



Guia docent 220006 - Q - Química

Última modificació: 22/04/2021

Unitat responsable: Escola Superior d'Enginyeries Industrial, Aeroespacial i Audiovisual de Terrassa
Unitat que imparteix: 713 - EQ - Departament d'Enginyeria Química.

Titulació: GRAU EN ENGINYERIA EN TECNOLOGIES AEROESPACIALS (Pla 2010). (Assignatura obligatòria).
GRAU EN ENGINYERIA EN VEHICLES AEROESPACIALS (Pla 2010). (Assignatura obligatòria).

Curs: 2021 **Crèdits ECTS:** 6.0 **Idiomes:** Català

PROFESSORAT

Professorat responsable: Cortes Izquierdo, M. Pilar

Altres: Torrades Carne, Francesc
Cervantes Torre-Marín, Gemma
Curcoll Masanes, Roger
Valverde Salamanca, Abel
Buscio Olivera, Valentina
Morillo Cazorla, Margarita

COMPETÈNCIES DE LA TITULACIÓ A LES QUALS CONTRIBUEIX L'ASSIGNATURA

Específiques:

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

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.

METODOLOGIES DOCENTS

L'assignatura s'organitza en :

- i) Classes en grups grans: En aquestes classes es desenvolupen els continguts teòrics. S'utilitza el model expositiu que el professor cregui convenient per assolir els objectius fixats
- ii) Classes en grups mitjans. En aquestes classes s'apliquen els coneixements teòrics explicats a classe de teoria o adquirits per l'estudiant o estudianta en el seu aprenentatge autònom a la resolució de problemes i exemples pràctics.
- iii) Classes en grup petits. En aquestes classes es realitzaran les pràctiques de laboratori corresponent a l'assignatura: l'estudiant o estudianta pren contacte amb el laboratori químic i amb la metodologia experimental.

La plataforma ATENEA s'utilitzarà com eina de suport en els tres tipus de classes descrites anteriorment. Es farà servir com transmissor :

Professorat - estudiant/estudianta:

- Informació i programació d'activitats
- Material d'aprenentatge
- Avaluacions de les activitats programades

Estudiant/estudianta -Professor:

- Lliurament de les activitats en funció de les pautes programades
- Preguntes, comentaris i suggeriments respecte als continguts de la matèria i el seu aprenentatge.
- Utilització del Fòrum com a lloc d'informació, debat, etc ... per assumptes referents al desenvolupament de l'aprenentatge

OBJECTIUS D'APRENTATGE DE L'ASSIGNATURA

Proporcionar els coneixements químics bàsics necessaris per l'estudi d'altres assignatures que puguin cursar posteriorment.
Relacionar i aplicar els conceptes teòrics tant en la resolució de problemes numèrics com en la realització de practiques de laboratori.
Proporcionar les eines perquè tinguin capacitat de buscar informació, de seleccionar-la, de reflexionar sobre ella creant-se uns criteris i opinions propis.

Reconèixer la química com a ciència experimental i fixar coneixements a partir d'experimentacions en el laboratori.

En acabar l'assignatura l'estudiant o estudianta ha de ser capaç de:

- o Identificar la reacció química i realitzar càlculs estequiomètrics.
- o Conèixer els elements químics i les seves propietats
- o Entendre els diferents tipus d'enllaços químics
- o Comprendre, a partir de l'enllaç químic, la formació de les molècules i les seves propietats
- o Relacionar l'estructura de les molècules amb les forces intermoleculars i amb les propietats de la matèria.
- o Saber descriure els estats de la matèria.
- o Entendre i aplicar els conceptes relacionats amb la velocitat d'una reacció química.
- o Comprendre i saber aplicar el concepte d'equilibri químic, així com els factors que l'afecten.
- o Conèixer les aplicacions de les reaccions redox a les piles electroquímiques i a l'electròlisi.
- o Adquirir alguns coneixements bàsics sobre compostos i reaccions en química orgànica.

HORES TOTALES DE DEDICACIÓ DE L'ESTUDIANTAT

Tipus	Hores	Percentatge
Hores grup gran	32,0	21.33
Hores grup mitjà	14,0	9.33
Hores grup petit	14,0	9.33
Hores aprenentatge autònom	90,0	60.00

Dedicació total: 150 h

CONTINGUTS

1. Introducció a la Química

Descripció:

- 1.1.- Objecte de la Química. Química i matèria. Estats de la matèria. Àtoms i molècules. Mol. Massa molar. Dissolucions.
- 1.2.- Reaccions químiques. Tipus. Igualació. Càlculs estequiomètrics.

