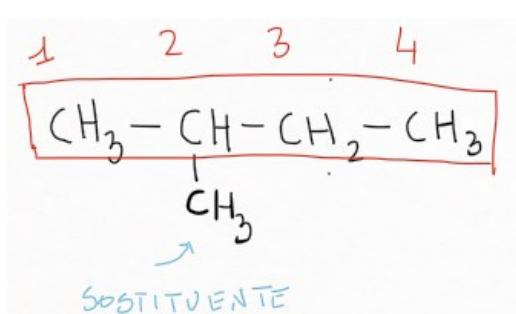


REGOLE NOMENCLATURA IN CHIMICA ORGANICA:

IDROCARBURI SATURI

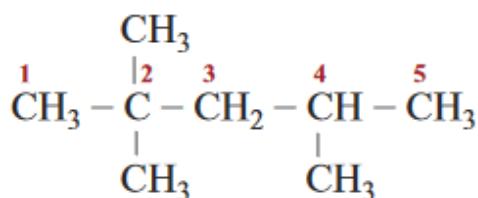
1. identificare la catena continua di atomi di carbonio più lunga
- ✓ Numerare la catena di atomi di carbonio in modo tale che il sostitutente abbia il numero più basso



- ✓ Indica la posizione del sostitutente (-ILE) e subito la catena di atomi di carbonio più lunga

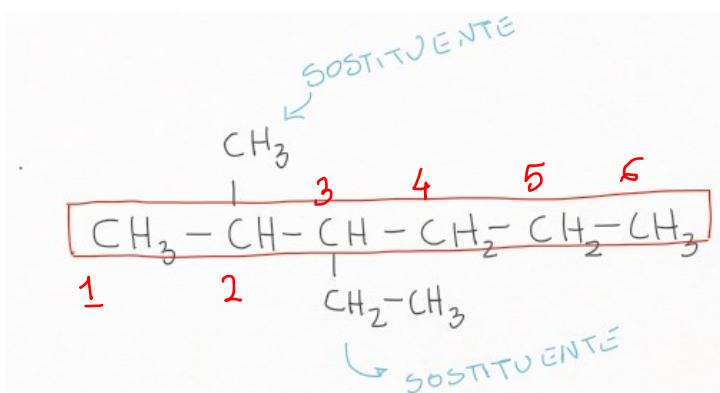
2- METIL BUTANO

2. Se è presente più di un gruppo alchilico dello stesso tipo, cioè due o più sostituenti identici, se ne tiene conto con i prefissi (di-per due, tri-per tre, tetra-per quattro, ecc.).



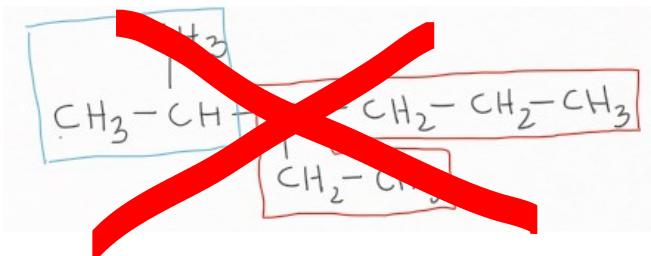
2,2,4-TRIMETIL-PENTANO

3. Se vi sono due catene della medesima lunghezza, scegliere come principale quella con il maggior numero di punti di ramificazione



