



UNIVERSITÀ
DEGLI STUDI DI MILANO-BICOCCA

SYLLABUS DEL CORSO

Chimica Inorganica

2021-1-E3002Q027-E3002Q030M

Obiettivi

Acquisire definizioni e concetti fondamentali dello studio della chimica. Conoscere le proprietà chimico-fisiche fondamentali della materia negli stati di aggregazione gassoso, liquido e solido. Comprendere la struttura dell'atomo e il suo nesso con la reattività chimica della specie. Leggere analiticamente la tavola periodica degli elementi. Padroneggiare la soluzione di problemi di stechiometria e bilanciamento di reazioni. Comprendere il concetto di equilibrio chimico e la sua applicazione ad equilibri di solubilità, titolazioni e soluzioni tampone. Conoscere la struttura microscopica di materiali per l'ottica, quali il vetro o le soluzioni per lenti a contatto.

Contenuti sintetici

Definizioni generali e strumenti propedeutici allo studio della chimica. Stechiometria. Reazioni chimiche e bilanciamento. Teoria dei gas e termochimica. Teoria quantistica, struttura atomica e configurazione elettronica. Il legame chimico. La forma delle molecole. Teorie del legame covalente. Forze intermolecolari. Proprietà delle soluzioni. Cinetica chimica e termodinamica. Equilibrio chimico e calcolo del pH. Reazioni di ossidoriduzione in ambiente acido e basico. La chimica dei materiali per l'ottica.

Programma esteso

1. Definizioni generali e strumenti propedeutici allo studio della chimica
Proprietà fisiche e chimiche della materia. Trasformazioni fisiche e reazioni chimiche. Stati di aggregazione della materia. Cifre significative e arrotondamento. Teoria atomica. Formule e nomenclatura di composti binari e ternari.
2. Stechiometria
Masse molecolari e masse formula. Mole. Massa molare e numero di Avogadro. Composizione percentuale in massa. Soluzione dei problemi di stechiometria. Resa della reazione e reagenti

limitanti. Stechiometria in soluzione: concentrazione e molarità

3. Reazioni chimiche e bilanciamento.

Dissoluzione dei composti ionici e reazioni di precipitazione. Reazioni acido-base. Reazioni di ossidoriduzione (metodo dei numeri d'ossidazione).

4. Teoria dei gas e termochimica

Leggi dei gas. Equazione di stato dei gas perfetti. Le leggi dei gas nei problemi di stechiometria.

Teoria cinetica dei gas. Gas reali. Trasferimento di energia, calore e lavoro durante i processi chimici.

Entalpia e calore specifico.

5. Teoria quantistica, struttura della materia e configurazione elettronica

Natura ondulatoria e corpuscolare della luce. Quantizzazione dell'energia. Modello di Bohr per

l'atomo di idrogeno. Modello atomico quantistico, numeri quantici e orbitali. Configurazione

elettronica di atomi e ioni. Periodicità chimica: raggio atomico/ionico, energia di ionizzazione,

affinità elettronica.

6. Il legame chimico

Legame metallico, ionico, covalente: principali proprietà e tendenze periodiche in energie e distanze

di legame. Elettronegatività e polarità di legame.

7. La forma delle molecole

Formule di Lewis, teoria VSEPR, polarità molecolare

8. Teorie del legame covalente

Teoria del legame di valenza e ibridazione degli orbitali. Teoria dell'orbitale molecolare. Orbitali leganti e

antileganti. Ordine di legame. Delocalizzazione elettronica.

9. Forze intermolecolari

Aspetti quantitativi delle transizioni di fase. Pressione di vapore. Diagrammi di fase. Forze

intermolecolari. Stato liquido: tensione superficiale, capillarità, viscosità. Stato solido: reticolo

cristallino e cella elementare. Solidi cristallini e amorfi. Tipologie di legame chimico nei solidi e

conduttività elettrica.

