

330402 - QA - Química Aplicada

Unitat responsable: 330 - EPSEM - Escola Politècnica Superior d'Enginyeria de Manresa
Unitat que imparteix: 750 - EMIT - Departament d'Enginyeria Minera, Industrial i TIC
Curs: 2019
Titulació: GRAU EN ENGINYERIA MINERA (Pla 2016). (Unitat docent Obligatoria)
Crèdits ECTS: 6 Idiomes docència: Català

Professorat

Responsable: Busquets Rubio, Pere
Altres: Gorchs Altarriba, Roser
Heras Cisa, Francesc Xavier De Las
Lao Luque, Concepcion
Sole Sardans, M. Montserrat
Torra Bitlloch, Immaculada

Competències de la titulació a les quals contribueix l'assignatura

Específiques:

1. Capacitat per a comprendre i aplicar els principis de coneixements bàsics de la química general, química orgànica i inorgànica i les seves aplicacions a l'enginyeria minera.

Transversals:

2. SOSTENIBILITAT I COMPROMÍS SOCIAL - Nivell 1: Analitzar sistèmicament i críticament la situació global, atenent la sostenibilitat de forma interdisciplinària així com el desenvolupament humà sostenible, i reconèixer les implicacions socials i ambientals de l'activitat professional del mateix àmbit.
3. TREBALL EN EQUIP - Nivell 1: Participar en el treball en equip i col·laborar-hi, un cop identificats els objectius i les responsabilitats col·lectives i individuals, i decidir conjuntament l'estratègia que s'ha de seguir.

Metodologies docents

Classes explicatives, en grup gran, en les que es tractaran els conceptes relacionats amb la major part dels objectius específics de la química. S'estimularà la participació activa de l'estudiantat, a l'aula.

En les classes de grups petits dedicar el temps a corregir, comentar o resoldre problemes a classe. Resoldre els dubtes que s'hagin esdevingut. En alguns casos, es pot aplicar l'avaluació formativa, no necessàriament quantificable. Es proposaran problemes o bé exercicis relacionats amb els objectius específics dels continguts, de manera que alguns seran part de l'avaluació continuada (problema/exercici avaluable).

Les pràctiques les experimentaran en el laboratori de química, i generalment constaran de tres parts: (i) Pre-laboratori: segons la pràctica, l'estudiant es pot haver de documentar, repassar conceptes teòrics, llegir un guió o bé respondre qüestions. (ii) Laboratori, majoritàriament experimental, en la que sovint haurà d'obtenir resultats, comprovar o deduir propietats dels compostos químics, aprendre a manipular els aparells i usar el material del laboratori químic, treballant amb mètode. El docent farà seguiment del treball que realitza l'estudiant en el laboratori de química. (iii) Post-laboratori: l'estudiant haurà de respondre qüestionaris relacionats amb les practiques de laboratori de química.

Objectius d'aprenentatge de l'assignatura

En acabar l'assignatura "Química Aplicada" l'alumne ha de ser capaç de:

330402 - QA - Química Aplicada

- Interpretar el concepte de dissolució, calcular i aplicar les diferents formes d'expressar la concentració.
- Reconèixer l'estructura química del compostos i relacionar-la amb les seves propietats.
- Distingir i analitzar els principals tipus de reaccions químiques. Identificar i aplicar els paràmetres més rellevants.
- Descriure, expressar i aplicar coneixements bàsics de l'equilibri de les reaccions químiques.
- Reconèixer i utilitzar correctament el material bàsic del laboratori químic, i treballar amb seguretat i responsabilitat.

Hores totals de dedicació de l'estudiantat

Dedicació total: 150h	Hores grup gran:	0h	0.00%
	Hores grup mitjà:	60h	40.00%
	Hores grup petit:	0h	0.00%
	Hores activitats dirigides:	0h	0.00%
	Hores aprenentatge autònom:	90h	60.00%

330402 - QA - Química Aplicada

Continguts

<p>1. DISSOLUCIONS I ESTEQUIOMETRIA</p>	<p>Dedicació: 38h Grup gran/Teoria: 6h Grup petit/Laboratori: 10h Aprentatge autònom: 22h</p>
<p>Descripció: En aquest contingut es treballa:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Introducció al laboratori de química - Preparació de dissolucions - Elements, compostos i mescles - Expressió de la concentració - Concepte d'equivalent - L'equació química - Estequiometria de la reacció - Càlculs estequiomètrics <p>Activitats vinculades:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Classes expositives amb participació activa dels estudiants (Grup gran). Resolució de problemes i exercicis a l'aula (Grup petit). - Pràctiques de laboratori: 1 (El laboratori de química) i 2 Preparació de dissolucions (forma part de l'activitat avaluable 1). - Problemes i/o exercicis (forma part de l'activitat avaluable 2). - Prova individual (aquest contingut formarà part de l'activitat avaluable 3). 	

