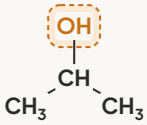
Riconosci la classe: soluzioni

1

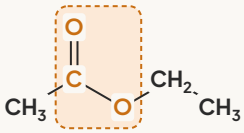


Alcol propan-2-olo

GRUPPO $-OH$ (ossidrile) su un carbonio con soli legami semplici

Nessun anello e nessun $C=O$. Il carbonio con l'OH è legato ad altri due carboni: alcol secondario.

2

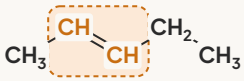


Estere etanoato di etile

GRUPPO $-COO-$: $C=O$ con un O legato a un altro carbonio

Confrontalo con l'acido: O legato a H è acido carbossilico, O legato a C è estere.

3

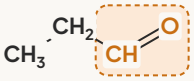


Alchene pent-2-ene

GRUPPO $C=C$ (doppio legame carbonio-carbonio)

Solo C e H: è un idrocarburo, e il doppio legame lo rende insaturo.

4



Aldeide propanale

GRUPPO $-CHO$ (carbonile a fine catena)

Il $C=O$ è all'estremità e il suo carbonio porta un H. In mezzo alla catena sarebbe un chetone.

5

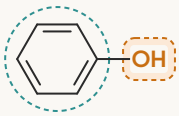


Etere metossietano

GRUPPO $-O-$ (ossigeno tra due carboni)

Un O con due legami semplici, entrambi verso carboni: niente $C=O$, niente H sull'ossigeno.

6

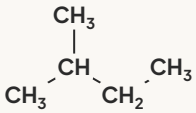


Fenolo fenolo

GRUPPO $-OH$ legato direttamente all'anello aromatico

Stesso gruppo dell'alcol, ma attaccato all'anello benzenico: per questo è un fenolo.

7

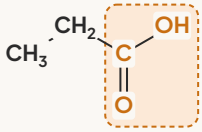


Alcano 2-metilbutano

GRUPPO nessun gruppo funzionale

Solo legami semplici C–C e C–H: idrocarburo saturo. La ramificazione non cambia la classe.

8

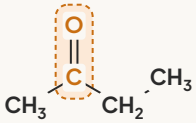


Acido carbossilico acido propanoico

GRUPPO $-COOH$ (carbossile)

Sullo stesso carbonio ci sono un $C=O$ e un OH: insieme formano il carbossile.

9



Chetone butanone

GRUPPO $>C=O$ (carbonile in mezzo alla catena)

Il carbonio del $C=O$ è legato a due carboni e a nessun H.

10



Alchino but-1-ino

GRUPPO $C\equiv C$ (triplo legame carbonio-carbonio)

Tre linee tra due carboni; gli atomi attorno al triplo legame stanno su una retta.