

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 | <ul style="list-style-type: none"> L'alumne/a sap anomenar i formular els compostos orgànics <ul style="list-style-type: none"> o identifica els grups funcionals i la jerarquia. o classifica els compostos segons el tipus d'isomeria. | 20% |
| Prova 2 | Tema: Formulació inorgànica | <ul style="list-style-type: none"> L'alumne/a sap anomenar i formular els compostos inorgànics <ul style="list-style-type: none"> o identifica els diferents tipus de compostos. o corregeix errades de formulació i nomenclatura | 20% |
| Examen Global | Examen Global Tema; Formulació orgànica i isomeria. Formulació inorgànica. La matèria. | <ul style="list-style-type: none"> L'alumne/a sap formular i anomenar compostos químics. L'alumne identifica isòmers i de quin tipus són L'alumne/a : <ul style="list-style-type: none"> o sap quantificar la matèria: mol, massa atòmica, isòtops, . o identifica els estats de la matèria i les seves característiques.. o enunciar les lleis dels gasos. o aplica les lleis dels gasos a problemes numèrics en funció de les variables d'estat | 45% |
| 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. | <ul style="list-style-type: none"> 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 mescleres homogènies: suspensió, dispersió col·loïdal i dissolució. | 15% |
| Activitat 1 | Exposició oral: Mètodes de separació | <ul style="list-style-type: none"> L'alumne/a sap explicar els mètodes de separació i identificarlos en processos industrials o de separació a la vida quotidiana. Utilitzar eines TAC en l'elaboració de treballs. | 10% |

| | | | |
|----------------------|---|--|-----|
| Prova 2. | Tema: Lleis de la química. Tipus de reaccions químiques. Mètode de l'ió electró. | <ul style="list-style-type: none"> • L'alumne/a compren els enunciats de les lleis de la química i la relació amb els càlculs ponderals. • L'alumne/a: <ul style="list-style-type: none"> o Identifica els tipus de reaccions químiques. o Escriu i iguala les reaccions químiques. o Aplica el mètode de l'ió electró a les reaccions químiques. | 15% |
| 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. | <ul style="list-style-type: none"> • L'alumne/a sap interpretar una corba d'escalfament i aplica els càlculs de la calorimetria. • La alumne/a.: <ul style="list-style-type: none"> o Classifica mesclures quotidianes segons el seu tipus. o Aplica correctament les unitats de concentració. o Quantifica les propietats col·ligatives mitjançant les seves expressions. • L'alumne/a escriu i iguala les reaccions químiques i aplica els càlculs ponderals. | 40% |
| 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 | <ul style="list-style-type: none"> • 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 | 20% |
| Prova 2 | Tema: La estructura de la matèria i la taula periòdica | <ul style="list-style-type: none"> • L'alumne/a comprén els models atòmics. • L'alumne/a : <ul style="list-style-type: none"> o sap explicar l'evolució del model clàssic al model quàntic d'interpretació de l'estructura atòmica. o Escriu i dedueix els nombres quàntics. o interpreta els diagrames d'energia dels orbitals. o sap escriure la configuració electrònica de l'àtom. • L'alumne/a analitza l'evolució històrica de la taula periòdica | 20% |
| Examen Global | Tema: L'enllaç química | <ul style="list-style-type: none"> • 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. | 45% |

| | | |
|----------------|--|------------|
| 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. | |

Extraordinària (setembre)

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