330402 - QA - Química Aplicada

<p>2. ESTRUCTURA ATÒMICA I ENLLAÇ QUÍMIC</p>	<p>Dedicació: 48h</p> <p>Grup gran/Teoria: 10h Grup petit/Laboratori: 10h Aprentatge autònom: 28h</p>
<p>Descripció: En aquest contingut es treballa:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Estructura atòmica - Taula periòdica dels elements i propietats periòdiques - L'enllaç químic - Enllaç iònic - Enllaç covalent - Enllaç metàl·lic - Propietats de les substàncies i enllaç químic <p>Activitats vinculades:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Classes expositives amb participació activa dels estudiants. - Resolució de problemes i exercicis a l'aula. - Pràctiques de laboratori: 3 (Relació entre les propietats físiques d'una substància i el tipus d'enllaç químic) (forma part de l'activitat avaluable 1). - Problemes i/o exercicis (forma part de l'activitat avaluable 2). - Prova individual (aquest contingut formarà part de l'activitat avaluable 3). 	
<p>3. REACCIÓ QUÍMICA: EQUILIBRIS IONICS</p>	<p>Dedicació: 64h</p> <p>Grup gran/Teoria: 14h Grup petit/Laboratori: 10h Aprentatge autònom: 40h</p>
<p>Descripció: En aquest contingut es treballa:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Alguns tipus de reaccions - Cinètica - Constant d'equilibri - Equilibri àcid-base - Equilibri de precipitació - Equilibri Red-ox <p>Activitats vinculades:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Classes expositives amb participació activa dels estudiants. - Resolució de problemes i exercicis a l'aula. - Problemes i/o exercicis (forma part de l'activitat avaluable 2). - Prova individual (aquest contingut formarà part de l'activitat avaluable 3). 	



330402 - QA - Química Aplicada

330402 - QA - Química Aplicada

Planificació d'activitats

1. PRÀCTIQUES DE LABORATORI	Dedicació: 40h Grup petit/Laboratori: 15h Aprentatge autònom: 25h
<p>Descripció:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Pràctica 1. El laboratori de química - Pràctica 2. Preparació de dissolucions - Pràctica 3. Relació entre les propietats físiques d'una substància i el tipus d'enllaç químic - Formulació de compostos químics <p>Material de suport: Tot el necessari per a la experimentació al laboratori: Aparells, Materials i Reactius. Guions de Pràctiques i altres materials digital docents (Vídeos i Qüestionaris).</p> <p>Descripció del lliurament esperat i vincles amb l'avaluació:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Seguiment del treball en el laboratori per part del docent essent obligada l'assistència i realització de la part experimental de cada pràctica. - Per cada pràctica, caldrà respondre el qüestionari que el professorat els proposa. Les preguntes del qüestionari estaran relacionades amb l'experimentació, que l'alumne haurà fet amb anterioritat, així com les qüestions que se'ls planteja en el guió de la pràctica. Algunes preguntes estaran relacionades amb la nova pràctica. - La nota de les pràctiques s'obté amb la nota dels qüestionaris de les practiques, cada pràctica hi participa en un 5%, i la nota de la prova de formulació en un 10%. 	
2. ACTIVITATS D'AVALUACIÓ COMPLEMENTÀRIA	Dedicació: 24h Grup petit/Laboratori: 4h Aprentatge autònom: 20h
<p>Descripció: Resolució i lliurament de problemes i/o exercicis per part de l'estudiantat, proposats pel docent . Correcció, per part del docent, que el retornarà valorant els resultats i conclusions amb l'estudiantat. En alguna ocasió es pot plantejar la coavaluació entre l'estudiantat, a més del docent.</p> <p>Material de suport: Enunciats dels problemes i/o exercicis disponibles al campus digital ATENEA. Bibliografia recomanada.</p> <p>Descripció del lliurament esperat i vincles amb l'avaluació:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Resolució dels exercicis/qüestions presentats per escrit. - Qüestionaris d'auto-avaluació. - La resolució de les activitats proposades val un 10%. <p>Objectius específics: En finalitzar aquesta activitat, l'estudiant ha de ser capaç de: Comprendre, aplicar, analitzar i discutir els conceptes teòrics dels continguts relacionats.</p>	

330402 - QA - Química Aplicada

<h3>3. PROVES INDIVIDUALS D'AVALUACIÓ CONTINUADA</h3>	<p>Dedicació: 16h Grup gran/Teoria: 4h Aprentatge autònom: 12h</p>
<p>Descripció: Proves individuals a l'aula amb una part de conceptes teòrics i resolució de problemes i/o qüestions relacionats amb els continguts de l'assignatura.</p> <p>Compren tres proves, d'una durada aproximada de 1:30 h.</p> <ul style="list-style-type: none"> - Prova 1. Contingut 1. (15%) - Prova 2. Contingut 2. (25%) - Prova 3. Contingut 3. (25%) <p>Material de suport: Enunciats i calculadora per a la realització de les proves.</p> <p>Descripció del lliurament esperat i vincles amb l'avaluació: Resolució de les proves. Representa el 60% de la qualificació final de l'assignatura.</p> <p>Objectius específics: En finalitzar aquesta activitat, l'estudiant ha de ser capaç de:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Reconèixer l'estructura química del compostos i relacionar-la amb les seves propietats. - Interpretar el concepte de dissolució, calcular i aplicar les diferents formes d'expressar la concentració. - Distingir i analitzar els principals tipus de reaccions químiques. Identificar i aplicar els paràmetres més rellevants. - Descriure, expressar i aplicar coneixements bàsics d'equilibri a les reaccions químiques. - Reconèixer i utilitzar correctament el material bàsic del laboratori químic, i treballar amb seguretat i responsabilitat. <p>El procés d'avaluació ha de permetre:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Aportar els indicadors per fer el seguiment de l'aprenentatge que aconseguix l'estudiant . - Afavorir la contribució efectiva de l'estudiant en el treball cooperatiu, pel fet que a més de donar una resposta grupal també l'ha de donar de forma individual. - Adquirir una visió global dels continguts i de l'aplicabilitat de la química. - Identificar les seves mancances per millorar el seu aprenentatge. 	

