | D | C | A |
| C | C | D | F | E | A | B |
| D | D | C | A | B | F | E |
| F | F | B | C | A | E | D |



# Teoria de grupos: definições



## Subgrupos e Cosets (conjuntos complementares)

- » Seja  $\mathbb{S} \subset \mathbb{G}$  um subgrupo de  $\mathbb{G} \mid \mathbb{S} = \{E, S_1, S_2, \dots, S_{g-1}\}$ ,  $X \in \mathbb{G}$  e  $X \notin \mathbb{S} \Rightarrow$  os conjuntos  $X\mathbb{S} \equiv \{XS : S \in \mathbb{S}\}$  e  $\mathbb{S}X \equiv \{SX : S \in \mathbb{S}\}$  são chamados *coset à esquerda* de  $\mathbb{S}$  e *coset à direita* de  $\mathbb{S}$ , respectivamente, e não contêm nenhum elemento comum com  $\mathbb{S}$ .
- » Se  $\mathbb{S}$  contém  $g$  elementos, então cada coset também contém  $g$  elementos.
- » Em geral, cosets não são grupos pois se  $X \notin \mathbb{S}$ , o coset  $X\mathbb{S}$  não tem o elemento identidade: suponha  $\exists S \in \mathbb{S}$  com  $XS = E \in X\mathbb{S} \Rightarrow S = X^{-1} \in \mathbb{S} \Rightarrow X = S^{-1} \in \mathbb{S}$ , contrariando a hipótese.
- » Se  $X' \in X\mathbb{S}$ , então  $X'\mathbb{S} = X\mathbb{S} \Rightarrow$  cada  $X' \in X\mathbb{S}$  pode ser utilizado para definir o coset  $X\mathbb{S}$ .
- » Dois cosets à esquerda (à direita) de um subgrupo  $\mathbb{S}$  são iguais ou distintos.
- » Podemos decompor o grupo  $\mathbb{G}$  em cosetes:  $\mathbb{G} = \mathbb{S} \cup X\mathbb{S} \cup Y\mathbb{S} \cup \dots$   $X, Y \notin \mathbb{S}$
- » Seja  $h$  a ordem de  $\mathbb{G}$  e  $g$  a ordem de  $\mathbb{S} \subset \mathbb{G} \Rightarrow \frac{h}{g} \in \mathbb{N}$ 
  - A ordem de um grupo finito é um múltiplo inteiro das ordens de seus subgrupos.
  - Se  $h$  primo  $\Rightarrow \{E\}, \mathbb{G}$  são os únicos subgrupos (impróprios)  
 $\Rightarrow \mathbb{G}$  é cíclico



# Teoria de grupos: simetria e grupos de simetria



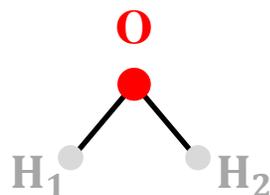
*Classificação de sistemas moleculares ou centros de defeitos (impurezas) em materiais*

**Operação de simetria**  $\Rightarrow$  mover simultaneamente os pontos (átomos) do espaço de modo que a configuração geométrica final seja indistinguível da original (antes da aplicação da operação de simetria), ou seja, é uma ação que mantém a molécula inalterada: **rotações, reflexões, inversões, ...**

**Elemento de simetria**  $\Rightarrow$  ente abstrato geométrico com relação ao qual se efetua uma ou mais operações de simetria, ou seja, que permite definir uma operação: **ponto, reta ou plano**

**Moléculas**  $\Rightarrow$  Consideramos os átomos como “pontos”, “ligados rigidamente” entre si, etiquetáveis e indistinguíveis ( $H_1 \equiv H_2 \equiv \dots \equiv H_N ; C_1 \equiv C_2$ ) ou distinguíveis ( $H \neq C$ )

*Exemplos:*



água



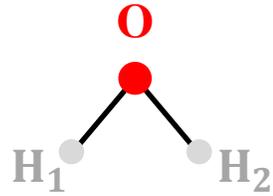
etileno



# Teoria de grupos: simetria e grupos de simetria

*Classificação de sistemas moleculares ou centros de defeitos (impurezas) em materiais*

