

LEZIONE 7

INTRODUZIONE ALLA CHIMICA ORGANICA

Obiettivi di Apprendimento

Al termine della lezione gli studenti saranno in grado di:

- **Distinguere** tra composti organici e inorganici basandosi sulle proprietà chimico-fisiche.
- **Prevedere** il numero di legami covalenti per C, N, O, H e alogenzi
- **Comprendere** la geometria tetraedrica del carbonio.
- **Definire e identificare** i diversi tipi di isomeria (struttura e stereoisomeria)
- **Riconoscere** il concetto di chiralità e la sua importanza biologica.



COS'E' LA CHIMICA ORGANICA

- La chimica organica viene definita come la **chimica dei composti del carbonio** ed è associata a tutta la materia vivente.
- Carboidrati, grassi, proteine, vitamine, ormoni, enzimi e molti farmaci sono composti organici.
- Lana, seta, cotone, tela e alcune fibre sintetiche come nylon, rayon e Dacron contengono composti organici.
- Lo stesso dicasì per profumi, coloranti, essenze, saponi, detergenti, plastiche, benzine e oli.

Esistono pochissime eccezioni di composti del carbonio non considerati organici, come CO , CO_2 , H_2CO_3 , HCO_3^- .



Come partecipare?



 [Copiare il link di partecipazione](#)



Cita un materiale o sostanza di uso comune che è un composto organico



Il Carbonio e gli altri elementi di interesse della Chimica Organica

Group number,
U.S. system 1A 2A
IUPAC system (1) (2)

Period number → 1

| |
|----------------------------------|
| 1 H Hydrogen 1.0079 |
|----------------------------------|

| | |
|-----------------------------------|--------------------------------------|
| 3 Li Lithium 6.941 | 4 Be Beryllium 9.0122 |
| 11 Na Sodium 22.9898 | 12 Mg Magnesium 24.3050 |
| 3B (3) | 4B (4) |
| 5B (5) | 6B (6) |
| 7B (7) | 8B (8) |
| 8B (9) | 8B (10) |
| 1B (11) | 2B (12) |

KEY

| | | |
|----------------------------------|---------------|------------|
| 79 Au Gold 196.9665 | Atomic number | Metals |
| Symbol | | |
| Name | | Semimetals |
| 196.9665 | Atomic mass | Nonmetals |

An element

| | |
|---------------------------------------|----|
| 8A (18) He Helium 4.0026 | 1 |
| 5 B Boron 10.811 | 2 |
| 6 C Carbon 12.011 | 3 |
| 7 N Nitrogen 14.007 | 4 |
| 8 O Oxygen 15.9994 | 5 |
| 9 F Fluorine 18.9984 | 6 |
| 10 Ne Neon 20.1797 | 7 |
| 13 Al Aluminum 26.9815 | 8 |
| 14 Si Silicon 28.0855 | 9 |
| 15 P Phosphorus 30.9738 | 10 |
| 16 S Sulfur 32.066 | 11 |
| 17 Cl Chlorine 35.4527 | 12 |
| 18 Ar Argon 39.948 | 13 |
| 31 Ga Gallium 69.723 | 14 |
| 32 Ge Germanium 72.61 | 15 |
| 33 As Arsenic 74.9216 | 16 |
| 34 Se Selenium 78.96 | 17 |
| 35 Br Bromine 79.904 | 18 |
| 36 Kr Krypton 83.80 | 19 |
| 49 In Indium 114.82 | 20 |
| 50 Sn Tin 118.710 | 21 |
| 51 Sb Antimony 121.757 | 22 |
| 52 Te Tellurium 127.60 | 23 |
| 53 I Iodine 126.9045 | 24 |
| 54 Xe Xenon 131.29 | 25 |

Numbers in parentheses
are mass numbers of
radioactive isotopes.

| | | | | | | | | | | | | | | |
|------------------------------------|------------------------------------------|-------------------------------------|-------------------------------------|------------------------------------|-------------------------------------|--------------------------------------|-------------------------------------|--------------------------------------|--------------------------------------|-----------------------------------|---------------------------------------|-------------------------------------|--------------------------------------|---|
| 6 Ce Cerium 140.115 | 59 Pr Praseodymium 140.9076 | 60 Nd Neodymium 144.24 | 61 Pm Promethium (145) | 62 Sm Samarium 150.36 | 63 Eu Europium 151.965 | 64 Gd Gadolinium 157.25 | 65 Tb Terbium 158.9253 | 66 Dy Dysprosium 162.50 | 67 Ho Holmium 164.9303 | 68 Er Erbium 167.26 | 69 Tm Thulium 168.9342 | 70 Yb Ytterbium 173.04 | 71 Lu Lutetium 174.967 | 6 |
| 7 Th Thorium 232.0381 | 91 Pa Protactinium 231.0359 | 92 U Uranium 238.0289 | 93 Np Neptunium (237) | 94 Pu Plutonium (244) | 95 Am Americium (243) | 96 Cm Curium (247) | 97 Bk Berkelium (247) | 98 Cf Californium (251) | 99 Es Einsteinium (252) | 100 Fm Fermium (257) | 101 Md Mendelevium (258) | 102 No Nobelium (259) | 103 Lr Lawrencium (260) | 7 |

CONFRONTO TRA I COMPOSTI ORGANICI E INORGANICI

I composti organici differiscono da quelli inorganici in molti aspetti. I più importanti vengono elencati di seguito:

