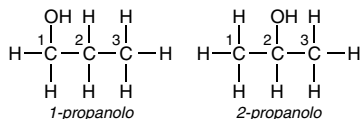
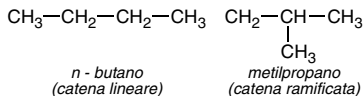


**isomeri di posizione** gli isomeri di posizione sono composti che hanno la stessa formula bruta, ma *diversa posizione* nella catena di un *sostituente* (atomo o gruppo funzionale) o di un particolare tipo di legame. I due alcoli 1-propanolo e 2-propanolo (formula bruta  $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$ ) sono isomeri di posizione: nel primo il gruppo funzionale  $-\text{OH}$  è legato all'atomo di C terminale, nel secondo all'atomo di C centrale.

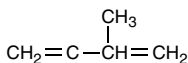


**isomeri strutturali** l'isomeria di struttura è relativa alla *forma della catena* carboniosa che può essere *lineare*, *ramificata* o *ciclica*. Il n-butano e il metilpropano (aventi entrambi formula bruta  $\text{C}_4\text{H}_{10}$ ) hanno diversa formula di struttura e sono isomeri strutturali.



**isomeria** esistenza di  $n$  isomeri.

**isoprene** 2-metilbutadiene.



$n$  terpeni,  $n$  gomma naturale.

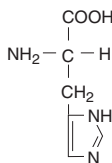
**isotonica** si dice di soluzione che, rispetto a un'altra, ha la stessa  $n$  pressione osmotica.

**isotopi** atomi con lo stesso  $n$  numero atomico (stesso numero di protoni, quindi atomi dello stesso elemento), ma con differenti  $n$  numero di massa (diverso numero di neutroni). Un determinato isotopo si indica scrivendo in alto a sinistra del simbolo dell'elemento il numero di massa e in basso

a sinistra il numero atomico. Per esempio  $^{12}_6\text{C}$ ,  $^{13}_6\text{C}$  e  $^{14}_6\text{C}$  sono i tre isotopi del carbonio. Gli isotopi di un elemento occupano lo stesso posto nella tavola periodica e hanno lo stesso nome. L'unico elemento i cui isotopi hanno un nome proprio è l'idrogeno che ha tre isotopi:  $^1_1\text{H}$  o H (idrogeno o prozio, 1 protone e 0 neutroni),  $^2_1\text{H}$  o D (deuterio, 1 protone e 1 neutrone),  $^3_1\text{H}$  o T (trizio, 1 protone; 2 neutroni).

La maggior parte degli elementi naturali possiede due o più isotopi stabili; gli isotopi instabili sono *radioattivi* ed emettono radiazioni  $\alpha$ ,  $\beta$  e  $\gamma$  per stabilizzarsi. Avendo lo stesso numero di protoni, e quindi di elettroni, gli isotopi di un dato elemento hanno le *stesse proprietà chimiche*. Avendo diverso numero di massa, gli isotopi di un dato elemento hanno diversa massa atomica;  $n$  abbondanza isotopica.

**istidina** (His, H) amminoacido essenziale durante l'accrescimento, con catena laterale basica;  $\text{pl} : 7,64$ .



**itterbio** simbolo: Yb; lantanide; periodo: 6; numero atomico: 70; peso atomico: 173,0; configurazione elettronica:  $(\text{Xe}) 4f^{14} 5d^0 6s^2$ .

**ittrio** simbolo: Y; metallo di transizione; gruppo: 3 (III B); periodo: 5; numero atomico: 39; peso atomico: 88,9059; configurazione elettronica:  $(\text{Kr}) 4d^1 5s^2$ .

**IUPAC** acronimo di *International Union of Pure and Applied Chemistry*: organismo internazionale preposto alle problematiche di nomenclatura e standardizzazione nel campo della chimica.

## J K

**joule** (J) unità di misura dell'*energia* e del *lavoro* nel  $n$  SI;  $1 \text{ J} = 1 \text{ kg m}^2/\text{s}^2$ .

**K** 1)  $n$  potassio; 2) temperatura espressa in gradi Kelvin;  $n$  temperatura assoluta; 3) simbolo della  $n$  costante di equilibrio.

**k**  $n$  costante cinetica.