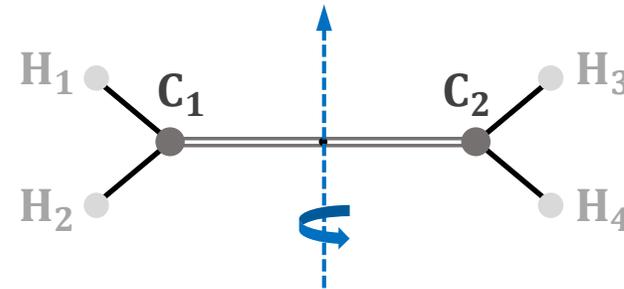
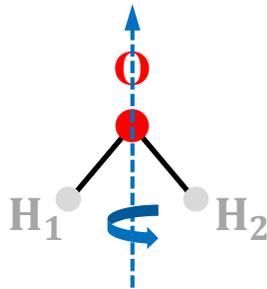
*Exemplos:*



água



etileno



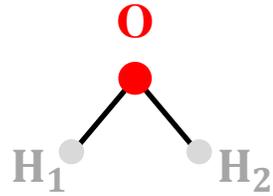
*rotação ao redor de um eixo (reta)*



# Teoria de grupos: simetria e grupos de simetria

*Classificação de sistemas moleculares ou centros de defeitos (impurezas) em materiais*

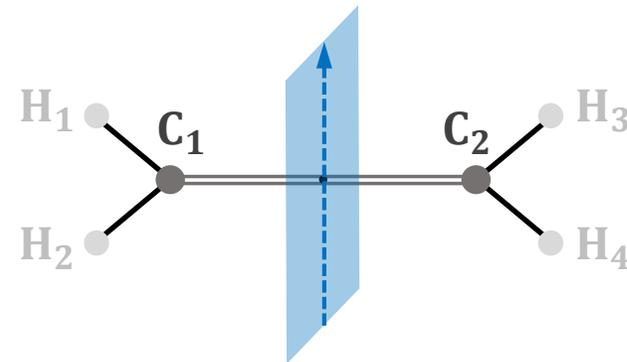
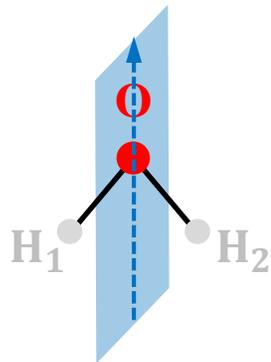
*Exemplos:*



água



etileno



*reflexão em um plano*

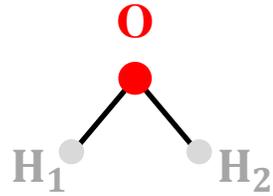


# Teoria de grupos: simetria e grupos de simetria



*Classificação de sistemas moleculares ou centros de defeitos (impurezas) em materiais*

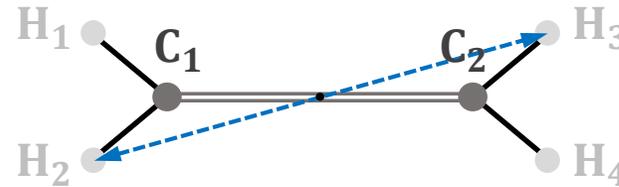
*Exemplos:*



água



etileno



*inversão através de um centro (ponto)*



# Teoria de grupos: simetria e grupos de simetria



*Sistemas moleculares (finitos): elementos de simetria e operações*

| <i>Elemento</i>                            | <i>Operação</i>                             | <i>Resultado</i>  |
|--|---|---|
| Plano de Simetria                          | Reflexão no plano                           | plano $(x, y) \Rightarrow$ objeto em $z \rightarrow -z$   |
| Centro de Simetria<br>(centro de inversão) | Inversão através de<br>um centro (origem)   | objeto em $(x, y, z) \rightarrow (-x, -y, -z)$  |
| Eixo próprio                               | Rotação ao redor do eixo                    | Eixo $\hat{e}$ : $(2\pi)/n$ em torno de $\hat{e}$   |
| Eixo impróprio                             | Roto-reflexão (rotação seguida de reflexão) | Eixo $\hat{e}$ : $(2\pi)/n$ em torno de $\hat{e}$ +<br>reflexão no plano $\perp$ ao eixo de rotação |