Activitats vinculades:

Classes de teoria, problemes i pràctiques

Es du a terme l'activitat 6 que correspon a una prova individual d'aprenentatge sobre formulació de química inorgànica, igualació de reaccions i càlculs estequiomètrics.

Dedicació: 40h

Grup gran/Teoria: 4h

Grup mitjà/Pràctiques: 3h

Grup petit/Laboratori: 7h

Aprenentatge autònom: 26h



2. Estructura atòmica. Taula Periòdica

Descripció:

2.1.- Partícules i models atòmics.

2.2.- Comportament ondulatori de la matèria: Principi de Broglie. Principi d'incertesa de Heisenberg. Equació de Schrödinger. Orbitals.

2.3.- Àtoms polielectrònics. Taula periòdica. Propietats periòdiques

Activitats vinculades:

Classes de teoria i problemes.

Dedicació: 12h

Grup gran/Teoria: 3h

Grup mitjà/Pràctiques: 1h

Aprenentatge autònom: 8h

3. Estructura molecular

Descripció:

3.1.- Enllaç químic: covalent, covalent polar, iònic.

3.2.- Teories de l'enllaç. Teoria de l'orbital molecular. Molècules diatòmiques. Teoria de l'enllaç-valència. Molècules poliatòmiques.

Activitats vinculades:

Classes de teoria i problemes.

Dedicació: 16h

Grup gran/Teoria: 6h

Grup mitjà/Pràctiques: 1h

Aprenentatge autònom: 9h

4. Estats de la matèria

Descripció:

4.1.- Gasos. Lleis empíriques. Teoria cinètica-molecular. Forces intermoleculars en gasos. Gasos reals, equació de Van der Waals.

4.2.- Estats condensats: Líquids i sòlids. Líquids: Forces intermoleculars en líquids. Propietats dels líquids. Sòlids: tipus i propietats.

4.3.- Dissolucions. Propietats col·ligatives

Activitats vinculades:

Classes de teoria i problemes.

Dedicació: 20h

Grup gran/Teoria: 6h

Grup mitjà/Pràctiques: 2h

Aprenentatge autònom: 12h



5. Cinètica química. Equilibri químic

Descripció:

5.1.- Velocitat de reacció. Llei de velocitat. Interpretació molecular: teories de les col·lisions i del complex activat. Factors que influeixen en la velocitat de reacció. Mecanismes de reacció.

5.2.- Estat d'equilibri químic. Constants d'equilibri. Factors que influeixen en l'estat d'equilibri.

5.3.- Equilibris en dissolució: Àcid-base. Precipitació-solubilitat.

Activitats vinculades:

Classes de teoria, problemes i pràctiques

Dedicació: 38h

Grup gran/Teoria: 6h

Grup mitjà/Pràctiques: 5h

Grup petit/Laboratori: 7h

Aprenentatge autònom: 20h

6. Electroquímica

Descripció:

6.1.- Piles electroquímiques. Potencial estàndard d'elèctrode i de pila. Equació de Nernst. Corrosió dels metalls.

6.2.- Electròlisi. Aspectes quantitius de l'electròlisi: Lleis de Faraday.

Activitats vinculades:

Classes de teoria i problemes.

Dedicació: 16h

Grup gran/Teoria: 4h

Grup mitjà/Pràctiques: 2h

Aprenentatge autònom: 10h

7. Química orgànica

Descripció:

7.1.- Química del C. Productes orgànics: Hidrocarburs. Grups funcionals. Isomeria.

7.2.- Algunes reaccions en química orgànica.

Activitats vinculades:

Classes de teoria i problemes.

Dedicació: 8h

Grup gran/Teoria: 3h

Aprenentatge autònom: 5h



ACTIVITATS

ACTIVITAT 1: CLASSES DE TEORIA

Descripció:

Metodologia: Grup gran

Exposició dels continguts de l'assignatura seguint un model de classe expositiva participativa.

La matèria s'ha organitzat en 6 àrees temàtiques que configuren els 6 capítols presentats en els continguts de la present guia.