330402 - QA - Química Aplicada

Sistema de qualificació

La matèria se supera per Avaluació Continuada (AC) si s'obté una nota global major o igual que 5 en fer la mitjana ponderada de:

- Els continguts teòrics (65%) amb una nota major o igual que 4,5
- Les activitats d'avaluació complementària (10%)
- Les proves de pràctiques (25%)

En el cas que, un cop aplicades aquestes condicions, no se superi la matèria, l'estudiant haurà d'anar a l'examen de recuperació i es poden presentar 3 casos:

- L'estudiant té aprovada la teoria però no les pràctiques: s'haurà d'examinar només de pràctiques
- L'estudiant té aprovades les pràctiques però no la teoria: haurà de fer un examen de la teoria (continguts 1, 2 i 3).
- L'estudiant té suspeses les pràctiques i la teoria: haurà de recuperar les dues parts.

La nota de la recuperació es calcula amb: nota de teoria (75%) i nota de pràctiques (25%)

Normes de realització de les activitats

- Resoldre i lliurar les tres proves individuals d'avaluació continuada corresponents respectivament als tres continguts (65%).
- Lliurar, segons les condicions requerides pel docent, els problemes i/o exercicis d'avaluació continuada.
- Assistència obligada en les sessions de grup petit (laboratori de química) i realitzar i lliurar les activitats avaluable vinculades.

330402 - QA - Química Aplicada

Bibliografia

Bàsica:

- Chang, Raymond; Goldsby, Kenneth A. Química. 11ª ed. México: McGraw-Hill / Interamericana, 2013. ISBN 9786071509284.
- Kotz, J. C.; Treichel, P. M.; Harman, Patrick A. Química y reactividad química. 5ª ed. México: International Thomson, 2003. ISBN 9706863079.
- Petrucci, Ralph H; Harwood, William S; Herring, F. Geoffrey. Química general [en línia]. 10ª ed. Madrid: Prentice Hall, 2011 [Consulta: 02/07/2019]. Disponible a: <https://discovery.upc.edu/iii/encore/record/C__Rb1510237?lang=cat>. ISBN 9788483226803.
- Atkins, Peter William; Jones, Loretta. Principios de química: los caminos del descubrimiento. 3ª ed. Buenos Aires: Médica Panamericana, 2006. ISBN 9789500600804.
- Reboiras, M. D. Química: la ciencia básica. Madrid: International Thomson Editores, 2006. ISBN 8497323475.
- Bell, Jerry, et al. Química: un proyecto de la American Chemical Society. Barcelona: Reverté, 2005. ISBN 8429170014.
- Orozco Barrenetxea, Carmen; González Delgado, María Nieves; Pérez Serrano, Antonio. Problemas resueltos de química aplicada. Madrid: Paraninfo, 2011. ISBN 9788428380928.
- Reboiras, M. D. Problemas resueltos de química: la ciencia básica. Madrid: Thomson, 2007. ISBN 9788497325417.
- UPCommons: vídeos. Tècniques bàsiques al laboratori [en línia]. Grup de Recursos per a la Didàctica de la Química, 2009 [Consulta: 16/06/2017]. Disponible a: <<http://upcommons.upc.edu/handle/2099.2/1241>>.

Complementària:

- American Chemical Society. Chemistry in the community: ChemCom: a project of the American Chemical Society. 5th ed. New York: W.H. Freeman and Co., 2006. ISBN 9780716789192.
- American Chemical Society. QuimCom: química en la comunidad. 2ª ed. México: Addison Wesley Longman, 1998. ISBN 9684443072.

Altres recursos:

Material digital docent, majoritàriament a l'Atenea: Apunts, en format Presentacions Power Point; Col·lecció d'Exercicis; Vídeos, que tracten sobre les tècniques pròpies del laboratori de química i Qüestionaris, els quals es proporcionen en format paper.

L'espai físic: aula amb pissarra i suport audio-visual, per impartir les classes. Aules per poder treballar en grup.

Atenció estudiant: físicament en el centre, en l'horari i lloc que estableix cada docent i en Suport digital Virtual (Atenea).