- 1.molti composti organici **sono infiammabili**. Molti composti inorganici non lo sono;
- 2.molti composti organici hanno un **basso punto di fusione**. Molti composti inorganici hanno un alto punto di fusione;
- 3.molti composti organici hanno un **basso punto di ebollizione**. Molti composti inorganici hanno un alto punto di ebollizione;
- 4.molti composti organici sono **solubili in liquidi non polari**. Molti composti inorganici sono insolubili in liquidi non polari;



- 5.molti composti organici sono **insolubili in acqua**. Molti composti inorganici sono solubili in acqua;
- 6.i composti organici **contengono legami covalenti**. Molti composti inorganici contengono legami ionici;
- 7.le **reazioni organiche avvengono in genere tra molecole**. Le reazioni inorganiche avvengono generalmente tra ioni;
- 8.i composti organici contengono in genere **molti atomi**. I composti inorganici sono costituiti in genere da pochi atomi;
- 9.i composti organici hanno **strutture complesse**. I composti inorganici hanno strutture più semplici.



Come partecipare?



 [Copiare il link di partecipazione](#)



1

Vai a [wooclap.com](#)

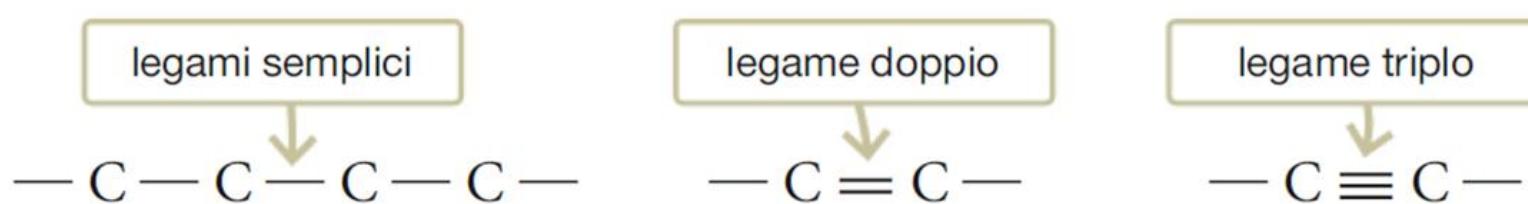
2

Immettere il codice dell'evento nel banner superiore

Codice evento
NIPLLO

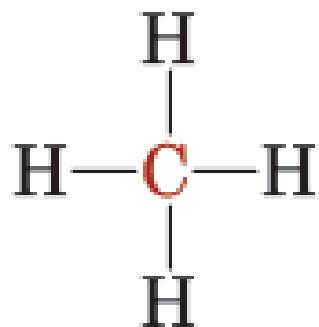
I composti organici hanno generalmente alti punti di fusione e sono solubili in acqua?



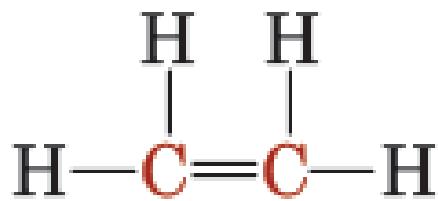


- Esistono **almeno 20 milioni di composti organici**.
Questa grande varietà di composti dipende da :
- il **valore di elettronegatività (2,5) del CARBONIO** è tale per cui può legarsi covalentemente a tutti i non metalli e a quasi tutti i metalli
- la **presenza di quattro elettroni nello strato di valenza** permette di formare catene di atomi di carbonio uniti da legami semplici, doppi o tripli.





metano
(quattro legami semplici)



etilene
(due legami semplici
e un legame doppio)



acetilene
(un legame semplice
e un legame triplo)

LEGAMI

- Gli atomi costituenti i composti organici, ovvero i composti del carbonio, sono tenuti insieme da **legami covalenti**.
- I legami covalenti si formano per condivisione di coppie di elettroni tra due atomi con bassa differenza di elettronegatività.
- L'atomo di carbonio possiede quattro elettroni nel livello più esterno, quindi forma sempre quattro legami.





L'atomo di carbonio ha la capacità di legare altri atomi di carbonio in modo da poter formare molecole molto grandi e complesse.



Gli atomi di carbonio possono legarsi tra loro in maniera da formare **catene lineari o ramificate**. I composti di questo tipo sono chiamati **composti alifatici**.



I composti del carbonio possono assumere forma ad anello per formare i composti ciclici, come ad esempio i **cicloalcani**, i **composti aromatici** e i **composti eterociclici** questi ultimi contengono, nella struttura dell'anello, elementi diversi dal carbonio come per esempio l'azoto.

