

ANNO ACCADEMICO: 2018/2019	
INSEGNAMENTO/MODULO: Chimica degli Alimenti	
TIPOLOGIA DI ATTIVITÀ FORMATIVA: Caratterizzante	
DOCENTE: Mauro De Nisco	
e-mail: mauro.denisco@libero.it	sito web:
	http://docenti.unibas.it/site/home/docente.html?m=009136
telefono: +390971205039	cell. di servizio (facoltativo):
Lingua di insegnamento: Italiano	
n. CFU: <b>6</b> ( <b>5 lezione</b> + <b>1</b> n. ore: <b>56</b> ( <b>40</b> + <b>16</b> )	Sede: Potenza Semestre: I (primo)
esercitazione)	Dipartimento/Scuola: <b>Scuola di</b>
	Scienze Agrarie. Forestali,
	Alimentari ed Ambientali (SAFE)
	CdS: Tecnologie Alimentari

#### OBIETTIVI FORMATIVI E RISULTATI DI APPRENDIMENTO

L'obiettivo del corso di Chimica degli Alimenti è fornire un'approfondita conoscenza chimica dei costituenti degli alimenti, le modificazioni che i prodotti alimentari subiscono e i principi di base della qualità alimentare dal punto di vista merceologico e salutista.

#### Conoscenza e capacità di comprensione

Lo studente deve dimostrare di possedere le conoscenze di base della chimica organica con particolare riferimento alle biomolecole per essere in grado di: a) comprendere le caratteristiche strutturali dei componenti organici degli alimenti; b) analizzare le trasformazioni degli alimenti nel *processing* industriale e domestico e nella conservazione; c) comprendere la funzione degli additivi alimentari; d) Conoscere i componenti degli alimenti responsabili per le caratteristiche organolettiche.

## Conoscenza e capacità di comprensione applicate

Lo studente deve dimostrare di sapere applicare le conoscenze acquisite nella valutazione delle implicazioni a livello nutrizionale dei processi di trasformazione/alterazione degli alimenti; la presentazione degli argomenti è volta a favorire lo sviluppo della capacità di esaminare in autonomia: a) gli effetti delle variazioni strutturali dei principali componenti sulle proprietà macroscopiche delle matrici alimentari e b) l'efficacia e l'applicabilità nei diversi casi delle strategie comunemente adoperate per preservare gli alimenti.

#### Autonomia di giudizio

Lo studente deve essere in grado di a) proporre metodiche efficaci e compatibili con la sicurezza alimentare per preservare le componenti fondamentali degli alimenti; b) saper attingere informazioni dalla letteratura non scientifica o altri fonti; c) saper identificare eventuali additivi nella descrizione della composizione di prodotti industriali e comprenderne la funzione; c) approfondire e aggiornare le conoscenze di base fornite nel corso.

#### Abilità comunicative

Lo studente deve dimostrare a) di poter illustrare con chiarezza, esemplificandole in maniera appropriata, le caratteristiche di alimenti comuni in termini dei principali costituenti e dei componenti peculiari che ne determinano le caratteristiche organolettiche; b) di aver compreso e saper esporre gli scopi delle principali strategie utilizzate per preservare gli alimenti; c) di saper spiegare in modo semplice, ma corretto, le trasformazioni degli alimenti a seguito di comuni pratiche di cottura o lavorazione industriale.

## Capacità di apprendimento

Lo studente deve a) sviluppare la capacità di comprensione in autonomia di un testo o un lavoro scientifico anche in



lingua inglese che affronti argomenti attinenti gli alimenti, loro composizione, trasformazione e conservazione; b) essere in grado di aggiornarsi o ampliare le proprie conoscenze attingendo anche dalla letteratura non scientifica o altri fonti e valutare le informazioni con senso critico; c) acquisire in maniera graduale la capacità di seguire seminari specialistici, conferenze, master ecc. nei settori riguardanti gli alimenti e la nutrizione; d) comprendere le esigenze delle aziende in termini di conoscenze, competenze ed abilità e dei possibili ambiti di applicazione.