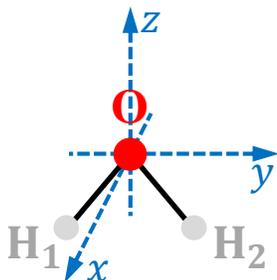
# Teoria de grupos: simetria e grupos de simetria



Sistemas moleculares (finitos): elementos de simetria e operações

Exemplos:

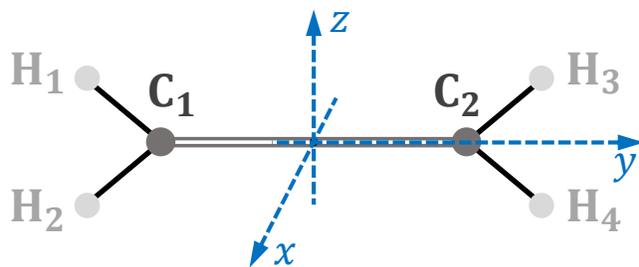
Água



- Reflexão no plano  $xz \Rightarrow H_1 \leftrightarrow H_2$
- Reflexão no plano  $yz \Rightarrow$  nenhum átomo sai do lugar
- Não centro-simétrica
- Rotação própria  $(2\pi)/2$  em torno de  $z \Rightarrow H_1 \leftrightarrow H_2$
- Rotação própria  $(4\pi)/2$  em torno de  $z \Rightarrow$  nada (identidade)
- Sem eixo impróprio

4  
elementos  
de simetria

Etileno (eteno)



- Reflexão no plano  $xy \Rightarrow H_1 \leftrightarrow H_2; H_3 \leftrightarrow H_4$
- Reflexão no plano  $xz \Rightarrow C_1 \leftrightarrow C_2; H_1 \leftrightarrow H_3; H_2 \leftrightarrow H_4$
- Reflexão no plano  $yz \Rightarrow$  nenhum átomo sai do lugar
- Centro-simétrica  $\Rightarrow C_1 \leftrightarrow C_2; H_1 \leftrightarrow H_4; H_3 \leftrightarrow H_2$
- Rotação própria  $(2\pi)/2$  em torno de  $z \Rightarrow C_1 \leftrightarrow C_2; H_1 \leftrightarrow H_3; H_2 \leftrightarrow H_4$
- Rotação própria  $(2\pi)/2$  em torno de  $y \Rightarrow H_1 \leftrightarrow H_2; H_3 \leftrightarrow H_4$
- Rotação própria  $(2\pi)/2$  em torno de  $x \Rightarrow C_1 \leftrightarrow C_2; H_2 \leftrightarrow H_3; H_1 \leftrightarrow H_4$
- Rotação própria  $(4\pi)/2$  em torno de  $x$  ou  $y$  ou  $z \Rightarrow$  nada (identidade)
- Sem eixo impróprio