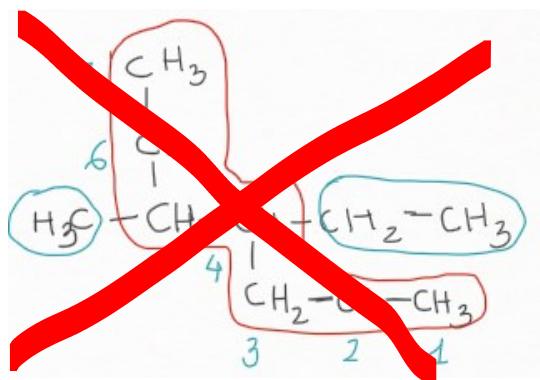
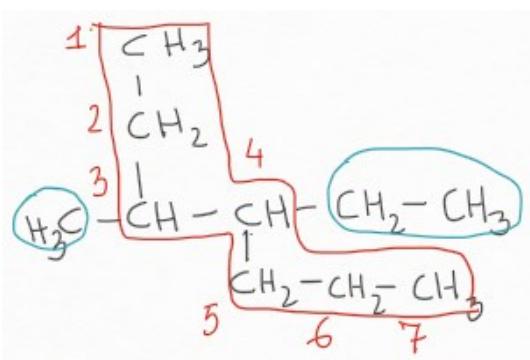
Identificare e numerare i sostituenti. I sostituenti vanno nominati in ordine alfabetico.

3-ETIL-2-METIL ESANO



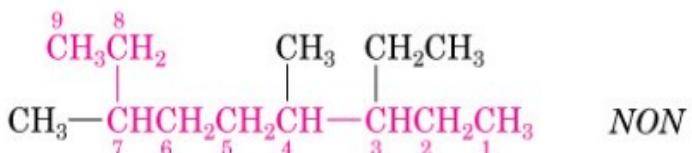
NON ESATTA

4. Numerare ciascun sostituente in modo tale che si abbia il numero più basso

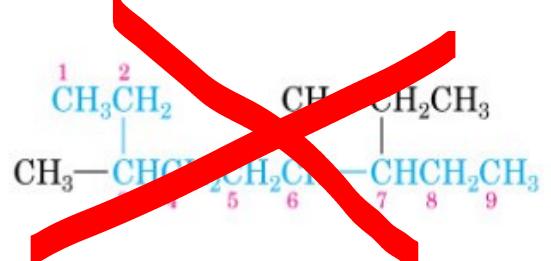


4-ETIL-3METIL EPTANO

5. Se la catena principale si ramifica alla stessa distanza dalle due estremità, la numerazione inizia dall'estremità più vicina al secondo punto di ramificazione



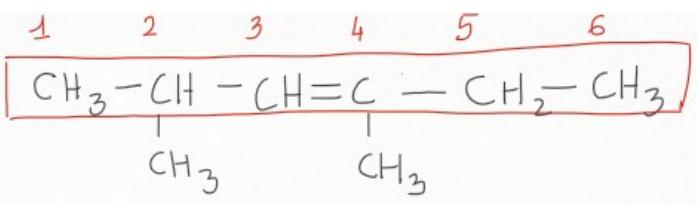
NON



3-ETIL-4,7-DIMETIL NONANO

REGOLE NOMENCLATURA IN CHIMICA ORGANICA:
IDROCARBURI INSATURI

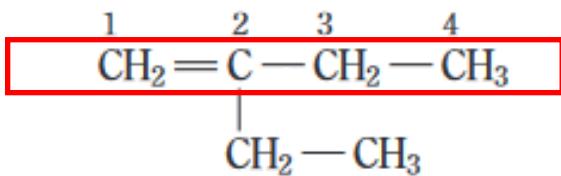
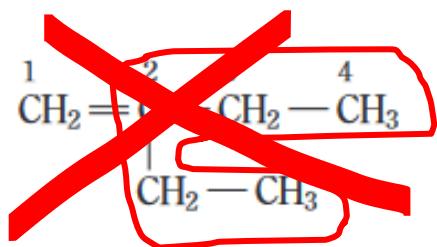
6. Individuare la catena più lunga di atomi di carbonio **che contiene il doppio legame.**
7. Numerare la catena più lunga in modo da attribuire il numero più basso possibile ai doppi e tripli legami (i doppi legami sono prioritari).



- ✓ A parità di lunghezza dal doppio legame, numerare la catena in modo tale che i sostituenti abbiano il numero più basso.

NOTA BENE

In questo caso è importante osservare che la catena di atomi più lunga è formata da cinque atomi di carbonio, ma la catena a cui si deve fare riferimento è comunque quella in cui è presente il doppio legame



2-ETIL-1 BUTENE