Objectius específics:

En finalitzar aquestes classes, l'estudiantat ha de ser capaç d'adquirir i consolidar alguns coneixements químics necessaris pel seguiment dels estudis d'Enginyeria Industrial enumerats en l'últim paràgraf de l'apartat "Objectius d'aprenentatge generals de l'assignatura".

Material:

Bibliografia bàsica i específica.

Apunts del professorat (Atenea)

Lliurament:

Aquesta activitat s'avalua, conjuntament amb l'activitat 2, amb la realització de dues proves escrites: EXÀMENS PARCIAL (activitat 4) i FINAL (activitat 5) seguint la programació de l'ETSEIAT, així com la realització d'alguna activitat complementària d'avaluació que es concretarà a l'inici del curs acadèmic.

Dedicació: 68h

Grup gran/Teoria: 25h

Aprenentatge autònom: 43h

ACTIVITAT 2: CLASSES DE PROBLEMES

Descripció:

Metodologia: Grup mitjà

De cadascun dels capítols el professorat indica a l'alumnat una sèrie de qüestions, exercicis i problemes que aquest ha de resoldre.

En les classes dins de l'aula es fa un seguiment del treball que ha fet l'alumnat, solucionant els dubtes que se li puguin haver presentat i discutint les diferents aproximacions o solucions a un exercici o problema plantejat.

Objectius específics:

En finalitzar aquestes classes, l'estudiantat ha de ser capaç de aplicar els coneixements teòrics de la matèria en l'aplicació de casos pràctics.

També, i des del punt de vista de la metodologia de resolucions de problemes, l'estudiantat ha de ser capaç de:

- Analitzar el problema: entendre l'enunciat. Respondre preguntes de: Quines dades dóna, què demana?
- Desenvolupar un pla per a resoldre el problema: Considerar els possibles camins segons la informació donada i allò que es demana. Determinar els principis i les relacions que uneixen les dades amb l'incògnita.
- Resoldre el problema: Saber utilitzar la informació coneguda, les equacions i les relacions per a aïllar la/s incògnita/es. Seguir les regles i les instruccions sobre els signes, unitats y xifres significatives.
- Comprovar la solució: veure si la resposta és lògica i raonable. Verificar si són correctes tant les unitats així com el nombre de xifres significatives.

Material:

Bibliografia bàsica i específica.

Apunts del professorat (Atenea)

Lliurament:

Aquesta activitat s'avalua, conjuntament amb l'activitat 1, amb la realització de dues proves escrites: EXAMENS PARCIAL (activitat 4) i FINAL (activitat 5) seguint la programació de l'ETSEIAT, així com la realització d'alguna activitat complementària d'avaluació que es concretarà a l'inici dels cursos acadèmics.

Dedicació: 33h

Grup mitjà/Pràctiques: 14h

Aprenentatge autònom: 19h

ACTIVITAT 3: LABORATORI DE QUÍMICA

Descripció:

Realització de 4 pràctiques de laboratori de química, en equips de dos persones.

L'alumnat haurà de fer:

- Aprenentatge pre-laboratori: a partir dels guions i qüestions sobre cada pràctica, portarà en la llibreta/diari de laboratori la preparació prèvia dels experiments a realitzar. Aquest treball el fa l'alumne com a treball autònom.
- Comprovació per part del professor de la realització d'aquest treball, per a identificar l'aprenentatge pre-laboratori.
- Realització de la pràctica: 2 hores. Es fa en el laboratori de química
- Aprenentatge post-laboratori: discussió dels resultats experimentals de la pràctica, de la metodologia del tractament d'aquests resultats i dels conceptes teòrics relacionats: 1 hora.
- Realització d'un informe, sobre la pràctica realitzada. Aquest treball el fa l'alumne com a treball autònom.

Objectius específics:

En finalitzar aquesta activitat, l'estudiant o estudianta ha de ser capaç de:

- Realitzar operacions bàsiques de laboratori de química
- Reconèixer el material i instrumental bàsic de laboratori
- Adquirir destreses experimentals
- Saber descriure els experiments realitzats
- Saber tractar les dades experimentals i treure conclusions
- Aprendre a elaborar informes dels treballs experimentals
- Conèixer i fer ús de les normes bàsiques de seguretat d'un laboratori i de la gestió dels residus.

