

PROGRAMACIÓ DE BATXILLERAT

Segon Curs



Índex de continguts

CONTROL DE CANVIS.....	3
FITXA RESUM DE LA PROGRAMACIÓ.....	4
1 AVALUACIÓ I QUALIFICACIÓ DE LA MATÈRIA.....	7
2 BIBLIOGRAFIA BÀSICA I ALTRES RECURSOS	9
MEMÒRIA D'ELABORACIÓ DE LA PROGRAMACIÓ.....	10
1 COMPETÈNCIES ESPECÍFIQUES DE LA MATÈRIA:.....	10
2 CONTRIBUTIÓ DE LA MATÈRIA A LES COMPETÈNCIES GENERALS DEL BATXILLERAT.....	10
3 CONNEXIONS AMB D'ALTRES MATÈRIES:.....	11
4 ESTRATÈGIES METODOLÒGIQUES:.....	12
5 CONTINGUT DE LES UNITATS DIDÀCTIQUES.....	14
UNITAT DIDÀCTICA 0 : Repàs formulació.....	14
UNITAT DIDÀCTICA 1 : Estats de la matèria.....	15
UNITAT DIDÀCTICA 2 : Termodinàmica.....	17
UNITAT DIDÀCTICA 3 : Cinètica.....	19
UNITAT DIDÀCTICA 4 : Equilibri químic.....	21
UNITAT DIDÀCTICA 5: Reaccions de transferència de protons.....	23
UNITAT DIDÀCTICA 6 : Reaccions de precipitació.....	25
UNITAT DIDÀCTICA 7 : Reaccions de transferència d'electrons.....	27
UNITAT DIDÀCTICA 8 : Propietats periòdiques i espectrometria.....	29



CONTROL DE CANVIS

LLISTAT DE MODIFICACIONS	
Núm. Revisió	Descripció de la modificació
0	Creació
1	Modificacions curs 2018-19



FITXA RESUM DE LA PROGRAMACIÓ**Hores totals: 140**

Els continguts i els objectius de la matèria, són els prescrits en el currículum de batxillerat.

Quadre Distribució hores																																		Hores totals					
UD 0	4																																			4			
UD 1		4	4	2																																	10		
UD 2																																						20	
UD 3																																						8	
Repàs/Global																																						6	
UD 4																																						20	
UD 5																																						20	
Repàs/Global																																							8
UD 6																																							12
UD 7																																							16
UD 8																																							8
Repàs																																							8
Setmana	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	140			



1a Avaluació (12 setmanes)		Hores		
UD 0	Repàs formulació	4		
	Formulació inorgànica Grups funcionals de química orgànica			
UD 1	Estats de la matèria	10		
	Els gasos Els líquids Els sòlids Equilibris entre diverses fases			
UD 2	Termodinàmica	20		
	Conceptes bàsics de termodinàmica Primer principi de la termodinàmica Reaccions químiques a volum o pressió constants Entalpia estàndard de reacció Llei de Hess Entalpia d'enllaç Entropia Energia lliure			
UD 3	Cinètica	8		
	Finalitat de la cinètica química Velocitat de reacció Teoria de les reaccions químiques Equació de velocitat Factors que influeixen en la velocitat de reacció Mecanismes de reacció			
Revisió de conceptes, dubtes i avaluació final		6		
P r o v e s d ' A v a l u a c i ó C o n t í n u a				
Proves escrites	Exercicis pràctics	Treballs	Proves globals	Altres
De 3 a 5	---	---	1	---
70 %	---	---	30 %	---



2a Avaluació (12 setmanes)		Hores		
UD 4	Equilibri químic	20		
	Reaccions reversibles. Concepte d'equilibri La constant d'equilibri K_c Càlculs en equilibris homogeni en fase gasosa El quocient de reacció La constant d'equilibri K_p Equilibris heterogenis Energia lliure i constant d'equilibri Alteració de l'equilibri. Principi de Le Chatelier			
UD 5	Reaccions de transferència de protons	20		
	Teories d'àcids i bases Força d'àcids i bases Concepte de pH Valoracions àcid-base			
Revisió de conceptes, dubtes i avaluació final		8		
P r o v e s d ' A v a l u a c i ó C o n t í n u a				
Proves escrites	Exercicis pràctics	Treballs	Proves globals	Altres
De 2 a 3	---	---	1	---
70 %	---	---	30 %	---

3a Avaluació (11 setmanes)		Hores		
UD 6	Reaccions de precipitació	12		
	Solubilitat dels compostos iònics Producte de solubilitat K_s Obtenció de precipitats Dissolució de precipitats			
UD 7	Reaccions de transferència d'electrons	16		
	Reaccions d'oxidació-reducció Piles voltaiques Electròlisi			
UD 8	Propietats periòdiques i espectrometria	8		
	Caracterització del model ondulatori de l'àtom i de la quantificació de l'energia. Concepte d'orbital. Configuració electrònica Propietats periòdiques Espectrometria (IR, RMN i Masses)			
Revisió de conceptes, dubtes i avaluació final		8		
P r o v e s d ' A v a l u a c i ó C o n t í n u a				
Proves escrites	Exercicis pràctics	Treballs	Proves globals	Altres
De 3 a 4	---	---	---	---
100 %	---	---	---	---



1 AVALUACIÓ I QUALIFICACIÓ DE LA MATÈRIA

1.1 Convocatòria ordinària

L'avaluació serà de forma continuada al llarg de tot el curs, i es donaran qualificacions trimestrals informatives. En aquesta, es valorarà l'assoliment dels objectius fixats pel Departament d'Ensenyament.