8  
elementos  
de simetria

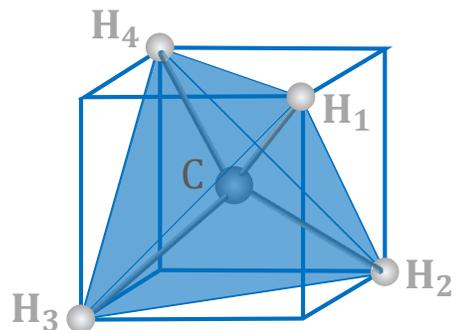


# Teoria de grupos: simetria e grupos de simetria



*Sistemas moleculares (finitos): elementos de simetria e operações*

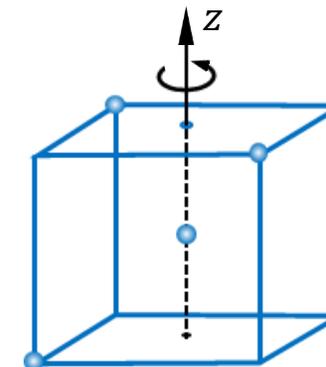
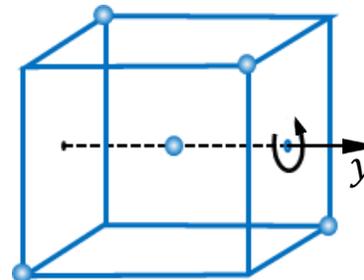
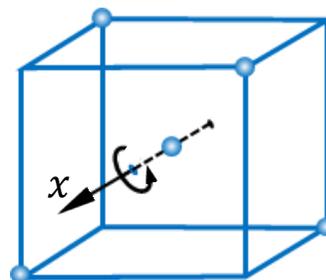
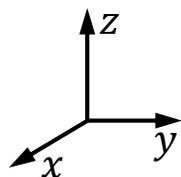
## Metano



Os átomos de H se arranjam nos vértices de um tetraedro regular, com o átomo de C no centro do tetraedro.

Não tem centro de inversão (origem do sistema de coordenadas no átomo de C). Existem vários eixos de rotações, próprias e impróprias, e planos de reflexão.

*3 rotações próprias de 180°*



- Rotação própria de  $(2\pi)/2$  em torno de  $x \Rightarrow H_3 \leftrightarrow H_1; H_2 \leftrightarrow H_4$
- Rotação própria de  $(2\pi)/2$  em torno de  $y \Rightarrow H_1 \leftrightarrow H_2; H_3 \leftrightarrow H_4$
- Rotação própria de  $(2\pi)/2$  em torno de  $z \Rightarrow H_1 \leftrightarrow H_4; H_2 \leftrightarrow H_3$

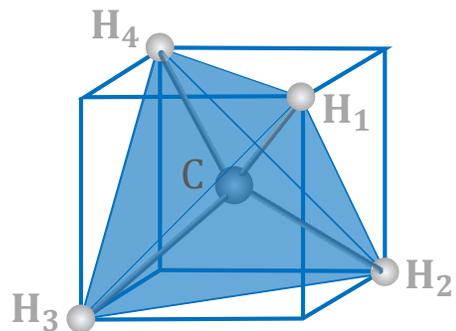


# Teoria de grupos: simetria e grupos de simetria

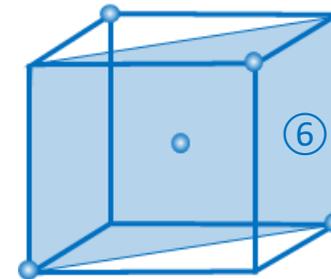
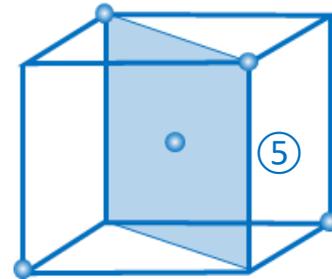
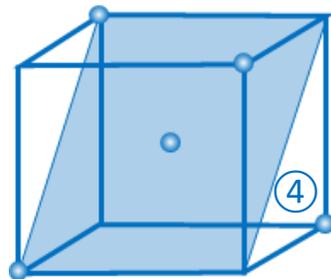
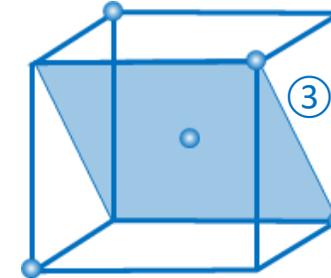
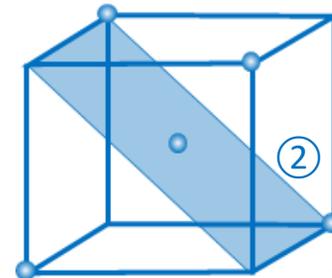
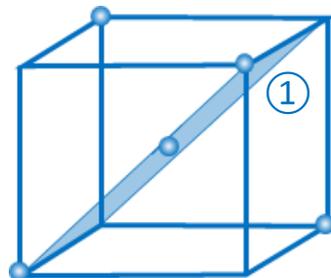
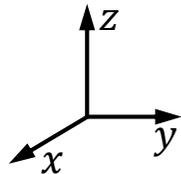
Sistemas moleculares (finitos): elementos de simetria e operações

## Metano

Não tem centro de inversão (origem do sistema de coordenadas no átomo de C).



