

PROGRAMACIÓ DE BATXILLERAT

Primer Curs



Índex de continguts

CONTROL DE CANVIS.....	3
FITXA RESUM DE LA PROGRAMACIÓ.....	4
1 AVALUACIÓ I QUALIFICACIÓ DE LA MATÈRIA.....	6
2 BIBLIOGRAFIA BÀSICA I ALTRES RECURSOS	8
MEMÒRIA D'ELABORACIÓ DE LA PROGRAMACIÓ.....	9
1 COMPETÈNCIES ESPECÍFIQUES DE LA MATÈRIA:.....	9
2 CONTRIBUTIÓ DE LA MATÈRIA A LES COMPETÈNCIES GENERALS DEL BATXILLERAT.....	9
3 CONNEXIONS AMB D'ALTRES MATÈRIES:.....	10
4 ESTRATÈGIES METODOLÒGIQUES:.....	11
5 CONTINGUT DE LES UNITATS DIDÀCTIQUES.....	13
UNITAT DIDÀCTICA 0 : El treball en el laboratori.....	12
UNITAT DIDÀCTICA 1 : Estructura de l'àtom. Sistema periòdic.....	14
UNITAT DIDÀCTICA 2 : Formulació i nomenclatura inorgànica.....	17
UNITAT DIDÀCTICA 3 : Enllaç químic.....	19
UNITAT DIDÀCTICA 4 : Compostos del Carboni.....	21
UNITAT DIDÀCTICA 5 : La matèria.....	23
UNITAT DIDÀCTICA 6 : Mescles i Solucions.....	25
UNITAT DIDÀCTICA 7 : Reaccions Químiques.....	28



CONTROL DE CANVIS

LLISTAT DE MODIFICACIONS	
Núm. Revisió	Descripció de la modificació
0	Creació. LOMCE
1	Adaptació al curs 2018-19
2	Adaptació al curs 2019-20. Canvi de Llibre de TEXT (Juny 2019). Reestructuració d'algunes UD's. Correcció d'errors.



2a Avaluació (12 setmanes)		Hores		
UD 4	Compostos del carboni	12		
	Carboni . Hidrocarburs. Compostos oxigenats. Compostos nitrogenats. Isomeria. Derivats del petroli. Polímers.			
UD 5	La matèria	22		
	Estats d'agregació de la matèria. Teoria cinetico-molecular de la matèria. Energia de la matèria. Canvis d'estat d'agregació. Classificació de les substàncies materials. Lleis clàssiques de les reaccions químiques. Teoria atòmica de Dalton. Principi d'Avogadro. Massa atòmica i molecular.			
UD 6	Mescles i Solucions	12		
	Classes de mescles. Solucions. Lleis dels gasos. Propietats col·ligatives de les solucions.			
Revisió de conceptes, dubtes i avaluació final		4		
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	Exercicis pràctics	Treballs	Proves globals	Altres
2 o més	---	---	1	---
70 %	---	10%	30 %	---

3a Avaluació (11 setmanes)		Hores		
UD 7	Reaccions químiques	36		
	Concepte de reacció química. Equacions químiques. Tipus de reaccions químiques segons la reorganització dels àtoms. Càlculs basats en les equacions químiques. El rendiment en les reaccions químiques. Obtenció industrial de materials. Energia, Cinètica i Equilibri de les Reaccions. Reaccions Àcid-Base. Reaccions de Precipitació. Reaccions Redox.			
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	Exercicis pràctics	Treballs	Proves globals	Altres
2 o més	---	---	---	---
90 %	---	10%	---	---

AVALUACIÓ I QUALIFICACIÓ DE LA MATÈRIA

1.1.1 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'Educació. 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 de que hi hagi alumnes que no realitzin les proves escrites el dia en que 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. Els alumnes tindran accés a les seves proves escrites i exàmens corregits per tal d'aprendre dels seus errors, prendre notes i comprovar la correcta aplicació dels criteris de correcció. I en el seu cas, fer les reclamacions que calguin. Un cop que una prova escrita o un examen hagi estat corregit es procurarà fer la resolució del mateix a l'aula. Una vegada acabada la revisió, els exàmens seran recollits i arxivats al departament durant el temps indicat per la normativa vigent.

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

La nota de l'avaluació (NA) s'obtindrà partir de les següents:

- Nota de l'avaluació contínua (NC) com la mitjana ponderada de les proves parcials
- Nota de Treballs de Pràctiques de Laboratori (PL)
- Nota de l'Examen Global (NG).

Això queda reflectit a la següent expressió: $NA = \max\{60\% \cdot NC + 30\% \cdot NG + 10\% \cdot PL, NG\}$

Càlcul de la nota de la 3a avaluació

La nota de la 3a avaluació serà la mitjana aritmètica de les proves escrites i dels informes de laboratori, 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 (examen tots els continguts del curs).

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.



QU1 – Química 1

La nota final serà:

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

1.1.2. 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.

1.1.3. 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 Física 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.

1.1.4. Competència Comunicativa

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

BIBLIOGRAFIA BÀSICA I ALTRES RECURSOS

TÍTOL	AUTOR	EDITORIAL	ISBN
Química 1r Batxillerat	Varis Autors	Grup Promotor	978-8491302827

- Calculadora científica
- Moodle del Curs.

