**FIŞA DISCIPLINEI**

***Chimie, LITT I, 2020***

1. **Date despre program**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1.1 | Instituţia de învăţământ superior | *Universitatea din Piteşti* |
| 1.2 | Facultatea | *Mecanică şi Tehnologie* |
| 1.3 | Departamentul | *Autovehicule şi Transporturi* |
| 1.4 | Domeniul de studii | *Ingineria Transporturilor* |
| 1.5 | Ciclul de studii | *Licenţă* |
| 1.6 | Programul de studii / Calificarea | *Ingineria Transporturilor si a Traficului / Inginer Transporturi* |

1. **Date despre disciplină**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 2.1 | Denumirea disciplinei | **CHIMIE** |
| 2.2 | Titularul activităţilor de curs | Conf. univ. dr. Ion IOSUB |
| 2.3 | Titularul activităţilor de laborator | Conf. univ. dr. Ion IOSUB |
| 2.4 | Anul de studii | I | 2.5 | Semestrul | 1 | 2.6 | Tipul de evaluare | C | 2.7 | Regimul disciplinei | O |

1. **Timpul total estimat**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 3.1 | Număr de ore pe saptămână | 3 | 3.2 | din care curs | 2 | 3.3 | laborator | 1 |
| 3.4 | Total ore din planul de înv. | 42 | 3.5 | din care curs | 28 | 3.6 | laborator | 14 |
| **Distribuţia fondului de timp alocat studiului individual** | ore |
| Studiu după manual, suport de curs, bibliografie şi notiţe | 14 |
| Documentare suplimentară în bibliotecă, pe platformele electronice de specialitate şi pe teren | 13 |
| Pregătire seminarii/laboratoare, teme, referate, portofolii, eseuri | 2 |
| Tutorat | 2 |
| Examinări | 1 |
| Alte activităţi ..... |  |
| 3.7 | Total ore studiu individual | 33 |  |  |  |  |  |
| **3.8** | **Total ore pe semestru** | **75** |  |  |  |  |  |
| **3.9** | **Număr de credite** | **3** |  |  |  |  |  |

1. **Precondiţii (acolo unde este cazul)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 4.1 | De curriculum |  |
| 4.2 | De competenţe |  |

1. **Condiţii (acolo unde este cazul)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 5.1 | De desfăşurare a cursului |  |
| 5.2 | De desfăşurare a laboratorului |  |

1. **Competenţe specifice vizate**

|  |  |
| --- | --- |
| Competenţe profesionale | C1.1 Identificarea, definirea şi enunţarea principiilor, tehnicilor şi metodelor de bază din matematică, fizică, chimie, economie, informatică aplicată, programarea calculatoarelor. |
| Competenţe transversaletransversale |  |

1. **Obiectivele disciplinei**

|  |  |
| --- | --- |
| 7.1 Obiectivul general al disciplinei | Disciplina are ca obiectiv general însuşirea de către studenţi a cunoştinţelor de bază privind1. Formarea deprinderilor intelectuale specifice proceselor mecanice care implică fenomene chimice.
2. Formarea capacităţii de a rezolva probleme teoretice şi practice cu privire la proprietăţile chimice ale materialelor.
3. Dezvoltarea deprinderilor de investigare experimentală şi de cercetare specifice metodelor chimice de analiză.
 |
| 7.2 Obiectivele specifice | Obiectivele specifice urmăresc ca, la finalul cursului, studentul să poată (explica, interpreta, aplica, rezolva, efectua, elabora, utiliza ... *(competenţele profesionale şi transversale ale programului de studii*):La finalul cursului studentul trebuie să fie capabil să:* **utilizeze** metode chimice de analiză instrumentală (colorimetrice, fotometrice, refractometrice, electrochimice...) pentru investigarea proprietăţilor materialelor: aliaje, combustibili, lubrifianţi, materiale ceramice…
* **aplice** tehnici de investigare electrochimică a coroziunii, metodele termice de analiză în scopul determinării parametrilor implicaţi în procese de descompunere, deshidratare, endoterme, exoterm
* **coreleze** parametri măsurabili cu proprietăţile compuşilor analizaţi.
 |

