

Etapa: Batxillerat

Curs: 1r Batx

Matèria: Química

Professor/a: Belén Bueno

Activitats i elements d'avaluació i la seva ponderació dins la nota de l'avaluació

1a avaluació

Activitat	Descripció	Criteris d'avaluació	Pes
Prova 1	Prova de preavaluació. Tema: Formulació orgànica i isomeria	- L'alumne/a sap anomenar i formular els compostos orgànics - identifica els grups funcionals i la jerarquia. - classifica els compostos segons el tipus d'isomeria.	25%
Prova 2	Tema: Formulació inorgànica	- L'alumne/a sap anomenar i formular els compostos inorgànics - identifica els diferents tipus de compostos. - corregeix errades de formulació i nomenclatura	25%
Activitat revisió	Activitats autoavaluatives de control	L'alumne/a sap anomenar o formular compostos químics orgànics i inorgànics independentment i tots barrejats	10 %
Examen Global	Examen Global Tema; Formulació orgànica i isomeria. Formulació inorgànica. La matèria.	- L'alumne/a sap formular i anomenar compostos químics. - L'alumne identifica isòmers i de quin tipus són - L'alumne/a : - sap quantificar la matèria: mol, massa atòmica, isòtops, . - identifica els estats de la matèria i les seves característiques.. - enunciar les lleis dels gasos. - aplica les lleis dels gasos a problemes numèrics en funció de les variables d'estat	35%
Actitud	Valoració de l'actitud a l'aula (atenció, comportament, seguiment de la matèria, realització d'activitats i deures, bons ús de l'ordinador, etc)		15%

2a avaluació

Activitat	Descripció	Criteris d'avaluació	Pes
Prova 1	Prova preavaluació Tema: Calorimetria. Composició de les dissolucions i dispersions col·loïdals. Propietats col·ligatives.	- Reconèixer les aportacions de calor per a escalfar la matèria o provocar un canvi d'estat.. - Saber calcular les unitats de concentració i fer dilucions. - Distinguir els tipus de mesclures homogènies: suspensió, dispersió col·loïdal i dissolució	25%

Prova 2.	Tema: Lleis de la química. Tipus de reaccions químiques. Mètode de l'ió electró.	• L'alumne/a compren els enunciats de les lleis de la química i la relació amb els càlculs ponderals. • L'alumne/a: ○ Identifica els tipus de reaccions químiques. ○ Escriu i iguala les reaccions químiques. ○ Aplica el mètode de l'ió electró a les reaccions químiques.	25%
Activitat Revisió	Exercicis per a revisar els continguts anteriors.	• L'alumne/a sap resoldre activitats i problemes referents a la unitat treballada • Utilitzar eines TAC en l'elaboració de treballs. •	10 %
Examen Global	Examen d'avaluació. Temes: Calorimetria. Composició de les dissolucions i dispersions col·loïdals. Propietats col·ligatives. Lleis de la química. Tipus de reaccions químiques. Mètode de l'ió electró.	• L'alumne/a sap interpretar una corba d'escalfament i aplica els càlculs de la calorimetria. • La alumne/a: ○ Classifica mesclures quotidianes segons el seu tipus. ○ Aplica correctament les unitats de concentració. ○ Quantifica les propietats col·ligatives mitjançant les seves expressions. • L'alumne/a escriu i iguala les reaccions químiques i aplica els càlculs ponderals.	35%
Actitud	Valoració de l'actitud a l'aula (atenció, comportament, seguiment de la matèria, realització d'activitats i deures, bons ús de l'ordinador, etc)		15%

3a avaluació

Activitat	Descripció	Criteris d'avaluació	Pes
Prova 1	Examen de preavaluació. Tema: Estequiometria	• L'alumne/a comprén les lleis de la química i les aplica als càlculs estequiomètrics. • L'alumne/a entén conceptes com el reactiu limitant, puresa dels reactius i rendiment de la reacció. • L'alumne/a dedueix les fórmules empíriques i moleculars dels compostos químics. • L'alumne/a aplica els càlculs estequiomètrics a les reaccions químiques	25%
Prova 2	Tema: La estructura de la matèria i la taula periòdica	• L'alumne/a comprén els models atòmics. • L'alumne/a : ○ sap explicar l'evolució del model clàssic al model quàntic d'interpretació de l'estructura atòmica. ○ Escriu i dedueix els nombres quàntics. ○ interpreta els diagrames d'energia dels orbitals. ○ sap escriure la configuració electrònica de l'àtom.	25 %

		L'alumne/a analitza l'evolució històrica de la taula periòdica	
Activitat Revisió	Exercicis per a revisar els continguts anteriors.	- L'alumne/a sap resoldre activitats i problemes referents a la unitat treballada - Utilitzar eines TAC en l'elaboració de treballs.	10 %
Examen Global	Tema: L'enllaç química	- L'alumne/a sap explicar els tipus d'enllaç químic i els idèntica en els compostos químics. - L'alumne/a analitza la composició dels nous materials.	35%
Actitud	Valoració de l'actitud a l'aula (atenció, comportament, seguiment de la matèria, realització d'activitats i deures, bons ús de l'ordinador, etc)		15%

Observacions:

- Si hi ha faltes d'ortografia a les proves escrites es reduirà de la nota 0,1 p per cada falta d'ortografia fins a un màxim de 2 punts.
- Si la presentació de l'examen és deficient, es reduiran 0,5 punts de la nota final.
- Les pràctiques de Laboratori tot i que es portaran a terme al llarg del curs s'avaluaran con un 10 % de la nota de curs
- Si cal fer algun ajustament durant el curs d'aquestes activitats previstes, es comunicarà amb temps als alumnes i s'especificaran el nous percentatges per a la nota final.

Càlcul de la nota final de la matèria

La nota final de la matèria es calcula fent la mitjana de les tres avaluacions.

Recuperació

La recuperació durant el curs

Avaluació	Activitats de recuperació	Qualificació
1a	Examen de recuperació i/o entrega dels treballs pendents.	Recuperat (5) o No Recuperat (nota igual o superior a la de l'avaluació).
2a	Examen de recuperació i/o entrega dels treballs pendents.	
3a	Examen de recuperació i/o entrega dels treballs pendents.	

Recuperació juny

Activitat	Descripció	Pes
Prova escrita	Continguts 1a, 2a i 3a avaluació	70%
Tasques de recuperació	Treball específic de recuperació	30%