### **PREREQUISITI**

È necessario avere acquisito e assimilato le conoscenze fornite dai corsi di "Chimica Organica" e "Biochimica Generale".



## CONTENUTI DEL CORSO

## Introduzione (2h lezione frontale)

Alimenti e principi nutritivi. Definizioni di alimento. Scopi dell'alimentazione. Proprietà nutrizionali degli alimenti. Fabbisogno giornaliero. LARN (Livelli di Assunzione di Riferimento di Nutrienti). Definizione di nutraceutici e cibi funzionali.

## *Lipidi (6h lezione frontale + 4 Esercitazione)*

Generalità e classificazione chimica. Acidi grassi saturi, mono e poliinsaturi; configurazione dei doppi legami; punti di fusione acidi grassi, composizione oli e grassi, acidi grassi essenziali; acidi linoleici coniugati. Reazioni degli acidi grassi insaturi: idrogenazione, ossidazione. La perossidazione lipidica: principali stadi, formazione idroperossidi, decomposizione di idroperossidi e formazione aldeidi; meccanismi di formazione dell'acroleina, tossicità e metabolismo; processi di polimerizzazione.

## Carboidrati (9h lezione frontale + 6 Esercitazione)

Generalità e classificazione chimica. Reazioni degli zuccheri: ossidazioni, determinazione glucosio per via enzimatica; riduzioni. Glicosidi e legame glicosidico. Oligosaccaridi: saccarosio, zucchero invertito. Processi di imbrunimento non enzimatico: processi termici; reazione di Maillard; idrossimetilfurfurale; composti di Amadori; maltolo, isomaltolo; melanoidine; conseguenze nutrizionali. Polisaccaridi: classificazione; amido, composizione struttura e proprietà. Polisaccaridi non amilacei e fibra alimentare.

#### Proteine (8h lezione frontale + 6 Esercitazione)

Generalità e classificazione chimica. Composizione proteica degli alimenti più comuni; Processi di denaturazione; Amminoacidi essenziali e qualità delle proteine. Analisi delle proteine negli alimenti; analisi quali/quantitativa amminoacidi; metodo di Lowry, del biureto, di Kjedahl. Alimenti proteici; le caseina del latte: struttura delle micelle; le proteine del glutine; processi di lievitazione del pane.

## Caratteri organolettici degli alimenti (4h lezione frontale)

Colore: Le clorofille come indicatori freschezza alimenti vegetali; instabilità termica: feofitine clorofillide. La mioglobina ed il colore delle carni: correlazione con i diversi stati della mioglobina; trasformazioni con la cottura; nitrosomioglobina nella conservazione delle carni. Carotenoidi: classificazione, esempi di uso come coloranti alimentari; stabilità termica e all'ossidazione. Le antocianine: nucleo base; dipendenza del cromoforo dal pH; il vino; uso come coloranti. Le betalaine: esempi: la betanidina; effetto del pH e termostabilità.Processi di imbrunimento enzimatico: attività delle fenolasi; esempi di substrati fenolici. Le catechine. Coloranti artificiali: classificazione. Coloranti naturali; esempi: la curcuma, l'acido carminio della cocciniglia. Sapore: Il gusto e l'odore. I principali gusti ed i siti di percezione. Il dolce: molecole dolci di origine naturale; zuccheri, \(\mathbb{T}\)-amminoacidi; molecole dolci artificiali: saccarina, ciclammato, acesulfame, aspartame. L'amaro: molecole amare di origine naturale: aloine, naringinina, caffeina. Requisiti strutturali per il sapore dolce. Il salato. L'acido. L'umami: requisiti strutturali gusto umami. Le sensazioni: l'astringenza: tannini del vino e polifenoli del tè; il piccante: la capsaicina; i glicosinolati.

