

COME SCEGLIERE GLI ESAMI DA SOSTENERE NEL PROGRAMMA ERASMUS



*Sono iscritto al 2° anno di corso. L'anno prossimo (quando sarò iscritto al 3° anno) svolgerò il primo semestre in Erasmus.
Quali esami della sede ospitante posso scambiare con quelli del mio Piano di Studi italiano?*

Unife



Anno di corso	1° semestre	2° semestre
1	Posso scegliere qualsiasi esame che non ho ancora sostenuto	Posso scegliere qualsiasi esame che non ho ancora sostenuto
2	Posso scegliere qualsiasi esame che non ho ancora sostenuto	Posso scegliere qualsiasi esame che non ho ancora sostenuto
3	Dovrei frequentare questo semestre Posso scegliere qualsiasi insegnamento	Posso scegliere qualsiasi insegnamento
4		
5		
	Corso a scelta libera	

Università all'estero



Anno di corso	1° semestre	2° semestre
1	Posso scegliere qualsiasi esame impartito in questo semestre	
2	Posso scegliere qualsiasi esame impartito in questo semestre	
3	Posso scegliere qualsiasi esame impartito in questo semestre	
4	Posso scegliere corsi a scelta libera o senza propedeuticità	
5	Posso scegliere corsi a scelta libera o senza propedeuticità	
	<ul style="list-style-type: none"> • Corso curricolare (che a Unife non c'è) • Corso a scelta libera 	



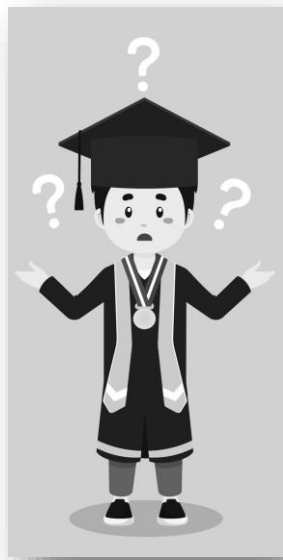
COME CONFRONTARE L'ESAME DI UNIFE CON QUELLO DELL' ATENEO STRANIERO?

Italia (30 CFU)	Spagna – Malaga (33 ECTS)
<ul style="list-style-type: none"> Chimica Inorganica (6 CFU) Biochimica (6 CFU) Chimica Organica II+ Laboratorio di Chimica Organica II (12 CFU) Analisi II (6 CFU) 	<ul style="list-style-type: none"> Química inorgánica II (6 ECTS) Bioquímica (9 ECTS) Química Organica II (6 ECTS) + Laboratorio avanzado de Química inorgánica (6 ECTS) Matemáticas II (6 ECTS)

Il confronto si basa su questi parametri:

- CONTENUTO (programma)
- CFU-ECTS
- Ore di corso

Una volta effettuato questo confronto, devi preparare delle tabelle esattamente come quelle riportate negli esempi qui sopra e a lato, da sottoporre all'approvazione del Coordinatore per le attività Internazionali del CdS.



