

Presentazione

Prof. Tiziano Montini
Ed. C11, 5° piano, stanza 525
tel: 5583981
e-mail: tmontini@units.it

Ricevimento:

Appuntamento via e-mail

Subject: **CHIMICA2018**

Orario lezioni

| Laurea in Fisica Triennale Anno 2 | | AULA | ORE | LUNEDI' | MARTEDI' | MERCOLEDI' | GIOVEDI' | VENERDI' |
|--|--------------|-------|---------------------------------------|-------------------------------|--|--|--|--|
| | Aula B ed. A | 09-10 | Laboratorio II MARGAGLIOTTI-MARTIN | Elettromagnetismo F. LONGO | Elettromagnetismo F. LONGO | Elettromagnetismo F. LONGO | Chimica (fino al 15/11) MONTINI Elettromagnetismo F. LONGO | Chimica MONTINI |
| | Aula B ed. A | 10-11 | Laboratorio II MARGAGLIOTTI-MARTIN | Elettromagnetismo F. LONGO | Elettromagnetismo F. LONGO | Elettromagnetismo F. LONGO | Chimica (fino al 15/11) MONTINI Metodi matematici della fisica BENATTI | Chimica MONTINI |
| | Aula B ed. A | 11-12 | Elettromagnetismo F. LONGO | Chimica MONTINI | Metodi matematici della fisica BENATTI | Metodi matematici della fisica BENATTI | Metodi matematici della fisica BENATTI | Metodi matematici della fisica BENATTI |
| | Aula B ed. A | 12-13 | Elettromagnetismo F. LONGO | Chimica MONTINI | Metodi matematici della fisica BENATTI | Metodi matematici della fisica BENATTI | Metodi matematici della fisica BENATTI | Metodi matematici della fisica BENATTI |

Eventuali modifiche di orario verranno comunicate
durante le lezioni e tramite il sistema Moodle

Modalità esame

Studenti in corso

2 **prove in itinere** durante il corso

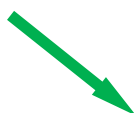
Indicativamente:

- 9 novembre 2018
- 18 gennaio 2019

2 **prove scritte** per ogni sessione di esami

Indicativamente:

- Febbraio
- Giugno/Luglio
- Settembre



Prova orale

Lo scritto è una prova di accesso all'orale !!!

Validità scritto: 2 sessioni di esami

Programma del corso

L'ATOMO

Chimica nucleare
Moderna teoria atomica
Configurazione elettronica degli atomi
Proprietà periodiche

LE MOLECOLE

Teoria VSEPR
Legame di valenza
Legami chimici intramolecolari

LE REAZIONI CHIMICHE

Bilanciamenti
Relazioni ponderali
Concentrazioni

TERMODINAMICA

Termochimica

STATI DI AGGREGAZIONE

Solidi / Liquidi
Lo stato gassoso
Diagrammi di fase
Proprietà colligative

EQUILIBRIO CHIMICO

Equilibrio in fase gassosa
Equilibrio in fase liquida
Equilibri acido/base
Equilibri di solubilità

ELETTROCHIMICA

Elettrodi e potenziale chimico
Celle elettrochimiche ed elettrolitiche

Materiale didattico

moodle2.units.it

Seguire indicazione corsi fisica.

Accesso con credenziali units

Registrazione corso (necessario per ricevere messaggi/risultati dello scritto).

Testi consigliati

CHIMICA GENERALE – Principi ed applicazioni moderne

Petrucci Herring Madura Bissonette (11° ed.) – PICCIN

PRINCIPI DI CHIMICA

Atkins Jones Laverman (4° ed.) – ZANICHELLI (ebook gratuito)

CHIMICA

Kotz Triechel Townseid Triechel (6° ed.) – Edises (ebook gratuito)

INTRODUZIONE ALLA CHIMICA

Tro (6ed.) - Pearson

Testi consigliati

STECIOMETRIA – Un avvio allo studio della chimica
Bertini Luchinat Mani (5° ed.) – Ambrosiana

ESERCIZI SVOLTI – CHIMICA GENERALE (Petrucci)
Paterno Parisi Parsi Pintauer Gelmini Hilts (10° ed.) – PICCIN

STECIOMETRIA E LABORATORIO DI CHIMICA GENERALE
Bruschi - Pearson