## Fattori di rischio per gli alimenti e metodi per la prevenzione (4h lezione frontale)

Conservanti: Cloruro di sodio, nitriti, anidride solforosa, benzoati ed altri acidi organici. Antibiotici da funghi. Metodi di irraggiamento. Micotossine classificazione.

## Vitamine (3h lezione frontale)

Generalità e Classificazione. Funzione delle Vitamine nell'Organismo. Fonti Alimentari. Deficienza delle Vitamine: Segnali e Sintomi.

## Acqua (2h)

Caratteristiche chimico-fisiche, l'acqua negli alimenti, attività dell'acqua. L'acqua destinata al consumo umano, le acque potabili e minerali.

#### Minerali (2h

Presenza nell'organismo, funzioni biologiche, fabbisogno e fonti alimentari di calcio, magnesio, potassio, sodio,



cloro, fosforo, zinco, ferro, iodio, fluoro, selenio, rame, molibdeno, zolfo, cobalto, manganese, nichel, vanadio, arsenico, cadmio, cromo, mercurio e piombo.

## METODI DIDATTICI

Il corso prevede 56 ore di didattica tra lezioni ed esercitazioni. In particolare sono previste 40 ore di lezione frontale e 16 ore di esercitazioni calcolo in aula.

# FINALITA' E MODALITA' PER LA VERIFICA DI APPRENDIMENTO

a) Risultati di apprendimento che si intende verificare: capacità dello studente di orientarsi con disinvoltura nell'ambito dell'intero programma dell'insegnamento, collegando i concetti appresi nel corso delle lezioni frontali per



la descrizione di a) struttura, proprietà e reattività in condizioni di rilevanza alla trasformazione degli alimenti delle principali classi di composti organici presenti negli alimenti; b) caratteristiche strutturali dei componenti minori degli alimenti responsabili delle proprietà organolettiche e correlazioni con le proprietà chimico fisiche; c) tipi e funzioni dei principali additivi degli alimenti.

**b) Modalità di esame:** prova scritta ed esame orale. L'esame scritto consiste in un test di 20 domande a risposta multipla e 2 a risposta aperta.

La valutazione finale sarà espressa con voto in trentesimi.

#### TESTI DI RIFERIMENTO E DI APPROFONDIMENTO, MATERIALE DIDATTICO ON-LINE

- o Patrizia Cappelli & Vanna Vannucchi "Chimica degli Alimenti" terza edizione Zanichelli
- o Paolo Cabras & Aldo Martelli "Chimica degli Alimenti" Piccin
- Tom P. Coultate "Chimica degli Alimenti" Zanichelli
- Appunti forniti dal docente fornito mediante condivisione in una cartella Dropbox con gli studenti presenti a lezione che forniscono il proprio indirizzo e-mail.

#### METODI E MODALITÀ DI GESTIONE DEI RAPPORTI CON GLI STUDENTI

All'inizio del corso, dopo aver descritto obiettivi, programma e metodi di verifica, il docente mette a disposizione degli studenti il materiale didattico. Contestualmente, si raccoglie l'elenco degli studenti che intendono iscriversi al corso, corredato di nome, cognome, matricola ed e-mail.

Gli studenti saranno ricevuti il lunedì dalle 16 alle 18 e il martedì dalle 10 alle 12 presso lo studio del Prof. Manfra per ogni delucidazione sul corso.

Oltre all'orario di ricevimento settimanale, il docente è disponibile in ogni momento per un contatto con gli studenti, attraverso la propria e-mail.

DATE DI ESAME PREVISTE<sup>1</sup>

04/02/2019, 04/03/2019, 03/06/2019, 01/07/2019, 19/09/2019, 07/10/2019, 04/11/2019, 02/12/2019

COMMISSIONE D'ESAME

M. De Nisco (Presidente); Eugenio Parente; Annamaria Ricciardi e Antonio Scopa

SEMINARI DI ESPERTI ESTERNI SI □ NO ●

ALTRE INFORMAZIONI

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> Potrebbero subire variazioni: consultare la pagina web del docente o del Dipartimento/Scuola per eventuali aggiornamenti