CAPACITÀ DI LEGAME DEL CARBONIO



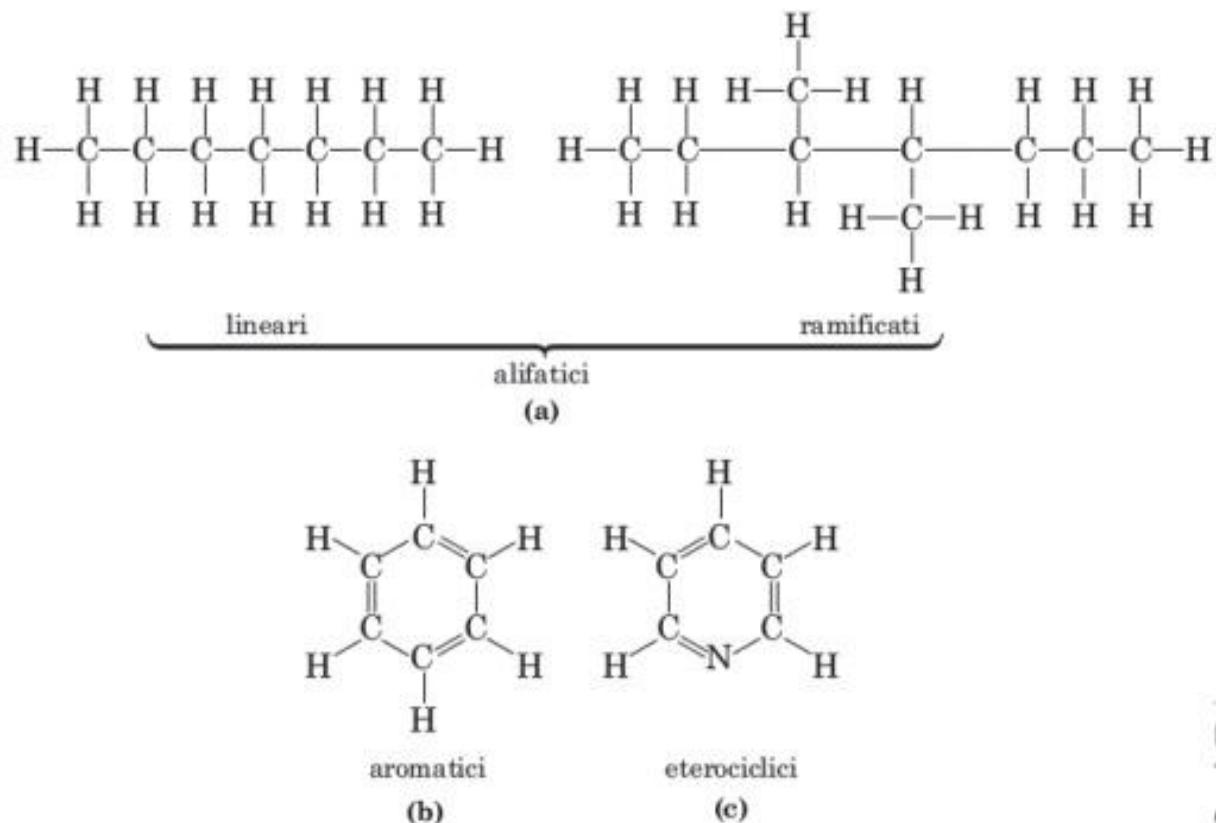
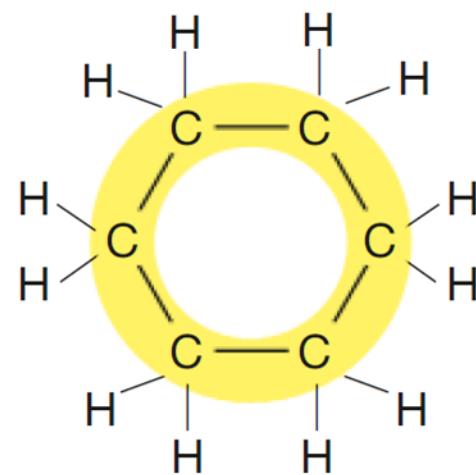
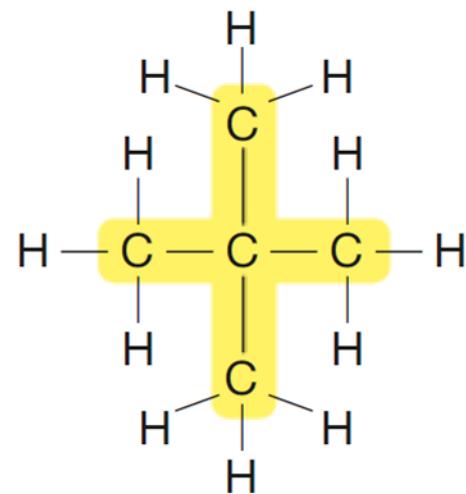
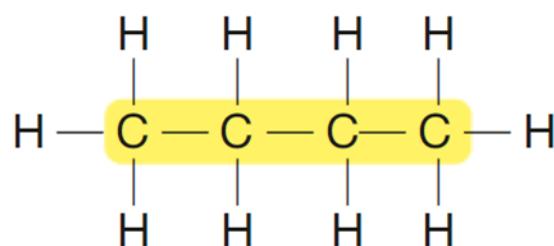


FIGURA 8.3
Tipi di composti del carbonio.

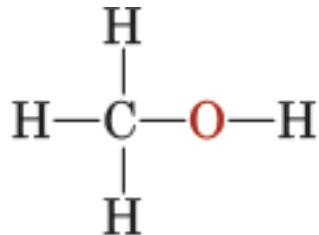


Autori vari
Elementi di chimica e biochimica
EdiSES Edizioni

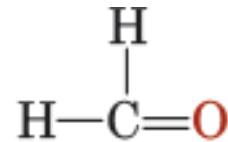
Nelle molecole dei composti organici, gli atomi di carbonio possono formare catene lineari, ramificate o chiuse ad anello.



