



# UNIVERSITÀ DI PISA

---

## CHIMICA FISICA ORGANICA

**LAURA CARBONARO**

Anno accademico 2022/23  
CdS CHIMICA  
Codice 184CC  
CFU 3

Moduli	Settore/i	Tipo	Ore	Docente/i
CHIMICA FISICA ORGANICA	CHIM/02	LEZIONI	24	LAURA CARBONARO

### Obiettivi di apprendimento

#### *Conoscenze*

Al termine del corso lo studente avrà acquisito le conoscenze per affrontare in maniera critica e quantitativa i problemi che riguardano la reattività e le proprietà chimico-fisiche di di molecole organiche

#### *Modalità di verifica delle conoscenze*

La verifica delle conoscenze avverrà attraverso quesiti posti durante le lezioni

#### *Capacità*

lo studente saprà applicare metodi qualitativi e semi-quantitativi per la descrizione della reattività delle molecole organiche.

#### *Modalità di verifica delle capacità*

verrà richiesto di applicare metodi qualitativi e semi-quantitativi per la descrizione e interpretazione della reattività di alcune molecole organiche.

#### *Comportamenti*

lo studente saprà analizzare in modo critico lo studio della reattività e delle proprietà chimico-fisiche di molecole organiche

#### *Modalità di verifica dei comportamenti*

allo studente sarà proposto di tenere un breve seminario su una classe di reazioni

#### *Prerequisiti (conoscenze iniziali)*

Nozioni di chimica fisica, chimica organica.

#### *Indicazioni metodologiche*

lezioni in presenza

#### *Programma (contenuti dell'insegnamento)*

Il legame chimico: VB e MO. Entalpia di legame. Reazioni chimiche: variazione di Entalpia, entropia e di G, costante di equilibrio. Dipendenza della velocità di reazione dalla temperatura: equazione di Arrhenius. Cinetica formale: Definizioni. Reazioni monofasiche con un elemento di reversibilità. Reazioni multifasiche. Nitrazione del benzene: ipotesi meccanicistiche e analisi cinetica. Trasformata di Laplace. Superfici di energia potenziale (PES). Principio di Hammond. Principio di Rice teller. Metodo di Burgi Dunitz. Addizione al carbonile: traettoria di Burgi Dunitz. Teoria delle velocità assolute. Equazione di Eyring: critiche. Parametri di attivazione. Esempio: determinazione della geometria del ciclobutadiene. regole di Thorton. Diagrammi di Jencks-O'Farrel: reazioni di sostituzione nucleofila e di eliminazione. Critiche alla teoria delle velocità assolute. Effetto isotopico: usi cinetici e non cinetici. Effetto isotopico primario. Effetto isotopico secondario. Effetto isotopico del solvente. Metodi di rilassamento Catalisi acida e basica, specifica e generale. Equazione di Bronsted. Esempi di reazioni acido e/o basico catalizzate. Equazione di Hammond. Equazione di Taft. Generalizzazioe delle relazioni extratermodinamiche. Orbitali di Hukel. Reazioni pericicliche. Regole di Woodward-Hoffmann.



**Bibliografia e materiale didattico**

Meccanismi di reazione della Chimica organica, Alser; Baker, Brown. Piccini editore  
Physical organic Chemistry, Neil S. Isaacs. Longman Scientific & Technical

**Modalità d'esame**

Esame orale.

*Ultimo aggiornamento 30/11/2022 11:24*