6 reflexões  
(espelhos)



- Reflexão no plano ①  $\Rightarrow H_2 \leftrightarrow H_4$
- Reflexão no plano ③  $\Rightarrow H_3 \leftrightarrow H_4$
- Reflexão no plano ⑤  $\Rightarrow H_2 \leftrightarrow H_3$

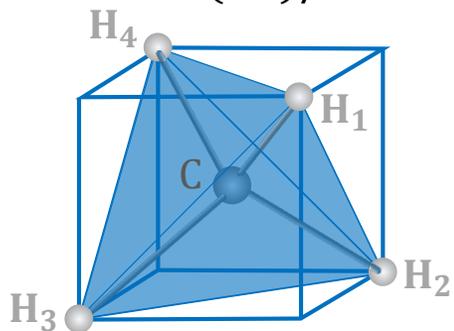
- Reflexão no plano ②  $\Rightarrow H_1 \leftrightarrow H_3$
- Reflexão no plano ④  $\Rightarrow H_1 \leftrightarrow H_2$
- Reflexão no plano ⑥  $\Rightarrow H_1 \leftrightarrow H_4$



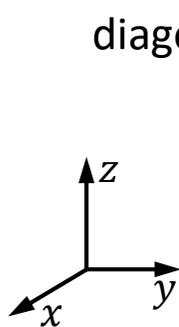
# Teoria de grupos: simetria e grupos de simetria

Sistemas moleculares (finitos): elementos de simetria e operações

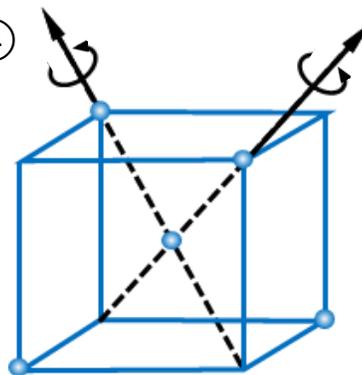
Metano ➤ Rotações próprias de  $(2\pi)/3$  e  $[2(2\pi)]/3$ , em torno dos eixos definidos pelas 4 diagonais do cubo (ou de  $(2\pi)/3$  nos dois sentidos dos 4 eixos  $\equiv$  8 eixos).



8 rotações  
próprias de  
 $120^\circ$



diagonal ④



diagonal ①

8 rotações  
próprias de  
 $120^\circ$

diagonal ③

diagonal ②

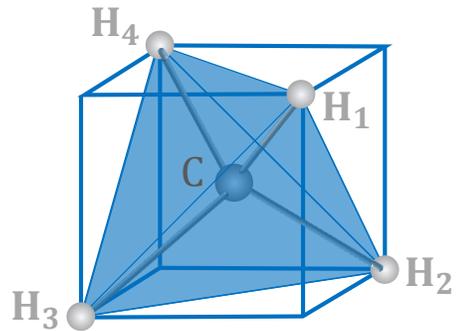
- Diagonal ① > eixo (111):  $H_2 \rightarrow H_4; H_4 \rightarrow H_3; H_3 \rightarrow H_2$   
> eixo (-1-1-1):  $H_2 \rightarrow H_3; H_3 \rightarrow H_4; H_4 \rightarrow H_2$
- Diagonal ④ > eixo (-1-11):  $H_1 \rightarrow H_3; H_3 \rightarrow H_2; H_2 \rightarrow H_1$   
> eixo (11-1):  $H_1 \rightarrow H_2; H_2 \rightarrow H_3; H_3 \rightarrow H_1$
- Diagonal ③ > eixo (1-1-1):  $H_1 \rightarrow H_4; H_4 \rightarrow H_2; H_2 \rightarrow H_1$   
> eixo (-111):  $H_1 \rightarrow H_2; H_2 \rightarrow H_4; H_4 \rightarrow H_1$
- Diagonal ② > eixo (-11-1):  $H_1 \rightarrow H_3; H_3 \rightarrow H_4; H_4 \rightarrow H_1$   
> eixo (1-11):  $H_1 \rightarrow H_4; H_4 \rightarrow H_3; H_3 \rightarrow H_1$



