

Fonaments d'Enginyeria Química

Codi: 102492

Crèdits: 6

Titulació	Tipus	Curs	Semestre
2502444 Química	OB	2	1

Professor/a de contacte

Nom: Julio Octavio Pérez Cañestro

Correu electrònic: Julio.Perez@uab.cat

Utilització d'idiomes a l'assignatura

Llengua vehicular majoritària: català (cat)

Grup íntegre en anglès: No

Grup íntegre en català: Sí

Grup íntegre en espanyol: Sí

Altres indicacions sobre les llengües

Els termes específics clau per l'assignatura es donaran en català, castellà i anglès

Equip docent

Adriana Artola Casacuberta

Prerequisits

Tot i que no hi ha prerequisits oficials, és convenient que l'estudiant hagi aprovat les assignatures de Fonaments de Química i Matemàtiques del primer curs.

Objectius

L'objectiu general d'aquesta assignatura és que l'alumne sigui capaç d'identificar, formular matemàticament i solucionar els problemes de disseny bàsics de l'Enginyeria Química. Específicament, l'alumne ha de ser capaç de:

- Plantejar i solucionar balanços de matèria i energia en sistemes amb i sense reacció química sota diverses condicions (continu/discontinu, estat estacionari/estat no estacionari)
- Realitzar el disseny bàsic de reactors químics continus i discontinus, operant en condicions isotèrmiques o adiabàtiques.
- Adquirir les nocions principals de les operacions bàsiques de l'enginyeria química i la seva aplicació a nivell industrial

Competències

- "Interpretar les dades obtingudes mitjançant mesures experimentals, incloent-hi l'ús d'eines informàtiques; identificar-ne el significat i relacionar les dades amb les teories químiques, físiques o biològiques apropiades."

- Aplicar els coneixements químics a la resolució de problemes de naturalesa quantitativa o qualitativa en àmbits familiars i professionals.
- Aprendre de manera autònoma.
- Avaluar els riscos sanitaris i l'impacte ambiental i socioeconòmic associat a les substàncies químiques i a la indústria química.
- Comunicar-se oralment i per escrit en la llengua pròpia.
- Demostrar iniciativa i esperit emprenedor.
- Demostrar que es comprenen els conceptes, els principis, les teories i els fets fonamentals de les diferents àrees de la química.
- Emprar correctament la llengua anglesa en l'àmbit de la química.
- Gestionar l'organització i la planificació de tasques.
- Gestionar, analitzar i sintetitzar informació.
- Manejar instruments i material estàndard en laboratoris químics d'anàlisi i síntesi.
- Manipular amb seguretat els productes químics.
- Mantenir un compromís ètic.
- Proposar idees i solucions creatives.
- Raonar de forma crítica.
- Resoldre problemes i prendre decisions.
- Tenir destresa per al càlcul numèric.
- Treballar en equip i cuidar les relacions interpersonals de treball.
- Utilitzar la informàtica per al tractament i presentació d'informació.

Resultats d'aprenentatge

1. Analitzar les equacions que representen les mesures experimentals del laboratori.
2. Aprendre de manera autònoma.
3. Comunicar-se oralment i per escrit en la llengua pròpia.
4. Definir els conceptes i principis dels processos químics industrials.
5. Demostrar iniciativa i esperit emprenedor.
6. Descriure els conceptes i principis dels mecanismes de transport
7. Descriure els principis d'operació dels reactors químics i les operacions bàsiques.
8. Dissenyar reactors químics.
9. Dissenyar un sistema de destil·lació.
10. Distingir la terminologia en llengua anglesa dels processos químics industrials.
11. Efectuar càlculs de balanços de matèria i energia.
12. Establir els principis dels balanços de matèria i energia.
13. Gestionar l'organització i la planificació de tasques.
14. Gestionar, analitzar i sintetitzar informació.
15. Identificar i avaluar l'impacte ambiental associat a processos químics industrials.
16. Interpretar les mesures experimentals del laboratori.
17. Manejar equip i material d'instal·lacions aplicades a l'estudi experimental de balanços de matèria i energia.
18. Manipular amb seguretat les instal·lacions experimentals d'enginyeria química.
19. Mantenir un compromís ètic.
20. Proposar idees i solucions creatives.
21. Raonar de forma crítica.
22. Resoldre problemes i prendre decisions.
23. Tenir destresa per al càlcul numèric.
24. Treballar en equip i cuidar les relacions interpersonals de treball.
25. Utilitzar la informàtica per al tractament i presentació d'informació.

Continguts

1. Procés químic i indústria química. Introducció a l'Enginyeria Química.

2. Balanços de matèria i energia. Balanç de matèria total. Balanç de matèria sense reacció química en estat estacionari. Balanç de matèria sense reacció química en estat no estacionari. Balanç de matèria amb reacció

química. Balanç d'energia total. Balanç d'energia mecànica. Balanç d'energia calorífica.