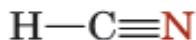
Analogamente, si può dire che **l'ossigeno forma sempre due legami** e **l'azoto forma in genere tre legami**, come illustrato nei seguenti composti.



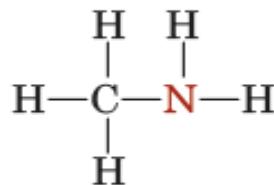
alcol metilico
(due legami semplici)



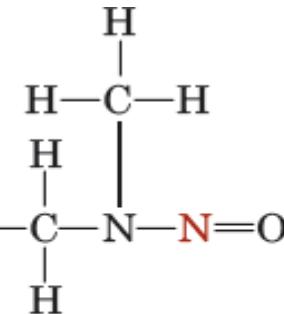
aldeide formica
(legame doppio)



acido cianidrico
(legame triplo)



metilammina
(tre legami semplici)



N-nitrosodimetilammina
(un legame semplice
e un legame doppio)

Si noti che **l'idrogeno forma sempre un solo legame semplice**, così come gli alogeni (fluoro, cloro, bromo e iodio).



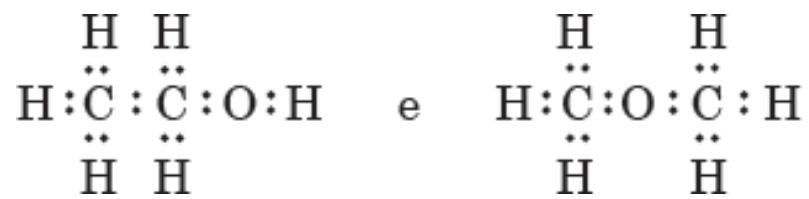
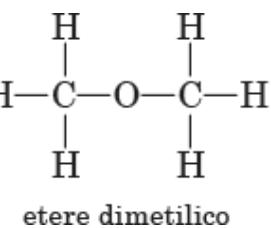
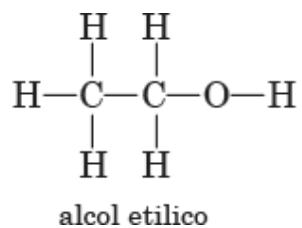
FORMULE DI STRUTTURA

I composti organici vengono spesso scritti usando una **formula di struttura** piuttosto che una **formula molecolare**.

Qual è la differenza tra questi due tipi di formule? Perché usare la prima invece della seconda?

Si consideri un composto organico con formula molecolare $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$. In chimica inorganica una formula di questo tipo identifica uno specifico composto. Questo fatto non è sempre vero in chimica organica, poiché **una formula molecolare può identificare più di composto.**

➤ si possono ottenere due possibili strutture, entrambe aventi formula molecolare $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$.



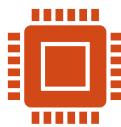
le linee rappresentano i legami e, quindi, gli elettroni condivisi.



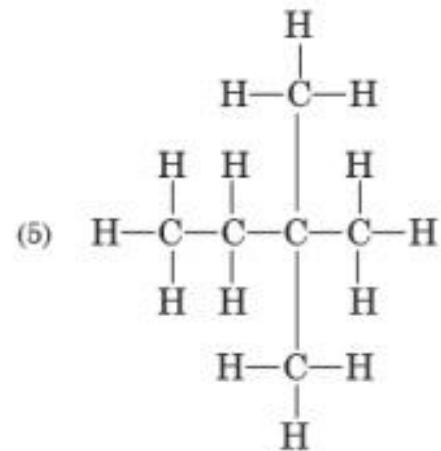
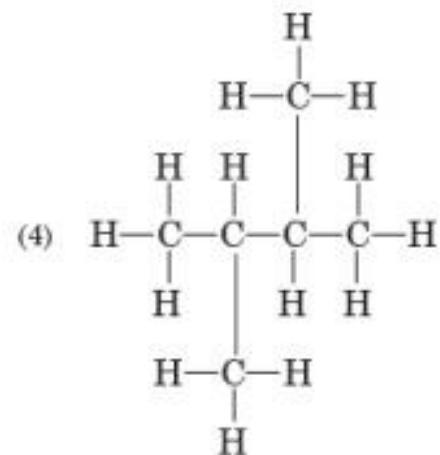
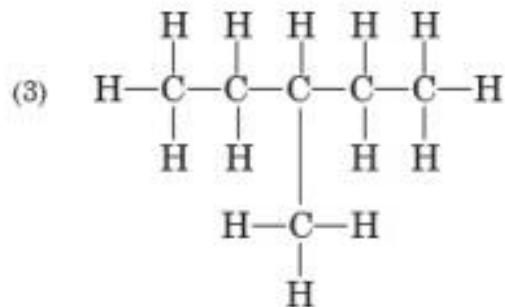
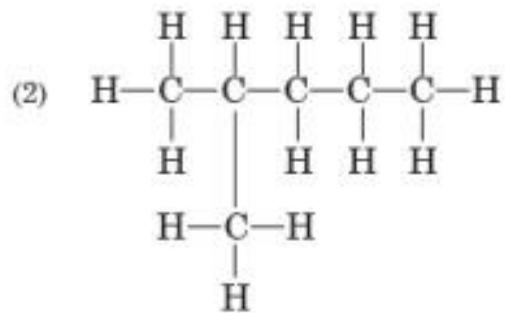
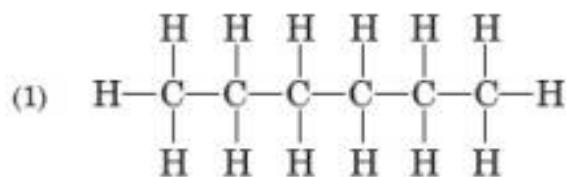
ISOMERI



Gli isomeri sono definiti come composti aventi la stessa formula molecolare ma differente formula di struttura.