# Teoria de grupos: simetria e grupos de simetria

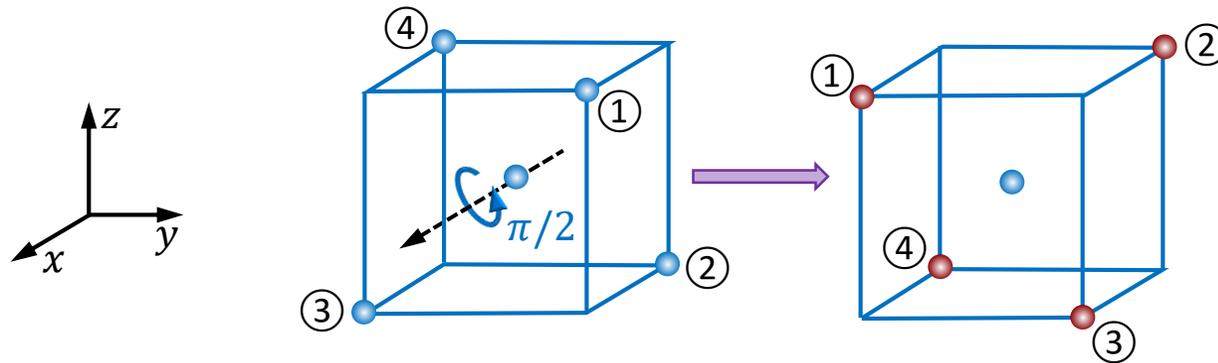
*Sistemas moleculares (finitos): elementos de simetria e operações*

## Metano

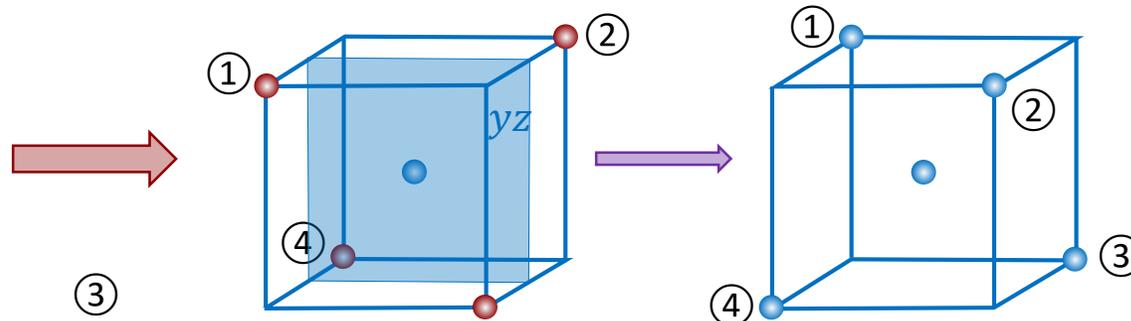


Rotações impróprias:

Exemplo: rotação de  $(2\pi)/4$  em torno de  $x$



+ reflexão no plano  $(yz) \Rightarrow H_1 \rightarrow H_4; H_2 \rightarrow H_1; H_3 \rightarrow H_2; H_4 \rightarrow H_3$





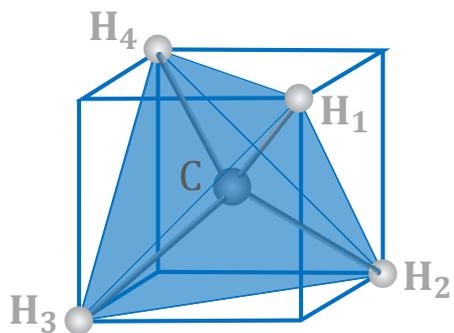
# Teoria de grupos: simetria e grupos de simetria