Al llarg de cada avaluació es realitzaran diverses proves escrites, exercicis pràctics i elaboració de treballs per tal de valorar els coneixements i els procediments adquirits de l'alumnat.

En el cas que hi hagi alumnes que no realitzin les proves escrites el dia en què es programin, la norma general serà que aquestes no es poden repetir. Malgrat això, en cas de força major i excepcionalment, es podrà repetir una prova escrita sempre que la justificació sigui oficial i degudament documentada.

Al final de l'avaluació es farà un examen global. Aquest abastarà tota la matèria donada durant el trimestre i serà obligatori per a tots els alumnes.

El material utilitzat per atorgar les qualificacions durant el curs (proves escrites, treballs, quaderns de pràctiques, etc.) es lliurarà als alumnes, perquè es pugui utilitzar com una eina més en el procés d'aprenentatge de l'alumne. Per tal de garantir el dret a la revisió de qualificacions, l'alumne ha de conservar fins a final de curs el material que se li lliuri i que hagi contribuït a la seva avaluació continuada. També, amb aquesta finalitat, els professors han de conservar el seu registre de qualificacions i el material d'avaluació que no s'hagi lliurat a l'alumne (com ara el que s'hagi utilitzat en les avaluacions extraordinàries).

Càlcul de la nota de la 1a i 2a avaluació

La nota de l'avaluació té dues parts: Nota d'Avaluació Contínua i Nota de l'Examen Global.

La nota de l'avaluació contínua és la mitjana aritmètica de les proves escrites.

La nota de l'avaluació serà la nota màxima obtinguda d'entre les dues següents:

- 70 % Nota d'avaluació contínua + 30 % Nota de l'examen global
- Nota de l'examen global

Càlcul de la nota de la 3a avaluació

La nota de la 3a avaluació serà la mitjana aritmètica de les proves escrites, ja que no hi ha examen global.

Recuperacions

Si l'alumne, en el butlletí, té una nota de la matèria inferior a 5 en alguna de les avaluacions, podrà recuperar cadascuna de les avaluacions de la següent manera:

La 1a i 2a avaluació es poden recuperar realitzant una prova dins l'horari marc, previ acord del professorat amb l'alumnat afectat. Aquestes proves es faran al principi de la següent avaluació.

La 3a avaluació es pot recuperar a l'examen final ordinari del mes de juny.

La nota mínima per recuperar cadascuna de les avaluacions és 5.



Avaluació final de curs ordinària del mes de juny

Si l'alumne té les tres avaluacions aprovades, la nota final de curs serà la mitjana aritmètica d'aquestes tres notes.

Si l'alumne té alguna avaluació suspesa però amb notes no inferiors a 4, i la mitjana aritmètica de les tres notes és com a mínim 5, la nota final de curs serà la mitjana aritmètica d'aquestes tres notes.

En el cas que l'alumne estigui suspès, tindrà la possibilitat d'aprovar a l'examen final global ordinari de juny.

Examen final global ordinari del mes de juny

Es convoca a un examen global final ordinari simultàniament a:

- Alumnes que tenen alguna avaluació suspesa i es presenten a la part suspesa.
- Alumnes que volen millorar la nota de la matèria.

A aquest examen global final tenen dret tots els alumnes amb matrícula vigent, independentment del seu estatus disciplinari o d'absentisme.

L'examen final global és un examen de "departament", és a dir, per tal de complir amb l'harmonització hi haurà un sol model d'examen per a cada matèria, independentment de si hi ha 1 o més professors que l'imparteixen, sempre que sigui viable organitzativament.

La nota final serà:

- Mitjana aritmètica de les tres avaluacions (en el cas que les tres estiguin aprovades).
- Nota de l'examen final.

1.2. Convocatòria extraordinària

Al mes de setembre, els alumnes que no hagin aprovat la matèria disposaran de la convocatòria extraordinària de recuperació, la qual abastarà els continguts de tot el curs acadèmic, és a dir, de les 3 avaluacions.

La convocatòria extraordinària constarà, exclusivament, d'un examen.

L'examen de la convocatòria extraordinària l'aprova el departament a proposta dels professors que imparteixen la matèria i serà el mateix per a tots els alumnes. Si la nota d'aquest examen es troba entre 5 i 10 l'alumne haurà recuperat la matèria.

La nota serà la nota obtinguda a l'examen.

1.3. Recuperació de la matèria en el cas que l'alumne passi a 2n de batxillerat amb la matèria suspesa

Estant ja l'alumne a 2n de batxillerat i, en el supòsit de que tingui Química de 1r de batxillerat suspesa, l'alumne podrà recuperar-la realitzant una prova (com a mínim) de recuperació per cada avaluació en les dates previstes en el calendari general del centre per a les recuperacions de matèries pendents. També tindrà l'oportunitat de recuperar la matèria a l'examen final de curs ordinari.

1.4. Competència Comunicativa

L'avaluació de la competència comunicativa es farà seguint els criteris acordats en la Comissió Pedagògica de Batxillerat.



2 BIBLIOGRAFIA BÀSICA I ALTRES RECURSOS

TÍTOL	AUTOR	EDITORIAL	ISBN
Química 2 Batxillerat	Obra col·lectiva	Edebé	978-84-236-9258-3

Calculadora científica