ES: il composto C_2H_6O ha due isomeri. Il composto C_6H_{14} ha 5 isomeri; $C_6H_{12}O_6$ viene identificato generalmente con il glucosio, ma questa formula molecolare rappresenta 24 diversi composti o isomeri, ognuno dei quali è un differente zucchero



Isomeri di C_6H_{14} .

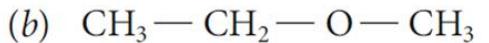
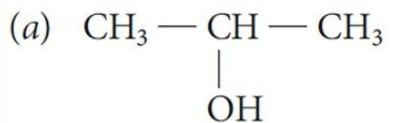
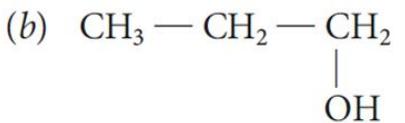
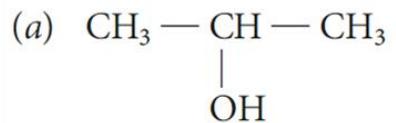
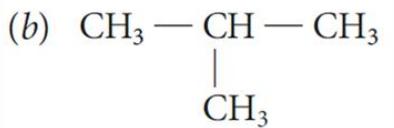
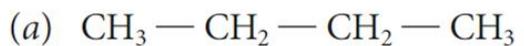


Sono **isomeri** quei composti che hanno la stessa formula bruta, ma che differiscono per il modo in cui gli atomi sono legati tra loro o sono disposti nello spazio.

- **Isomeri di struttura:** gli stessi atomi sono legati in modo diverso, le molecole hanno proprietà fisiche diverse (temperatura di ebollizione, temperatura di fusione).
- **Stereoisomeri:** gli stessi atomi presentano diversa orientazione spaziale.

▪ **ISOMERIA**





▪ Gli **isomeri di struttura** si dividono in:

▪ **isomeri di catena** → catena lineare o ramificata;

▪ **isomeri di posizione** → posizione gruppo funzionale;

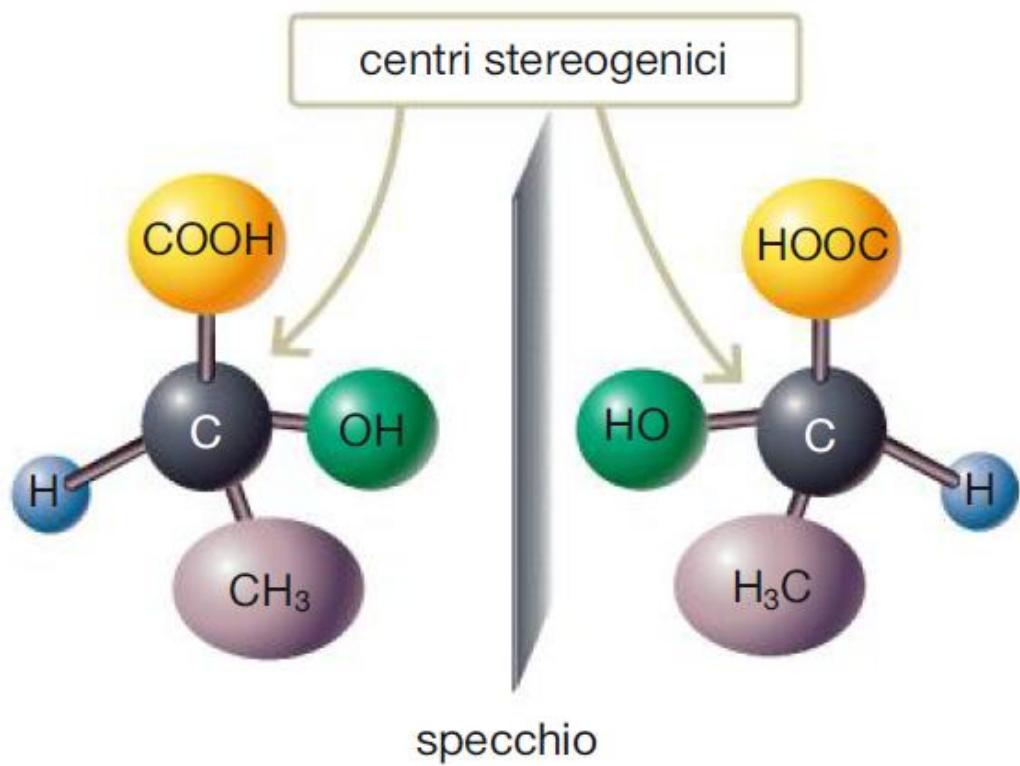
▪ **isomeri di gruppo funzionale** → gruppo funzionale.



mano sinistra

mano destra

- Gli **stereoisomeri** si dividono in:
 - **isomeri geometrici**: molecole con doppi legami carbonio-carbonio;
 - **isomeri ottici o enantiomeri**: molecole chirali.
- Sono chiamati **chirali** gli oggetti che mancano di un piano di simmetria (mani, piedi, viti, conchiglie), ovvero distinguibili dalla loro **imagine speculare**.