1. **Conţinuturi**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **8.1. Curs**  | Nr de ore | Metode de predare | ObservaţiiResurse folosite |
| 1 | **Introducere in chimia pentru ingineri.** Particule elementare. Atomi. Molecule. Substante. Materiale | 2 | PrelegereDezbatere | Notiuni si terminologie de baza Tablă, cretă, Videoproiectie |
| 2 | **Legaturi chimice**Tipuri de legaturi chimice. ExempleCorelatia Legatura chimica - Structura – ProprietatiStudiu comparativ | 2 | PrelegereDezbatereBrainstorming | Notiuni si terminologie de baza si corelatii cu dicipline ce vor fi studiate in anii urmatori:Rezistenţa materialelor Tablă, cretă,Videoproiectie |
| 3 | **Termodinamica chimica.**Echilibrul termodinamic. Principiul I al termodinamicii. Energia internă, Entropia, Potenţiale termodinamice, Energia liberă, Entalpia liberă. Spontaneitatea proceselor chimice - criterii | 2 | PrelegereDezbatereConverstia euristica | Notiuni si terminologie de bazaTablă, cretă, Videoproiectie |
| 4 | **Termochimia proceselor de ardere.** Căldura de reacţie, Legile termochimiei**.** Legea Lavoisier-Laplace,Legea lui Hess Exercitii si Aplicatii | 2 | PrelegereDezbatereRezolvari exercitii si probleme | Notiuni si terminologie de bazaCorelația cu discipline ce vor fi studiate în anii următori: Termotehnică şi echipamente termiceTablă, cretă, Videoproiectie |
| 5 | Cinetică chimicăViteza de reacţie. Legea vitezei. Cinetica reacţiilor omogene simple. Ordin de reactie. Factorii care influenţează viteza de reacţie: concentraţia, temperatura, presiunea, influenţa catalizatorilor, etc... Reactii în lanț. Explozii.Aplicatii – Studiul reactiilor de ardere în motoare cu explozie și Diesel | 2 | PrelegereDezbatereConverstia euristicaModelare | Notiuni si terminologie de bazaCorelatia cu discipline ce vor fi studiate in anii urmatori: Procese şi caracteristici ale motoarelor de autovehiculeTablă, cretă, Videoproiectie |
| 6 | Procese chimice implicate în poluarea produsă de autovehiculePoluanti primari, secudari...Timp de rezidenta. Gaze cu efectul de sera. Ploi acide. Poluarea atmosferei cu particule in suspensie. Relatii cauza – efect. Efecte cumulative la nivel global. | 2 | PrelegereDezbatereConverstia euristicaModelare | Corelatia cu discipline ce vor fi studiate in anii urmatori: Procese şi caracteristici ale motoarelor de autovehiculeTablă, cretă, Videoproiectie |
| 7 | **Cataliza si catalizatori.** **Procese chimice, metode de detectie a emisiilor poluante si aplicatii in industria auto pentru sisteme de depoluare:**- Reducerea emisiilor de hidrocarburi nearse, a monoxidului de carbon (CO) si a oxizilor de azot (NOx) **-** ***TWC***–;- Catalizatori de oxidare diesel – ***(DOC)***- Reducerea catalitica selectiva (SCR)- Absorbanti pentru oxizii azotului (NOxTrap)  | 2 | PrelegereConverstia euristicaModelare | Corelatia cu discipline ce vor fi studiate în anii următori: Procese şi caracteristici ale motoarelor de autovehiculeTablă, cretă, Videoproiecție |
| 8 | **Cataliza si catalizatori.** **Procese chimice, metode de detectie a emisiilor poluante si aplicatii in industria auto pentru sisteme de depoluare:**- Mecanismul Zeldovich emisii NOx - Detectia prin chemiluminiscență a emisiilor poluante- Detectia prin metode nedispersive in domeniul UV a emisiilor poluante (ND-UV) : oxizii azotului.- Detectia prin metode nedispersive in domeniul infrarosu a emisiilor poluante (ND-IR): monoxidul si dioxidul de carbon.- Detectia emisiilor poluante prin ionizare in flacara (FID)  | 2 | PrelegereModelare | Corelatia cu discipline ce vor fi studiate in anii urmatori: Procese şi caracteristici ale motoarelor de autovehiculeTablă, cretă, Videoproiectie |
| 9 | Echilibre chimice omogene si eterogene Factorii care influenteaza echilibrele chimice | 2 | PrelegereDezbatere | Notiuni si terminologie de bazaTablă, cretă, Videoproiectie |
| 10 | Electrochimie. Electroliţii şi proprietăţi ale acestora. Celule electrochimice: Pile galvanice şi celule de electroliză. Celule galvanice (voltaice) primare: Pila Daniell, Pila Leclanche, Pila cu oxid de argint, Pila cu oxid de mercur.Celulele galvanice secundare: Acumulatorul cu plumb, Acumulatorul Ni-Cd, Acumulatorul Li-ion. Celule de combustie. Aplicatii: autovehiculul hibrid, autovehiculul electric, autovehiculul cu hidrogen | 2 | PrelegereDezbatere | Notiuni si terminologie de bazaCorelatia cu discipline ce vor fi studiate in anii urmatori: Electrotehnică şi maşini electriceTablă, cretă, Videoproiectie |
| 11 | Electrochimie. Electroliza şi aplicaţiile ei tehnice. Coroziunea şi protecţia anticorozivă a materialelor,Clasificarea proceselor de coroziune. Potentiale de coroziune. Seria de activitate a metalelor. Determinarea potenţialului de coroziune, Dependenta vitezei de coroziune de pH-ul mediului coroziv, Determinarea parametrilor de coroziune prin metoda Tafel şi Stern, Protecţia anticorozivă a materialelor.Vopsirea caroseriilor prin cataforeza  | 2 | PrelegereModelareConversatie euristica | Notiuni si terminologie de bazaCorelatia cu discipline ce vor fi studiate in anii urmatori: Electrotehnică şi maşini electriceTehnologia materialelor Tablă, cretă, Videoproiectie,  |
| 12 | Chimia combustibililor, lubrifiantilor si a aditivilor acestora. Combustibili clasici. Biocombustibili (benzine, motorine, GPL, alcooli, biomotorine, bioalcooli, Ad Blue, etc ). Compozitie, obtinere, caracterizare si proprietati.  | 2 | PrelegereModelareConversatie euristica | Notiuni si terminologie de bazaCorelatia cu discipline ce vor fi studiate in anii urmatori: Procese şi caracteristici ale motoarelor de autovehiculeTehnologia materialelorTablă, cretă,Videoproiectie |
| 13 | Chimia fluidelor de răcire, hidraulice si a aditivilor acestora. Lichide de racire și uleiuri de frână. Compoziție, obținere, caracterizare și proprietăți.  | 2 | PrelegereModelareConversatie euristica | Notiuni si terminologie de bazăCorelatia cu discipline ce vor fi studiate in anii urmatori: Tehnologia materialelorMecanica fluidelor, echip. hidraulice şi pneumaticeTablă, cretă,Videoproiectie |
| 14 | Chimia materialelor polimerice, ceramice şi compozite. Aplicatii in industria auto. Cauciuc, mase plastice, fibre naturale si sintetice, varietati de sticla, etc.. Compozitie, obtinere, caracterizare si proprietati.  | 2 | PrelegereDezbatere | Notiuni si terminologie de bazaCorelatia cu discipline ce vor fi studiate in anii urmatori: Tehnologia materialelor Bazele ingineriei autovehiculelorTablă, cretă,Videoproiectie |
|  | Bibliografie1. Iosub, I., *Chimie pentru ingineri*, Editura Universitatii din Pitesti, 2002.
2. Iosub I. , „Note de curs”, 2018.
3. Pica M.E., Horovitz O., Niac G., Vermesan E., Marta L., Chimie pentru ingineri -