10. Proprietà delle soluzioni

Forze intermolecolari nelle soluzioni. Aspetti energetici e termici nei processi di solubilità. Soluzioni

sature. Proprietà colligative.

11. Cinetica chimica e termodinamica

Velocità di reazione. Leggi cinetiche e ordine di reazione. Teoria delle collisioni. Stato di transizione.

Catalisi. Entropia. Energia libera di Gibbs e spontaneità delle trasformazioni.

12. Equilibrio chimico

Quoziente di reazione e costante d'equilibrio. K_c e K_p . Direzione di una reazione e principio di Le

Châtelier. Equilibri acido-base. Equilibri di ionizzazione. Soluzioni tampone. Risoluzione dei

problemi sui sistemi in equilibrio.

13. Reazioni di ossidoriduzione in ambiente acido e basico

Metodo delle semireazioni.

14. La chimica dei materiali per l'ottica

Il vetro: struttura chimica e proprietà fisiche. Componenti principali del vetro comune e del vetro

ottico. Vetri colorati e fotocromatismo. Proprietà chimico-fisiche delle lenti a contatto: contenuto

idrico, bagnabilità e permeabilità all'ossigeno. Soluzioni per lenti a contatto: tipi e funzioni,

parametri chimico-fisici, soluzioni per lenti idrogel.

Prerequisiti

Requisiti minimi di matematica (operazioni fondamentali, concetti di base dello studio di funzioni, proprietà dei logaritmi).

Requisiti minimi di fisica (grandezze scalari e grandezze vettoriali, leggi della termodinamica, legge di Coulomb).

Modalità didattica

Il corso prevede prevalentemente lezioni teoriche. Alcune ore sono invece dedicate allo svolgimento guidato di esercizi e problemi. Nel periodo di emergenza Covid-19 le lezioni si svolgeranno in modalità mista: parziale presenza e lezioni videoregistrate asincrone, fruibili mediante la piattaforma e-learning.

Materiale didattico

Il docente condivide solo parzialmente il materiale proiettato a lezione. Saranno periodicamente resi disponibili approfondimenti ed esercizi mediante il sito e-learning

Si consiglia vivamente di ricorrere a un libro di testo per la preparazione dell'esame.

I seguenti libri di testo costituiscono, tra gli altri, un valido supporto per la preparazione dell'esame:

R. Chang, K. Goldsby, Fondamenti di chimica generale (McGraw-Hill)

M. S. Silberberg, CHIMICA, La natura molecolare della materia e delle sue trasformazioni (McGraw-Hill)

N. J. Tro, CHIMICA. Un approccio molecolare (Edises)

Periodo di erogazione dell'insegnamento

Primo semestre

Modalità di verifica del profitto e valutazione

Non sono previste prove in itinere o prove parziali. La valutazione del profitto consiste in un'unica prova scritta, così strutturata:

- Cinque domande a risposta chiusa (Quattro risposte per ogni domanda, indicare vero o falso. Ogni risposta corretta vale 0,25 punti, ogni risposta errata comporta una penalità di -0,10 punti)
- Tre problemi (5 punti ognuno)
- Cinque quesiti a risposta aperta (3 punti ognuno)

In totale, sono a disposizione dello studente 35 punti. E' necessario totalizzarne almeno 18 per superare l'esame.

Chimica inorganica è un modulo del corso di chimica, pertanto non è prevista alcuna verbalizzazione dell'esame. Un voto complessivo verrà registrato dopo aver superato l'esame di chimica inorganica e quello di chimica organica.

E' possibile, su richiesta, effettuare l'esame in forma orale in lingua inglese.

Durante l'emergenza sanitaria COVID, gli esami sono stati svolti in forma orale. Si tornerà ad adottare questa modalità nel caso che vengano promulgati nuovamente provvedimenti di restrizione alla frequenza.

Orario di ricevimento

Si consiglia di contattare il docente e prendere appuntamento.