3. Disseny de reactors químics. Velocitat de reacció. Reactor discontinu de tanc agitat. Reactor continu de tanc agitat. Reactor continu de flux de pistó. Comparació entre reactors ideals. Adiabàtica de conversió per sistemes en estat estacionari.

4. Operacions unitàries. Operacions basades en el transport de moviment. Operacions basades en el transport d'energia. Operacions basades en el transport de matèria.

Metodologia

Classes magistrals: En aquest cas, els alumnes reben presencialment una sèrie de coneixements d'una banda teòrics i d'altra pràctics en forma d'exemples o problemes senzills. Aquests coneixements científicotècnics aportaran les bases necessàries per a una comprensió de l'assignatura, resolució de problemes i aprofitament de les pràctiques de laboratori.

Classes de problemes: En aquestes sessions, els alumnes posaran en pràctica, d'una manera dirigida, els coneixements adquirits a les classes magistrals. El fet de ser grups reduïts facilitarà la participació de l'alumnat en la resolució dels mateixos.

Pràctiques de laboratori: Familiaritzar-se amb els mètodes experimentals utilitzats en Enginyeria química per aprendre a manejar diferents equips d'aplicació industrial.

Activitats formatives

Títol	Hores	ECTS	Resultats d'aprenentatge
Tipus: Dirigides			
Classes de problemes	12	0,48	2, 8, 9, 10, 11, 14, 20, 21, 22, 23, 25
Classes magistrals	30	1,2	4, 6, 7, 8, 9, 10, 12, 15, 21
Tipus: Supervisades			
Elaboració d'informes de pràctiques	20	0,8	2, 3, 7, 11, 12, 14, 16, 21, 22, 23, 24, 25
Pràctiques de laboratori	26	1,04	1, 10, 16, 18, 20, 22, 24
Tipus: Autònomes			
Resolució de problemes	40	1,6	2, 13, 14, 21, 22, 23, 25
Treballs en grup	13	0,52	2, 3, 8, 10, 11, 13, 14, 21, 22, 23, 24, 25

Avaluació

1. Avaluació individual: en aquesta part s'avaluen individualment els coneixements científicotècnics de la matèria assolits per l'alumne, així com la seva capacitat d'aplicar-los en la resolució de problemes. L'alumne podrà escollir entre obtenir la nota final a partir la nota d'exàmens parcials o a través d'una prova final. En cas d'optar per a la prova final, l'alumne ha hagut d'haver estat avaluat prèviament d'activitats d'avaluació continuada que equivalguin a 2/3 de la nota final.

1.1. Dos exàmens parcials: cada examen parcial contindrà resolucions de problemes i una prova de teoria.

1.2. Prova final de síntesi : consistirà en un exàmen amb part de problemes i una prova de coneixements teòrics i que comprendrà tota la matèria impartida durant el curs.

2. Avaluació de problemes: S'avaluarà la resolució d'alguns problemes realitzats al llarg del curs i representaran un 10 % de la nota final.

3. Avaluació de les pràctiques: Les pràctiques són d'assistència obligatòria. S'avaluaran tant el treball del laboratori com el treball escrit que se'n derivi i proporcionarà un coeficient que multiplicarà a la nota final. El coeficient anirà de 0.9 a 1.1.

Alumne que supera l'assignatura: Es consideraran alumnes que superen l'assignatura només aquells que obtinguin 5 punts sobre 10 en la totalitat de la nota final.

La qualificació de **No evaluable** es donarà quan no havent aprovat l'assignatura per parcials, l'alumne no es presenti a la prova final.

Activitats d'avaluació

Títol	Pes	Hores	ECTS	Resultats d'aprenentatge
Examen parcial II	0.5*0.9	3	0,12	3, 4, 6, 7, 10, 12, 21
Exàmen parcial I	0.5*0.9	3	0,12	8, 9, 11, 12, 14, 21, 22, 23
Informes de pràctiques	Factor multiplicatiu [0.9-1.1]	0	0	1, 2, 3, 10, 15, 16, 17, 18, 20, 21, 23, 24, 25
Prova final	0.9	3	0,12	1, 3, 4, 6, 7, 8, 10, 11, 12, 21, 22, 23
Treballs en grup	0.1	0	0	2, 5, 8, 11, 13, 14, 19, 21, 22, 23, 24, 25

Bibliografia

AUTOR Aucejo A., Benaiges D., Berna, A., Sanchotello M., Solà C.

TITOL Introducció a l'Enginyeria Química

PUBLICAT Pòrtic. Biblioteca Universitària. 1ª ed. Barcelona (1999).

AUTOR Himmelblau D.M.

TITOL Balances de materia y energía

PUBLICAT Prentice-Hall Hispanoamericana. 4ª ed. México (1988).