- Un idrocarburo è chirale quando un atomo di carbonio lega a sé quattro atomi o gruppi atomici diversi. In tal caso, si dice che l'atomo di carbonio è un **centro stereogenico o stereocentro**.

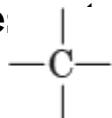
- Le molecole chirali hanno le stesse proprietà fisiche si comportano allo stesso modo in quasi tutte le reazioni chimiche a cui partecipano.



ORIENTAZIONE TRIDIMENSIONALE DEI LEGAMI INTORNO ALL'ATOMO DI CARBONIO

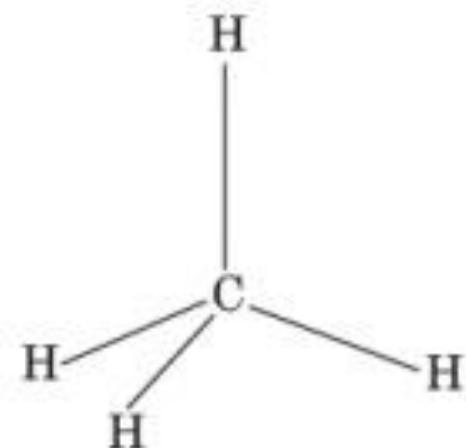
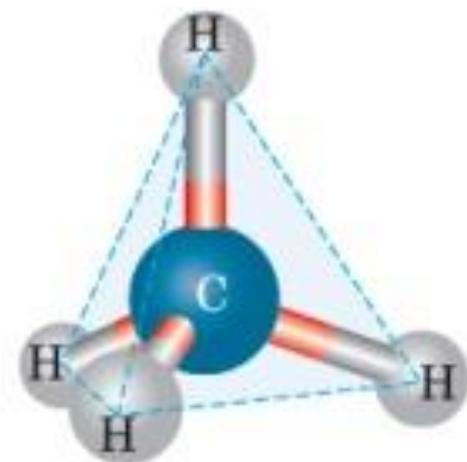
I composti rappresentati dalle formule di struttura non sono planari, ma hanno una struttura tridimensionale.

Ad esempio, ogni atomo di carbonio forma quattro legami e se questi vengono ordinati simmetricamente la rappresentazione planare della struttura è:



I quattro legami del carbonio sono ordinati in una struttura tetraedrica in cui l'atomo di carbonio si trova al centro del tetraedro e i legami si orientano in modo da formare angoli di $109,5^\circ$

composto CH_4 , il metano



CLASSIFICAZIONE IDROCARBURI

IDROCARBURI

composti che contengono solo H e C;

si ottengono dal petrolio e dal gas naturale;

i vari prodotti si estraggono per distillazione frazionata

ALIFATICI
a catena aperta, oppure a
ciclo ma non aromatici
(aliciclici)

SATURI
legami semplici

ALCANI

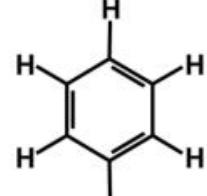
INSATURI
legami doppi e tripli

DIENI
due doppi legami

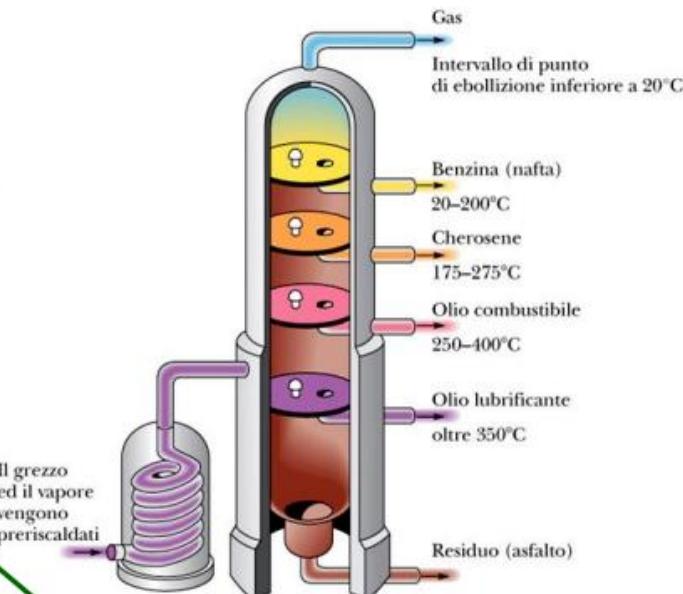
AROMATICI
tutti a ciclo
e aromatici

ALCHENI
un doppio legame
ALCHINI
un triplo legame

BENZENICI
un anello benzenico



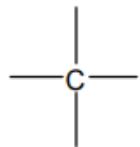
POLICICLICI
più anelli benzenici uniti



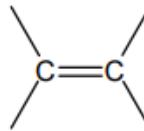
Gruppi funzionali e classi di composti organici (1)

Gruppi funzionali: gruppi di atomi legati in maniera definita che mostrano caratteristiche chimiche e fisiche ben definite

- Permettono di suddividere i composti organici in classi diverse
- Sono siti di reazioni chimiche caratteristiche
- Servono come base per la nomenclatura