 https://www.scribd.com/document/328933177/Chimie-Pt-Ingineri-Vol-11. Iosub I. “Chimia mediului şi poluarea”, Editura Universitãţii din Piteşti, 2002’
 |
| **8.2. Aplicaţii – Laborator** |  | Metode de predare | ObservaţiiResurse folosite |
| 1 | Prezentarea laboratorului. Norme de securitate si protectia muncii în laboratorul de chimie |  | PrelegereaDezbatereaVideo | Documente specificeVideoproiectie |
| 2 | Determinarea unor mărimi fizico-chimice si prelucrarea computerizata a datelor specifice laboratorului de chimie: masa, volum, temperatură, potenţial, pH, curenţi si potenţiale electrice, densităţi, absorbanțe, transmitanțe, indici de refracţie…  |  | Experimentul de laborator frontal si demonstrativ | Aparatura de laboratorPH-metruV –metruRefractometruSticlarie |
| 3 | Determinarea efectelor termice care însoțesc reacțiile chimice: entalpia de reacţie şi de neutralizare |  | Experimentul de laborator frontal si demonstrativ | Sticlarie de laborator Calorimetru termometreReactivi |
| 4 | Determinarea rezistentei la coroziune a metalelor.Potentialul de coroziuneRezistenta de polarizare |  | Experimentul de laborator frontal si demonstrativ | Surse cc, elecrozi, aliaje , conductori, reactivi de culoarePotentiostat Galvanostat Voltalab 21, electrozi |
| 5 | Determinarea conductivităţii unor soluţii de electroliţi şi a parametrilor specifici. Aplicaţii în caracterizarea calităţii apelor.. |  | Experimentul de laborator frontal si demonstrativ | Conductometru, celule conductometrice, esantioane si etaloane |
| 6 | Determinarea potenţialului de electrod al metalelor. |  | Experimentul de laborator frontal si demonstrativ | mV-metru |
| 7 | Lubrifianţi. Determinarea indicelui de vâscozitate. Vâscozimetrul Oswald  |  | Experimentul de laborator frontal si demonstrativ | Vîscozimetrul Oswald Vîscozimetrul HopplerVîscozimetrul EnglerUleiuri lubrifiante  |
|  | Bibliografie1. Iosub I. , „Chimie pentru ingineri-Lucrari de laborator”, Editura Universităţii din Piteşti, 96p, ISBN, 2012.
2. Iosub, I., *Chimie pentru ingineri*, Editura Universitatii din Pitesti, 2002.
3. Iosub I. , „Note de curs”, 2017.
 |

