

# PROGRAMACIÓ DE BATXILLERAT

Primer Curs



## Índex de continguts

0.- Control de canvis.....	3
1.- Fitxa resum de la programació.....	4
2.-Unitats didàctiques .....	8
3.-Primera avaluació .....	10
4.-Segona avaluació .....	18
5.-Tercera avaluació .....	25
6.- Estratègies metodològiques .....	32
7.-Criteris i instruments d'avaluació i recuperació .....	34
7.1.-Avaluació inicial .....	34
7.2.-Avaluació formativa .....	34
7.3.-Avaluació sumativa .....	35
7.3.1.-Avaluacions i qualificacions.....	35
7.3.2.-Avaluació final ordinària.....	36
7.3.3.-Recuperacions.....	36
7.3.4.-Avaluació extraordinària.....	37
8.- Recursos materials .....	37



## 0.- Control de canvis

Llistat de modificacions	
Núm. Revisió	Descripció de la modificació
0	Creació. LOMCE
1	Adaptació al curs 2018-19



# 1.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 total s												
UD1	4	4	4																					12												
UD2				4	4	4																		12												
UD3							4	4																8												
UD4									4	4	4	4												16												
UD5												4	4	4	4									16												
UD6															4	4	4							12												
UD7																	4	4	4	4	4			20												
UD8																	4	4	4	4	4			20												
UD9																				4	4			8												
UD10																					4			4												
UD11																						4	4	12												
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
<b>UD1</b>	<b>Estructura de l'àtom. Sistema periòdic. Laboratori</b>	<b>12</b>
	Naturalesa elèctrica de la matèria. Model atòmic de Thomson. Estructura de l'àtom. Model atòmic de Rutherford. Elements químics i isòtops. Orígens de la teoria dels quanta. Mecànica quàntica aplicada a l'àtom. Classificació periòdica dels elements. El treball en el laboratori. Normes de seguretat. Classificació de l'utilatge de laboratori. Els productes en un laboratori de química. La llibreta de laboratori.	
<b>UD2</b>	<b>Formulació i nomenclatura inorgànica</b>	<b>12</b>
	Fórmules de les substàncies químiques. Nombre d'oxidació dels elements. Nombre d'oxidació dels elements. Combinacions binàries. Hidròxids. Oxoàcids. Sals.	
<b>UD3</b>	<b>Enllaç químic</b>	<b>8</b>
	Concepte d'enllaç químic. Enllaç iònic. Enllaç covalent. Enllaç metàl·lic. Enllaços intermoleculars. Tipus de substàncies segons llurs enllaços.	
<b>UD4</b>	<b>Compostos del carboni</b>	<b>12</b>
	Carboni . Hidrocarburs. Compostos oxigenats. Compostos nitrogenats. Isomeria. Derivats del petroli. Polímers.	
Revisió de conceptes, dubtes i avaluació final		<b>4</b>



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	Globals	Altres
De 2 a 3 60%	10,00%	---	30,00%	---

2a Avaluació (12 setmanes)		Hores
<b>UD5</b>	<b>Organització de la matèria</b>	<b>12</b>
	Estats d'agregació de la matèria. Teoria cineticomolecular de la matèria. Energia de la matèria. Canvis d'estat d'agregació. Classificació de les substàncies materials.	

<b>UD6</b>	<b>Lleis fonamentals de la matèria</b>	<b>12</b>
	Lleis clàssiques de les reaccions químiques. Teoria atòmica de Dalton. Principi d'Avogadro. Massa atòmica i molecular.	

<b>UD7</b>	<b>Mescles i solucions</b>	<b>20</b>
	Classes de mescles. Solucions. Lleis dels gasos. Propietats col·ligatives de les solucions.	

Revisió de conceptes, dubtes i avaluació final	<b>4</b>
--	----------

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	Globals	Altres *
De 2 a 3 60%	10,00%	---	30,00%	---

3a Avaluació (12 setmanes)		Hores
<b>UD8</b>	<b>Reaccions químiques</b>	<b>18</b>
	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.	

<b>UD9</b>	<b>Energia de les reaccions químiques</b>	<b>6</b>
	Termodinàmica. Intercanvi d'energia en les reaccions químiques. Llei de Hess.	

<b>UD10</b>	<b>Cinètica i equilibri</b>	<b>4</b>
	Equilibri químic. Cinètica química.	

<b>UD11</b>	<b>Tipus de reaccions químiques</b>	<b>12</b>
	Reaccions àcid-base. Reaccions de precipitació. Reaccions d'oxidació-reducció	

Revisió de conceptes, dubtes i avaluació final	<b>4</b>
--	----------



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	Globals	Altres *
De 2 a 3	60%	10,00%	---	30,00%	---

## 1.1.CRITERIS I INSTRUMENTS D'AVALUACIÓ I RECUPERACIÓ

### 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, té dues parts: Nota d'Avaluació Contínua, NC, i Nota de l'Examen Global, NG.

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

NC = mitjana aritmètica de les proves escrites

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

- Mitjana ponderada de NC amb un 60% de pes i NG amb un 30% de pes
- Nota global NG
- Nota de Laboratori PL

Això queda reflectit a la següent expressió:

$$NA = \max\{0,7 \times NC + 0,3 \times NG + 0,1 \times PL, NG\}$$

Càlcul de la nota de la 3a avaluació

La nota de la 3a avaluació és la mitjana aritmètica de les proves escrites i dels informes de laboratori.

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:

Les 1a i 2a avaluacions es poden recuperar realitzant una prova dins l'horari marc, previ acord del professorat amb l'alumnat afectat. 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 ordinària, NF, serà la mitjana aritmètica d'aquestes tres notes. L'alumne estarà aprovat amb la nota NF.

Si l'alumne té alguna avaluació suspesa però amb notes no inferiors a 4, si la mitjana aritmètica de les tres notes és com a mínim 5, l'alumne estarà aprovat amb la nota NF.

En el cas que NF sigui inferior a 5 l'alumne està suspès i té 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:

Nota final = mitjana aritmètica de les tres avaluacions (en el cas que les tres estiguin aprovades) ó nota de l'examen global.

#### 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 abastirà 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.

#### 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 les Matemàtiques de 1r de batxillerat suspeses, 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 la 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**

Libre de text : Química 1 Batxillerat. Autors: obra col·lectiva. Editorial. edebé. **ISBN 978-84-236-9091-6**

Calculadora : CASIO fx 82 MS. Manual de la calculadora

Connexions a Internet

CD's i DVD's amb recursos relacionats amb diferents aspectes de la Química.

Full d'exercicis complementaris proporcionats a classe

