

# I COMPOSTI DEL CARBONIO

## CARBONIO

- È ALLA BASE DELLA CHIMICA DEGLI ORGANISMI VIVENTI
- HA SIMBOLO C, NUMERO ATOMICO 6, CIOÈ POSSIEDE SEI ELETTRONI
- HA 2 ELETTRONI NEL PRIMO GUSCIO E 4 NEL SECONDO
- NELLA TAVOLA PERIODICA SI TROVA A METÀ DELLA SECONDA RIGA, O PERIODO
- IL CARBONIO FORMA ESCLUSIVAMENTE COMPOSTI COVALENTI, IN CUI CONDIVIDE ALCUNI DEI SUOI QUATTRO ELETTRONI ESTERNI CON ALTRI ATOMI

HA LA CAPACITÀ DI DARE ORIGINE A LUNGHE CATENE CHE GLI PERMETTE DI FORMARE UN NUMERO DI COMPOSTI INFINITO E QUINDI MOLECOLE GRANDI E COMPLESSE:

### POLIMERI

È IL PIÙ IMPORTANTE COSTITUENTE DEGLI ORGANISMI VIVENTI

## DUE COMPOSTI DEL CARBONIO

### ESANO

- è una catena di 6 atomi di carbonio, collegati con 14 atomi di idrogeno
- è un idrocarburo liquido e infiammabile

### POLIETILENE

- catena di atomi di carbonio e idrogeno
- è un polimero con cui si possono fare bottiglie e flaconi

## COMPOSTI DEL CARBONIO

### COMPOSTI ORGANICI

- TUTTI I COMPOSTI DEL CARBONIO ESCLUSI QUELLI PIÙ SEMPLICI
- COMPOSTI DI ORIGINE ESCLUSIVAMENTE NATURALE

FARINA

CARTA

LA CHIMICA ORGANICA È LA PARTE DELLA CHIMICA CHE LI STUDIA

## CHIMICA ORGANICA

SI OCCUPA DI COMPOSTI ORGANICI

## CHIMICA INORGANICA

SI OCCUPA DEL COMPORTAMENTO DI SOSTANZE CHE NON CONTENGONO CARBONIO E QUEI SEMPLICI COMPOSTI DEL CARBONIO CHE SI CONSIDERANO "NON ORGANICI"

### MATERIE SINTETICHE

#### NYLON

a base di carbonio viene prodotta in laboratorio a partire da derivati del petrolio

#### VISCOSA

è una fibra tessile prodotta artificialmente dall'uomo a partire dalla cellulosa ricavata dalle piante