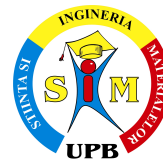




Universitatea Națională de Știință și Tehnologie
POLITEHNICA București
Facultatea Știința și Ingineria Materialelor



FIȘA DISCIPLINEI

1. Date despre program

1.1 Instituția de învățământ superior	Universitatea Națională de Știință și Tehnologie POLITEHNICA București
1.2 Facultatea	Știința și Ingineria Materialelor
1.3 Departamentul	Procesarea materialelor metalice și ingineria mediului
1.4 Domeniul de studii	Ingineria Materialelor
1.5 Ciclul de studii	Licență
1.6 Programul de studii	Ingineria Procesării Materialelor

2. Date despre disciplină

2.1 Denumirea disciplinei (ro) (en)	Chimie Chemistry						
2.2 Titularul/ii activităților de curs	Conf. Constantin Carolina						
2.3 Titularul/ii activităților de seminar	Conf. Constantin Carolina						
2.4 Anul de studiu	1	2.5 Semestrul	I	2.6. Tipul de evaluare	E	2.7 Regimul disciplinei	Ob ¹
2.8 Tipul disciplinei	F ²		2.9 Codul disciplinei	UPB. 10.F.01.O.002			

3. Timpul total (ore pe semestru al activităților didactice)

3.1 Număr de ore pe săptămână	4	Din care: 3.2 curs	2	3.3 laborator	2
3.4 Total ore din planul de învățământ	56	Din care: 3.5 curs	28	3.6 laborator	28
Distribuția fondului de timp:					ore
Studiul după manual, suport de curs, bibliografie și notițe					38
Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate					
Pregătire laboratoare, teme, referate					
Tutorat					2
Examinări					4
Alte activități (dacă există):					0
3.7 Total ore studiu individual	44				
3.8 Total ore pe semestru	100 ³				
3.9 Numărul de credite	4 ⁴				

4. Precondiții (acolo unde este cazul)

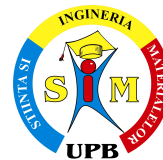
4.1 de curriculum	-Chimie cunoștințe (nivel preuniversitar: element, combinație, configurație electronică, legătură chimică, reacții chimice); -Discipline complementare precum: fizica, matematica, informatica (nivel preuniversitar).
4.2 de rezultate ale învățării	Acumularea următoarelor cunoștințe:

¹ Obligatorie / Opțională / Facultativă – Se va completa conform planului de învățământ.

² Fundamentală / de domeniu / de specialitate – Se va completa conform planului de învățământ.

³ Se va calcula ținând cont că se acordă un credit pentru volumul de muncă care îi revine unui student cu frecvență la zi pentru a echivala 25 de ore de pregătire pentru dobândirea rezultatelor învățării.

⁴ Se va completa conform planului de învățământ.



- | | |
|--|---|
| | - Noțiuni de bază privind terminologia, configurația electronică, clasificarea compușilor chimici, reacții. |
|--|---|

5. Condiții necesare pentru desfășurarea optimă a activităților didactice

5.1 Curs	- Cursul se va desfășura într-o sală dotată cu videoproiector și computer. - Cursul este prezentat în format electronic. Toate documentele în format electronic sunt accesibile studenților pe platforma Moodle a UPB-SIM
5.2 Laborator	Laborator dotat cu aparatură și sticlărie specifică desfășurării aplicațiilor. Respectarea normelor specifice de protecția și securitatea muncii.

6. Obiectiv general

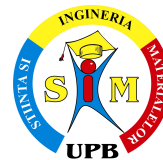
Disciplina abordează ca tematică specifică noțiuni de bază, concepte și principii specifice (definiții și clasificări), interpretarea proprietăților materiei pe baza poziției în sistemul periodic și al configurației electronice; corelarea proprietăților elementelor cu poziția acestora în sistemul periodic; explicarea unor proprietăți specifice ale elementelor și compușilor pornind de la legăturile chimice existente; utilizarea metodelor numerice în rezolvarea problemelor de chimie; dezvoltarea de abilități în efectuarea operațiilor elementare din laboratorul aferent cursului.