Material:

Tot el material i reactius necessaris per a la realització de l'experiment al laboratori

Guió detallat amb el qüestionari i el model de l'informe que l'alumne haurà de lliurar al professor de cadascuna de les pràctiques.

Apunts dels temes relacionats amb les pràctiques (powerPoint) a ATENEA.

Lliurament:

- Per a cadascuna de les pràctiques:

o Avaluació de l'aprenentatge pre-laboratori.

o Avaluació de la llibreta/diari de laboratori

Avaluació dels Informes de cada pràctica.

· Al final de les pràctiques: lliurament de la llibreta de laboratori i valoració de la mateixa.

Dedicació: 32h

Grup petit/Laboratori: 14h

Aprenentatge autònom: 18h

ACTIVITAT 4: EXAMEN PARCIAL

Descripció:

Metodologia: Grup gran

Desenvolupament de l'examen parcial de l'assignatura.

Objectius específics:

Avaluar els coneixements adquirits a les sessions teòriques, pràctiques i de laboratori i mostrar el nivell d'assoliment aconseguit.

Material:

No n'hi ha.

Lliurament:

L'alumne ha de resoldre les qüestions i problemes en els fulls lliurats a l'inici de la prova

Aquesta activitat està avaluada com a part de l'element N1P de l'avaluació global de l'assignatura.

Dedicació: 3h

Grup gran/Teoria: 3h



ACTIVITAT 5: EXAMEN FINAL

Descripció:

Metodologia: Grup gran
Desenvolupament de l'examen final de l'assignatura.

Objectius específics:

Desenvolupar els coneixements adquirits a les sessions teòriques, pràctiques i de laboratori i mostrar el nivell d'assoliment aconseguit.

Material:

No n'hi ha.

Lliurament:

Examen resolt sobre el plec de fulls lliurat a l'inici de la prova
Aquesta activitat està avaluada com a part de l'element N2P de l'avaluació global de l'assignatura.

Dedicació: 3h

Grup gran/Teoria: 3h

ACTIVITAT 6: PROVA DE FORMULACIÓ I NOMENCLATURA DE QUÍMICA INORGÀNICA I IGUALACIÓ DE REACCIONS. CÀLCULS ESTEQUIOMÈTRICS

Dedicació: 11h

Grup gran/Teoria: 1h
Aprentatge autònom: 10h

SISTEMA DE QUALIFICACIÓ

Nota global = $0,20 \times N1P + 0,50 \times N2P + 0,20 \times NL + 0,10 \times NAD$

On:

N1P correspon a la nota de l'examen parcial

N2P correspon a la nota de de l'examen final

NL correspon a la nota de les les pràctiques de laboratori. Activitat 3 d'aquesta guia

NAD correspon a la nota de l'Activitat 6 d'aquesta guia

Els resultats poc satisfactoris del primer parcial (N1P) es podran reconduir en el segon examen(N2P). En aquest cas la nota global serà:

$=0,70 \times N2P + 0,20 \times NL + 0,10 \times NAD$, si $N2P > N1P$

BIBLIOGRAFIA

Bàsica:

- Whitten, Kenneth W. Química general. 8a ed. Madrid: Paraninfo, 2010. ISBN 978-970-686-768-8.
- Chang, Raymond. Química [en línia]. 9a ed. México: McGraw-Hill, 2007 [Consulta: 09/11/2020]. Disponible a: https://www.ingebook.com/ib/NPcd/IB_BooksVis?cod_primaria=1000187&codigo_libro=4277. ISBN 9789701061114.
- Flaqué Lajara, C. [et al.]. Química per a l'enginyeria. 3ª ed. Barcelona: Iniciativa Digital Politècnica, Publicacions Acadèmiques UPC, 2014. ISBN 978-84-9880511-6.
- Petrucci, Ralph H. Química general: principios y aplicaciones modernas [en línia]. Undécima edición. Madrid: Pearson Prentice Hall, 2017 [Consulta: 19/05/2020]. Disponible a: http://www.ingebook.com/ib/NPcd/IB_BooksVis?cod_primaria=1000187&codigo_libro=6751. ISBN 9788490355336.

Complementària:

- Formulació i nomenclatura segons normativa IUPAC.



RECURSOS

Enllaç web:

- <http://www.webelements.com/>
- <http://www.periodicvideos.com/#>

Altres recursos:

Apunts del professorat (ATENEA)