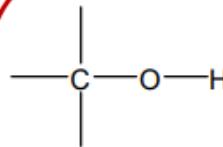
Alcani



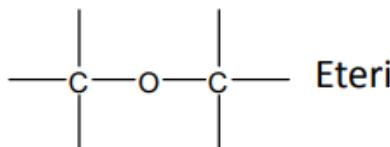
Doppio legame
Alcheni



Triplo legame
Alchini



Gruppo ossidrile
Alcoli e dioli



Eteri

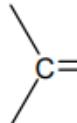


Epossidi

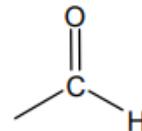


X = F, Cl, Br, I

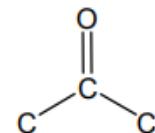
Alogenuri alchilici



Gruppo carbonile



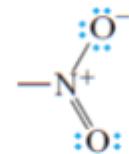
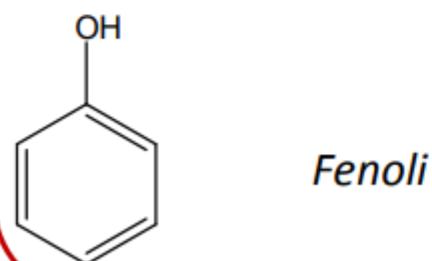
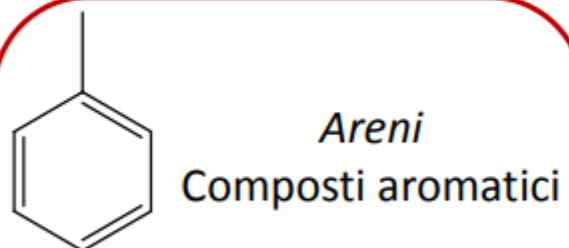
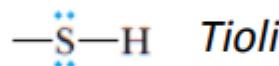
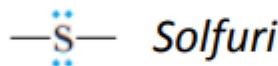
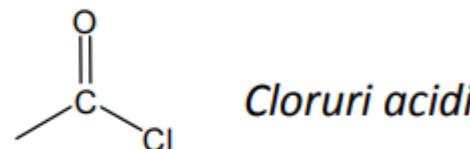
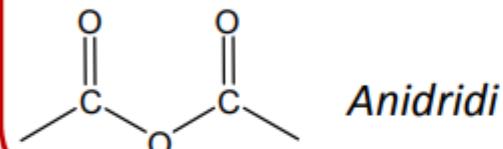
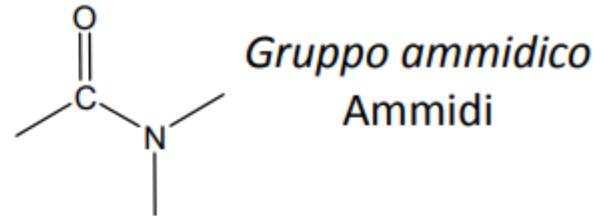
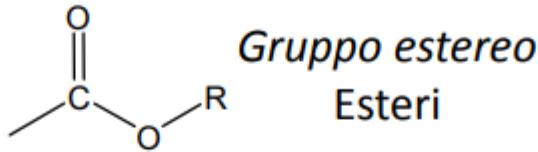
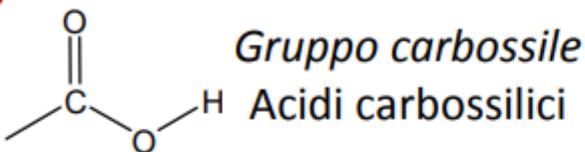
Aldeidi



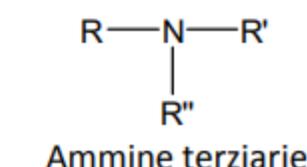
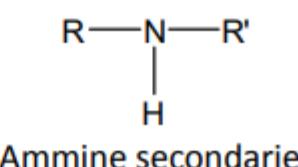
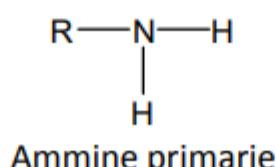
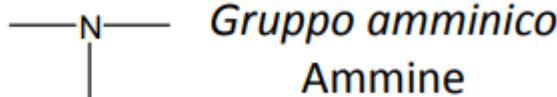
Chetoni



Gruppi funzionali e classi di composti organici (2)



Nitro composti

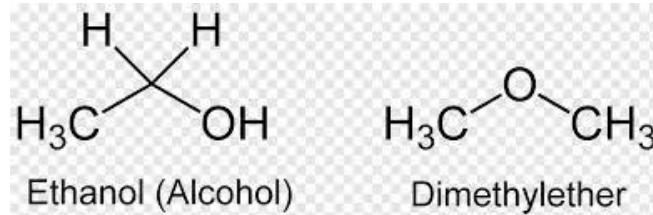


Come partecipare?



[Copiare il link di partecipazione](#)

Che tipo di isomeri sono etanolo e dimetiletere?