7. Rezultatele învățării

Cunoștințe	- Cunoaște terminologia utilizată în chimia anorganică și organică; - Caracterizează un element, pe baza poziției în sistemul periodic și a configurației electronice; - Stabilește corelații: configurație electronică – poziție în sistem periodic - proprietăți; - Clasifică compușii elementelor pe criterii diferite (structură, compoziție, proprietăți, utilizări); - Realizează conexiuni între analiza unui material necunoscut prin stabilirea naturii componentelor (calitativ) și apoi cantitățile în care aceștia se află în substanța dată (cantitativ); - Dezvoltă o gândire chimică necesară în selectarea metodelor de obținere a elementelor din materii prime diferite; - Percepe efectele reprezentative ale metalelor tipice (de tip s și p), de tip d și de tip f.
Aptitudini	- Utilizează argumentat principii ce stau la baza chimiei elementelor și compușilor cu dezvoltarea materialelor cu aplicații tehnice (ceramice, polimeri, biocompozite, nanomateriale etc.). - Lucrează productiv în echipă. - Elaborează un text științific. - Verifică experimental noțiunile asimilate și efectuează operații specifice laboratorului. - Să dezvolte capacitatea de autoevaluare obiectivă, hotărâre, perseverență, auto-motivare.
Responsabilitate și autonomie	- Respectă principiile de etică academică, citând corect sursele bibliografice utilizate. - Demonstrează receptivitate pentru contexte noi de învățare. - Manifestă colaborare cu ceilalți colegi și cadre didactice în desfășurarea activităților didactice - Demonstrează autonomie în organizarea contextului de învățare sau a situației problemă de rezolvat - Promovează și contribuie prin soluții noi, aferente domeniului pentru a îmbunătăți calitatea vieții sociale. - Conștientizează valoarea contribuției sale în domeniul ingineriei la identificarea de soluții viabile/sustenabile care să rezolve probleme din viața socială și economică (responsabilitate socială).

8. Metode de predare

Pornindu-se de analiza caracteristicilor de învățare ale studenților și de la nevoile lor specifice, procesul de predare va explora metode de predare atât expositive (prelegerea, expunerea), cât și conversative-



interactive, bazate pe modele de învățare prin descoperire facilitate de explorarea directă și indirectă a realității (experimentul, demonstrația, modelarea), dar și pe metode bazate pe acțiune, precum exercițiul, activitățile practice și rezolvarea de probleme.

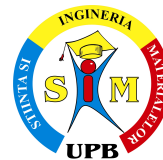
În activitatea de predare vor fi utilizate prelegeri, în baza unor prezentări Power Point sau diferite filmulețe care vor fi puse la dispoziția studenților. Fiecare curs va debuta cu recapitularea capitolelor deja parcurse, cu accent asupra noțiunilor parcurse la ultimul curs.

Prezentările utilizează imagini și scheme, astfel încât informațiile prezentate să fie ușor de înțeles și asimilat. Această disciplină acoperă informații și activități practice menite să-i sprijine pe studenți în eforturile de învățare și de dezvoltare a unor relații optime de colaborare și comunicare într-un climat favorabil învățării prin descoperire.

Se va avea în vedere exersarea abilităților de ascultare activă și de comunicare asertivă, precum și a mecanismelor de construcție a feedback-ului, ca modalități de reglare comportamentală în situații diverse și de adaptare a demersului pedagogic la nevoile de învățare ale studenților. Se va exersa abilitatea de lucru în echipă pentru rezolvarea diferitelor sarcini de învățare.

9. Conținuturi

CURS		
Capitolul	Conținutul	Nr. ore
I	Introducere în chimia elementelor și a compușilor. Obiect, importanță în domeniul ingineriei. Specii chimice: tipuri și mărimi caracteristice (simbol, formulă, A, Ar, M, mol, echivalent, număr de oxidare). Mărimi și legi fundamentale.	2
II	Elementul chimic. Structură, clasificări, corelație structură/proprietăți. Atomul particulă fundamentală. Teorii moderne de studiu. Clasificări ale elementelor chimice: Sistemul periodic, blocuri de elemente.	4
III	Legătura chimică. Teorii moderne de studiu (MLV, MOM). Caracteristicile legăturii chimice (ionice, covalente, covalent coordinative). Legătura metalică. Forțe intermoleculare. Proprietăți electrice: polarizația de deplasare și de orientare. Proprietăți magnetice: magnetismul electronic și nuclear. Forme de organizare a materiei. Starea condensată. Solide amorphe și cristaline. Tipuri de rețele (ionice, atomice, moleculare, metalice). Tipuri de substanțe (simple, compuse). Sisteme disperse. Clasificări. Soluții. Coloizi. Proprietăți	6
IV	Reacții chimice. Echilibrul chimic. Echilibre ionice: acid-bază, redox, de precipitare, de complexare, de repartiție lichid-lichid și de schimb ionic, aplicații analitice și tehnologice. Reacții redox localizate, procese de electrod. Potential de electrod. Seria potențialelor redox. Reversibilitatea proceselor de electrod. Aplicații ale proceselor de electrod: surse chimice de curent electric, electroliza	4
V	Răspândirea elementelor în natură. Metode generale de obținere a elementelor. Metode de disociere termică. Metode de dislocuire prin reacții de oxidare sau reducere. Metode electrolitice. Purificarea elementelor.	2
VI	Nemetale generatoare de clase de compuși. Caracterizare generală. Stare naturală și obținere. Proprietăți fizice și chimice. Întrebunțări. Combinații ale hidrogenului cu metalele din blocul s, p și d. Combinații ale halogenilor, oxigenului, sulfurii, azotului, fosforului, carbonului.	2
VII	Metale tipice de tip s și p. Caracterizare generală. Stare naturală și obținere. Proprietăți fizice și chimice. Întrebunțări. Combinații ale metalelor alcaline, alcalino-pământoase și aluminii	4