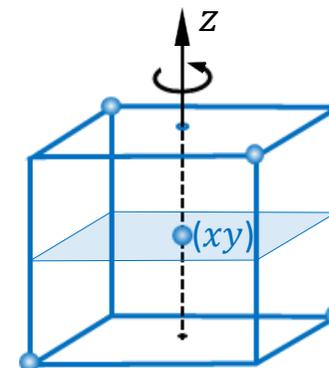
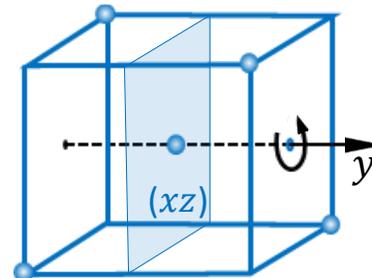
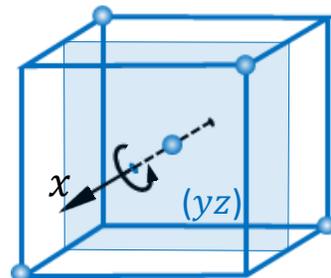
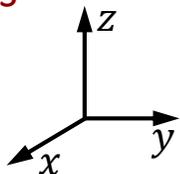
Sistemas moleculares (finitos): elementos de simetria e operações

## Metano

- Rotações impróprias de  $\pm(2\pi)/4$ , ou de  $(2\pi)/4$  e  $[2(2\pi)]/4$ , em torno dos eixos cartesianos  $x, y$  e  $z$  (ou de  $(2\pi)/4$  nos dois sentidos dos 3 eixos cartesianos  $\equiv$  6 eixos), seguidas de reflexão nos planos  $\perp$  aos eixos de rotação.



6 rotações impróprias de  $90^\circ$



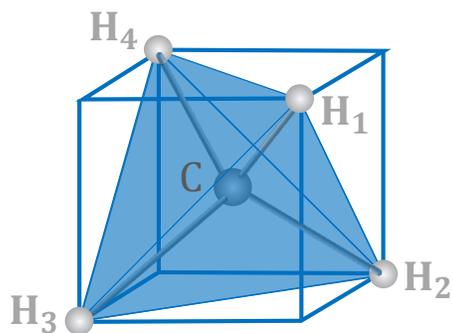
- Direção  $x$ 
  - > eixo  $(100) + (yz)$ :  $H_1 \rightarrow H_4$ ;  $H_2 \rightarrow H_1$ ;  $H_3 \rightarrow H_2$ ;  $H_4 \rightarrow H_3$
  - > eixo  $(-100) + (yz)$ :  $H_1 \rightarrow H_2$ ;  $H_2 \rightarrow H_3$ ;  $H_3 \rightarrow H_4$ ;  $H_4 \rightarrow H_1$
- Direção  $y$ 
  - > eixo  $(010) + (xz)$ :  $H_1 \rightarrow H_3$ ;  $H_2 \rightarrow H_4$ ;  $H_3 \rightarrow H_2$ ;  $H_4 \rightarrow H_1$
  - > eixo  $(0-10) + (xz)$ :  $H_1 \rightarrow H_4$ ;  $H_2 \rightarrow H_3$ ;  $H_3 \rightarrow H_1$ ;  $H_4 \rightarrow H_2$
- Direção  $z$ 
  - > eixo  $(001) + (xy)$ :  $H_1 \rightarrow H_2$ ;  $H_2 \rightarrow H_4$ ;  $H_3 \rightarrow H_1$ ;  $H_4 \rightarrow H_3$
  - > eixo  $(00-1) + (xy)$ :  $H_1 \rightarrow H_3$ ;  $H_2 \rightarrow H_1$ ;  $H_3 \rightarrow H_4$ ;  $H_4 \rightarrow H_2$



# Teoria de grupos: simetria e grupos de simetria

*Sistemas moleculares (finitos): elementos de simetria e operações*

Metano



*3 rotações  
próprias de  
180°*

+

*6 reflexões  
(espelhos)*

+

*8 rotações  
próprias de  
120°*

+

*6 rotações  
impróprias  
de 90°*

+

*identidade*

*24  
elementos  
de simetria*