



Any acadèmic	2014-15
Assignatura	21030 - Física Atòmica i Molecular
Grup	Grup 1, 1S, GFIS
Guia docent	B
Idioma	Català

Identificació de l'assignatura

Assignatura	21030 - Física Atòmica i Molecular
Crèdits	2,4 de presencials (60 hores) 3,6 de no presencials (90 hores) 6 de totals (150 hores).
Grup	Grup 1, 1S, GFIS (Campus Extens)
Període d'impartició	Primer semestre
Idioma d'impartició	Català

Professors

Professor/a	Horari d'atenció als alumnes					
	Hora d'inici	Hora de fi	Dia	Data d'inici	Data de fi	Despatx
Llorenç Serra Crespi llorens.serra@uib.es	14:30h	15:30h	Dijous	09/02/2015	30/06/2015	209

Contextualització

Assignatura aplicada de la matèria anomenada "Estructura de la Matèria" on s'estudien de manera específica els àtoms i les molècules aïllats aplicant els principis de la Física Quàntica.

Requisits

Recomanables

Haver cursat les assignatures Física Quàntica i Mecànica Quàntica, ja que són les que proporcionen gran part dels coneixements bàsics per abordar la descripció d'àtoms i molècules.

Competències

Les competències del títol que es treballen i s'avaluen a aquesta assignatura donen els resultats d'aprenentatge i destreses següents.

Específiques

- * Conèixer els distints graus de resolució de l'estructura atòmica a àtoms multieletrònics..
- * Calcular densitats atòmiques al model de camp central..
- * Calcular el desdoblament del multiplets a àtoms de dos electrons..
- * Calcular l'efecte de camps externs sobre els espectres atòmics..
- * Conèixer els distints graus de resolució de l'estructura de nivells moleculars..
- * Caracteritzar els espectres rotacionals, vibracionals i electrònics de molècules diatòmiques..



Genèriques

- * Capacitat d'anàlisi i de síntesi.
- * Capacitat d'organització i planificació.
- * Raonament crític.

Bàsiques

- * Podeu consultar les competències bàsiques que l'estudiant ha d'haver assolit en acabar el grau a l'adreça següent: http://estudis.uib.cat/ca/grau/comp_basiques/

Continguts

Continguts temàtics

- Tema 1. Rotació i moment angular
Rotacions i moment angular. Suma de moments angulars. Tensors esfèrics irreduïbles. Teorema de Wigner-Eckart.
- Tema 2. Estructura fina de l'àtom l'hidrogen
Desdoblements d'origen relativista. Termes cinètic, d'espín-òrbita i de Darwin. El desplaçament de Lamb.
- Tema 3. Àtom de dos electrons
Estat fonamental i estats excitats d'àtoms de dos electrons. Tractaments pertorbatiu i variacional.
- Tema 4. Models atòmics de camp central
Models de Hartree, Hartree-Fock i Thomas-Fermi.
- Tema 5. Desdoblements
Desdoblements en esquema LS, jj i intermedi.
- Tema 6. Àtoms en camps estàtics
Efectes Zeeman, Paschen-Back i Stark
- Tema 7. Àtoms en camps depenents del temps
Àtom dins el camp de radiació electromagnètica. Els coeficients d'Einstein. Efecte fotoelèctric.
- Tema 8. Estructura molecular
La separació de Born-Oppenheimer. Enllaç a molècules diatòmiques de valència sp.
- Tema 9. Espectres moleculars
Nivells rotacionals, vibracionals i electrònics.

Metodologia docent

Activitats de treball presencial



Any acadèmic	2014-15
Assignatura	21030 - Física Atòmica i Molecular
Grup	Grup 1, IS, GFIS
Guia docent	B
Idioma	Català

Modalitat	Nom	Tip. agr.	Descripció	Hores
Classes teòriques	Teoria	Grup gran (G)	Classe magistral on s'exposen els continguts de l'assignatura.	40
Classes pràctiques	Problemes	Grup mitjà (M)	Resolució i discussió de problemes seleccionats.	14
Tutories ECTS	Tutories	Grup mitjà (M)	Resolució de dubtes, exposició de treballs i discussió dels continguts.	2
Avaluació	Examens	Grup gran (G)	Exàmens escrits.	4

A començament del semestre hi haurà a disposició dels estudiants el cronograma de l'assignatura a través de la plataforma UIBdigital. Aquest cronograma inclourà almenys les dates en què es faran les proves d'avaluació contínua i les dates de lliurament dels treballs. A més, el professor o la professora informará els estudiants si el pla de treball de l'assignatura es durà a terme a través del cronograma o per una altra via, inclosa la plataforma Campus Extens.

Activitats de treball no presencial

Modalitat	Nom	Descripció	Hores
Estudi i treball autònom individual	Estudi	Assimilar els continguts de l'assignatura.	50
Estudi i treball autònom individual	Problemes	Resolució de problemes proposats.	30
Estudi i treball autònom individual	Treballs	Elaboració de treballs.	10

Riscs específics i mesures de protecció

Les activitats d'aprenentatge d'aquesta assignatura no comporten riscos específics per a la seguretat i salut dels alumnes i, per tant, no cal adoptar mesures de protecció especials.

Avaluació de l'aprenentatge dels estudiants

Teoria

Modalitat	Classes teòriques
Tècnica	Tècniques d'observació (no recuperable)
Descripció	Classe magistral on s'exposen els continguts de l'assignatura.
Criteris d'avaluació	Assistència i participació

Percentatge de la qualificació final: 5%





Problemes

Modalitat	Classes pràctiques
Tècnica	Tècniques d'observació (no recuperable)
Descripció	Resolució i discussió de problemes seleccionats.
Criteris d'avaluació	Assistència i participació

Percentatge de la qualificació final: 15%

Tutories

Modalitat	Tutories ECTS
Tècnica	Tècniques d'observació (recuperable)
Descripció	Resolució de dubtes, exposició de treballs i discussió dels continguts.
Criteris d'avaluació	Treball.

Percentatge de la qualificació final: 10%

Examens

Modalitat	Avaluació
Tècnica	Proves de resposta breu (recuperable)
Descripció	Exàmens escrits.
Criteris d'avaluació	Tres proves durant el curs. Les dues primeres recuperables el dia de la tercera. La prova de setembre amb caràcter de recuperació global. La puntuació de les tres proves és 20, 25 i 25, respectivament.

Percentatge de la qualificació final: 70%

Treballs

Modalitat	Estudi i treball autònom individual
Tècnica	Treballs i projectes ()
Descripció	Elaboració de treballs.
Criteris d'avaluació	

Percentatge de la qualificació final: %

Recursos, bibliografia i documentació complementària

Bibliografia bàsica

Physics of atoms and molecules. B. H. Bransden and C. J. Joachain, Longman.

Bibliografia complementària

Elementary atomic structure, G. K. Woodgate, Oxford.
Bonding and structure of molecules and solids, D. Pettifor, Oxford
Modern quantum mechanics, J. J. Sakurai, Addison-Wesley

Altres recursos





**Universitat de les
Illes Balears**

Guia docent

Any acadèmic	2014-15
Assignatura	21030 - Física Atòmica i Molecular
Grup	Grup 1, 1S, GFIS
Guia docent	B
Idioma	Català

Presentacions de l'assignatura