VIII	Metale tipice de tip d și f. Caracterizare generală. Stare naturală și obținere. Proprietăți fizice și chimice. Întrebări.	4
Total:		28
Bibliografie: - Constantin Carolina – Suport de curs. Facultatea de Știința și Ingineria Materialelor, UPB, 2024-2025, Online pe Platforma Moodle UPB: https://curs.upb.ro/2024/course/view.php?id=6768#section-1 - Marcu Gh., <i>Chimia moderna a elementelor metalice</i>, Ed. Tehnica, 1993. - Stoica L., <i>Chimia elementelor și a compușilor</i>, vol I și II, Ed. Printech, București, 2005-2011 - Guran C., <i>Metale tranzitionale</i>, Ed. Printech, 2002.		

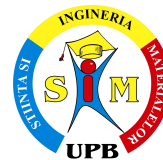
LABORATOR		
Nr. crt.	Conținutul	Nr. ore
1.	Organizarea laboratorului de chimie. Norme de protecția muncii. Ustensile și aparatură în lucrările practice de chimie.	2
2.	Noțiuni fundamentale în studiul chimiei. Element chimic: simbol, formulă. Substanță. Mărimi fundamentale.	2
3.	Reacții și ecuații chimice. Clasificări. Importanța reacțiilor în analiză, în sinteză. Calcule chimice.	2
4.	Operații fundamentale în analiza chimică.	2
5.	Reacții de tip acid - baza. Determinarea mediului acid și bazic.	2
6.	Aplicații ale reacțiilor acid - bază. Prepararea soluțiilor de reactivi. Determinarea concentrației de HCl.	4
7.	Reacții redox. Aplicații ale reacțiilor redox. Determinarea conținutului unui metal dintr-o probă.	4
8.	Reacții de precipitare. Condiții de formare a precipitatelor. Solubilizarea precipitatelor. Aplicații ale reacțiilor de precipitare în prepararea unui oxid metalic (Fe ₂ O ₃).	4
9.	Reacții cu formare de complecși. Aplicații ale reacțiilor cu formare de complecși. Duritatea apei. Dedurizare.	4
10.	Colocviu	2
Total:		28
Bibliografie: - Constantin Carolina – Suport de curs. Facultatea de Știința și Ingineria Materialelor, UPB, 2024-2025, Online pe Platforma Moodle UPB: https://curs.upb.ro/2024/course/view.php?id=6768#section-1 - Marcu Gh., <i>Chimia moderna a elementelor metalice</i>, Ed. Tehnica, 1993. - Stoica L., <i>Chimia elementelor și a compușilor</i>, vol I și II, Ed. Printech, București, 2005-2011 - Guran C., <i>Metale tranzitionale</i>, Ed. Printech, 2002.		

10. Evaluare

Tip activitate	10.1 Criterii de evaluare	10.2 Metode de evaluare	10.3 Pondere din nota finală
10.4 Curs	Corectitudinea cunoștințelor; Coerență logică, forță de argumentare; Gradul de asimilare a limbajului și	Evaluarea pe parcurs a cunoștințelor acumulate Evaluare scrisă în cadrul examenului	40 %



Universitatea Națională de Știință și Tehnologie
POLITEHNICA București
Facultatea Știința și Ingineria Materialelor



	capacitatea de comunicare. Participare interactiva la cursuri. Nivelul de insusire si exprimare intr-un limbaj stiințific specific domeniului/ disciplinei predate.		40%
10.5 Laborator	Capacitate de analiză, corelare, originalitate și creativitate.	Prezentarea, in cadrul orelor de laborator, a unor experimente, corespunzatoare tematicii disciplinei, in conformitate cu cerințele stabilite de comun acord la începutul semestrului. Participare la activitățile didactice	20%
10.6 Condiții de promovare			
• Obținerea a 50% din punctajul total. • Obținerea a 50% din punctajul aferent activității pe parcursul semestrului.			

Data completării
20.09.2024

Titular de curs
Conf. Constantin Carolina

Titular de aplicații
Conf. Constantin Carolina

Data avizării în
departament
23.09.2024

Director de departament
Prof.dr.ing. Danut COJOCARU

Data aprobării în Consiliul
Facultății
25.09.2024

Decan
Prof.dr.ing. Radu ȘTEFĂNOIU