Italia	Spagna – Malaga
<p>CHIMICA INORGANICA (6 CFU) http://www.unife.it/scienze/chimica/insegnamenti/chimica-inorganica</p> <p>Il corso prevede 48 ore (6 crediti) di didattica frontale in aula. I principali argomenti trattati sono i seguenti: Struttura atomica. L'atomo di idrogeno. Equazione di Schroedinger. Numeri quantici. Orbitali. Atomi polielettronici. Cariche nucleari effettive. Configurazioni elettroniche. Parametri atomici e proprietà periodiche (10 ore).</p> <p>Molecole. Legami a paia di elettroni. Teoria Valence Bond (VB). Ibridizzazione. Risonanza. Orbitali molecolari. Diagrammi MO di molecole biatomiche omonucleari ed eteronucleari. MO di molecole poliatomiche. Legami localizzati e delocalizzati (10 ore).</p> <p>Solidi. Strutture cristalline. Solidi ionici. Legame ionico. Ciclo di Born-Haber (4 ore). Solidi covalenti. Legame metallico. (3 ore) Altre forze chimiche. Interazioni ione-dipolo, dipolo-dipolo. Forze di Van der Waals. (3 ore)</p> <p>Descrizione del legame (struttura elettronica e geometria) nei principali composti dei vari gruppi della tavola periodica (Chimica sistematica). Idrogeno: l'elemento. Legame a idrogeno. I metalli alcalini: gli elementi. Trend nelle proprietà dei composti ionici. I metalli alcalino-terrosi: gli elementi, anomalie della chimica del Berillio. Il gruppo del Boro: Boro, Alluminio e elementi successivi. Il gruppo del Carbonio: Carbonio, Silicio e elementi successivi. Il gruppo dell'Azoto: Azoto, Fosforo e elementi successivi. Il gruppo dell'Ossigeno: Ossigeno, Zolfo e elementi successivi. Gli alogeni: gli elementi, Ossido-composti Composti interalogenici. I gas nobili: composti semplici: fluoruri, ossidi e ossifluoruri. (18 ore)</p>	<p>QUÍMICA INORGANICA II (6 ECTS) https://www.uma.es/centers/subject/facultad-de-ciencias/5004/52661/</p> <p>Compuestos de coordinación</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Elementos de transición. Estados de oxidación, propiedades magnéticas y ópticas. 2. Introducción a los compuestos de coordinación. Antecedentes históricos. Clasificación de los ligandos. Estructura de los compuestos de coordinación: número de coordinación e isomería. 3. El enlace en los compuestos de coordinación. Simetría y niveles de energía. Especies de simetría de los orbitales del ión metálico. Teoría del campo cristalino. Teoría de orbitales moleculares. Desdoblamiento producido por el campo de los ligandos. Efecto Jahn-Teller. Estructuras preferenciales en los complejos: modelo del solapamiento angular. 4. Espectros de absorción de los compuestos de coordinación. Transiciones electrónicas y términos espectroscópicos. Reglas de selección. Diagramas de Orgel y de Tanabe-Sugano. 5. Estabilidad de los compuestos de coordinación. Formación de compuestos de coordinación y factores que le afectan. Teoría ácido-base de Pearson. Efecto quelato. 6. Reacciones de sustitución de ligandos. Cinética y mecanismos de reacción. Reacciones de sustitución en complejos octaédricos y planos cuadrados. 7. Reacciones redox en los compuestos de coordinación. Reacciones de esfera interna y de esfera externa. Reacciones que afectan a los ligandos coordinados. 8. Introducción a la Química organometálica. Características del enlace M-C. Nomenclatura. Carbonilos metálicos del bloque d, metalocenos y compuestos con enlace metal-metal. Tipos de reacciones. 9. Introducción a la Bioinorgánica. Elementos esenciales y biodisponibilidad. Almacenamiento y transporte de metales: Fe, Cu y Zn. Procesos de transferencia electrónica. Funciones del Zn²⁺ como ácido de Lewis. Biomoléculas. Aplicaciones en medicina y medioambientales. <p>Sólidos inorgánicos</p> <ol style="list-style-type: none"> 10. Introducción al estado sólido. Sólidos cristalinos y amorfos. Clasificación de los sólidos inorgánicos. 11. Estructura y enlace en los sólidos iónicos. Redes cristalinas. Estructuras con empaquetamiento compacto. Racionalización de estructuras: radios iónicos. 12. El sólido real. Defectos y no estequiometría. Defectos puntuales y extendidos. Difusión y transporte iónico. Compuestos no estequiométricos y disoluciones sólidas. 14. Combinaciones oxigenadas de los metales. Óxidos metálicos. Generalidades. Clasificación de los óxidos. Óxidos binarios metálicos. Óxidos metálicos mixtos. 15. Combinaciones no oxigenadas de los metales. Sulfuros metálicos. Generalidades. Clasificación de los sulfuros. Sulfuros binarios metálicos. Haluros metálicos. Hidruros metálicos.