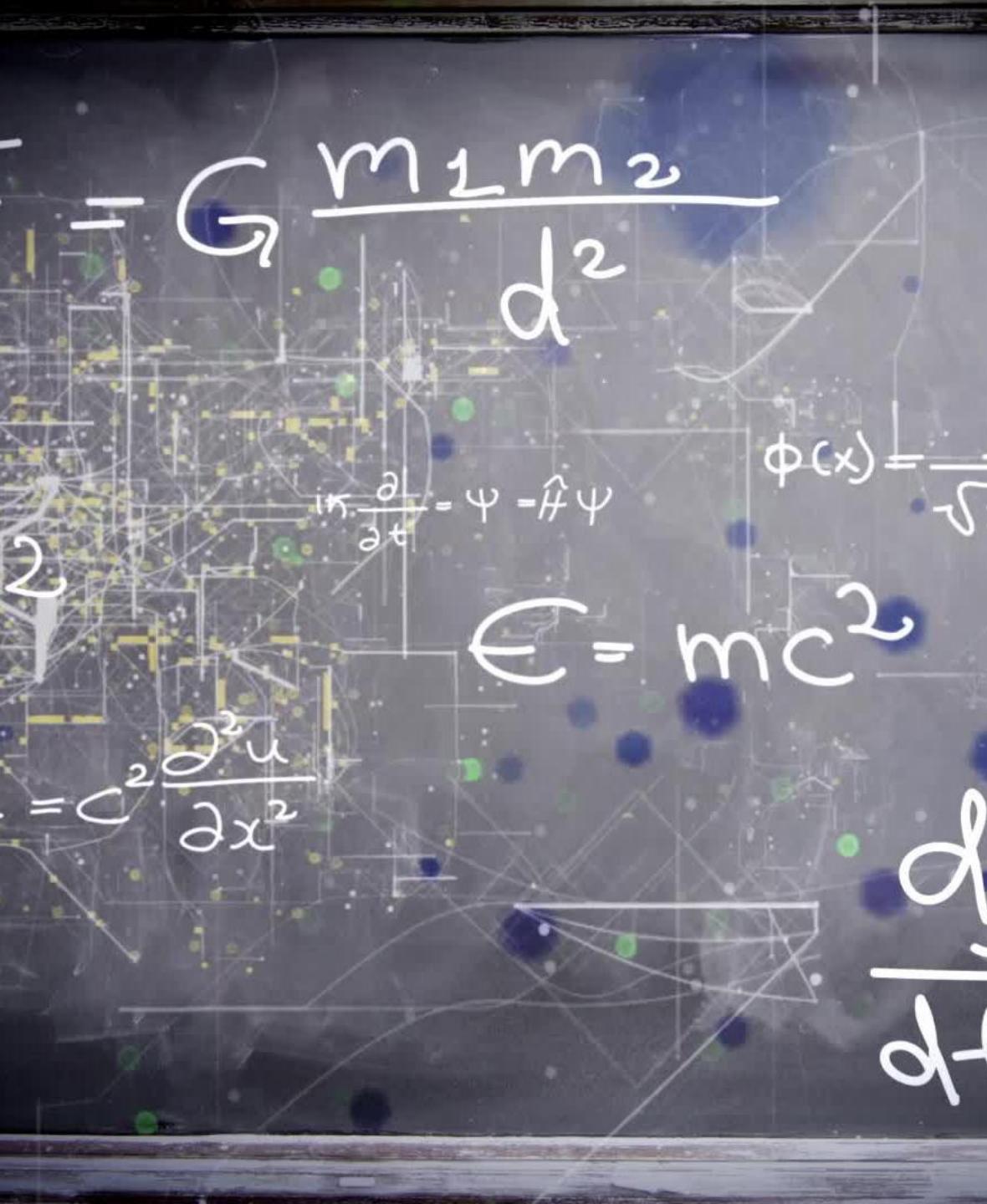
▪ **CONCETTI CHIAVE**

- La chimica organica viene definita come la chimica dei composti del carbonio. Molti dei composti organici differiscono dai composti inorganici per i seguenti motivi: sono combustibili; hanno punti di fusione e di ebollizione inferiori; sono insolubili in acqua; le reazioni in cui sono coinvolti avvengono tra molecole piuttosto che tra ioni; le molecole possono contenere molti atomi; le molecole hanno strutture complesse.
- Nei composti organici generalmente l'atomo di carbonio forma quattro legami, l'azoto tre, l'ossigeno due e l'idrogeno uno.
- Per i composti organici vengono utilizzate sempre le formule di struttura piuttosto che le formule molecolari, perché alla stessa formula molecolare può corrispondere spesso più di una formula di struttura.



- •Gli **isomeri sono composti che hanno la stessa formula molecolare, ma diversa formula di struttura.**
- •I quattro legami dell'atomo di carbonio sono diretti nelle tre dimensioni secondo **una struttura tetraedrica** con l'atomo di carbonio al centro del tetraedro e i quattro legami diretti verso i vertici.
- •I composti organici possono essere suddivisi in **alifatici, aromatici ed eterociclici**. Questi ultimi contengono nell'anello elementi diversi dal carbonio.
- •Il carbonio forma anche composti con altri elementi oltre che con idrogeno e ossigeno.





▪ DOMANDE DI RIPASSO

- Disegnare tutti gli isomeri strutturali dell'esano (C_6H_{14}).
- Dato il composto C_2H_6O , disegnare le due possibili strutture e identificarne i gruppi funzionali.
- Identificare quale tra i seguenti oggetti è chirale: un chiodo, un guanto, una palla da tennis, una scarpa.
- Riconoscere se nella molecola di acido lattico è presente uno stereocentro.