1. **Coroborarea conţinuturilor disciplinei cu aşteptările reprezentanţilor comunitaţii epistemice, asociaţiilor profesionale şi angajatori din domeniul aferent programului**

|  |
| --- |
| Competenţele dobândite la disciplină permit absolvenţilor să lucreze ca: inginer transporturi, inginer ITT |

1. **Evaluare**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Tip activitate** | **10.1 Criterii de evaluare** | **10.2 Metode de evaluare** | **10.3 Pondere** **din nota finală** |
| 10.4 Curs | Participare activă la curs, răspunsuri corecte la întrebări, interes pentru dezvoltarea competentelor teoretice si aplicativeExplicarea, interpretarea, corelarea şi aplicarea corectă a problematicii tratate. Aprecierea cantitativa si calitativa a competentelor de analiză şi sinteză a notiunilor, conceptelor insusite.  | Înregistrare saptamanalaEvaluare finalăProbă orala –  | 10%30% |
| 10.5 Seminar / Laborator / Tema de casă | Rezolvarea sarcinilor de lucru din temele de laborator. Determinarea, Inregistrarea corecta a datelor experimentale si interpretarea acestoraIntocmirea referatelor de laborator.Evaluarea capacitatii de selectie si prelucrare a notiunilor de chimie intr-o aplicatie din domeniul ingineriei traficului si transportullui | Caiet laborator & evaluare orală PortofoliuTemă casă (optional) | 30%30% |
| 10.6 Standard minim de performanţă | Obţinerea a 1,5 puncte la activitatea de laborator şi a minim 1,5 puncte la evaluarea finală, iar suma punctajelor să fie de minim 5 puncte |

Data completării Titular de curs, Titular de seminar / laborator,

19.09.2020 Conf. univ. dr. Ion IOSUB Conf. univ. dr. Ion IOSUB

Data aprobării în Consiliul departamentului, Director de departament, Director de departament,

21 septembrie 2020 (prestator) (beneficiar),

 Conf. dr. Cristina Soare Conf. dr. ing. Adrian Clenci