

Etapa: Batxillerat

Curs: 2n 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 nomenclatura i isomeria	<ul style="list-style-type: none"> L'alumne/a sap anomenar i formular els compostos químics. o identifica els grups funcionals i la jerarquia. o classifica els compostos segons el tipus d'isomeria. 	15%
Prova 2	Tema: Conceptes i procediments bàsics de 1r de Batxillerat	<ul style="list-style-type: none"> La alumne/a sap quantificar la matèria. L'alumne/a aplica les lleis dels Gasos Ideals per esbrinar les variables d'estat. L'alumne/a calcula les unitatats de concentració i les aplica al laboratori. L'alumne/a escriu i iguala reaccions tot aplicant els càlculs estequiòmètrics. 	15%
Prova 3	Tema: La matèria, Quantificació de l'energia, Espectroscopia i Enllaç químic	<ul style="list-style-type: none"> L'alumne/a sap interpretar els diagrames de fases. L'alumne/a la teoria cinètico-molecular. L'alumne/a quantifica l'energia de les radiacions electromagnètiques. L'alumne/a aplica la teoria TRPECV per a justificar la geometria energia i angle d'enllaç. L'alumne/a aplica els mètodes espectroscòpics per a determinar l'estructura de les molècules. 	15%
Prova 4	Tema: Propietats periòdiques	<ul style="list-style-type: none"> L'alumne/a situa els elements a la seva posició en la taula periòdica. L'alumne/a sap com varien les propietats periòdiques dins de la taula periòdica 	15%
Examen Global	Tema: La matèria, Quantificació de l'energia, Espectroscopia i Enllaç químic. Termodinàmica química.	<ul style="list-style-type: none"> L'alumne/a sap interpretar els diagrames de fases. L'alumne/a la teoria cinètico-molecular. L'alumne/a quantifica l'energia de les radiacions electromagnètiques. L'alumne/a aplica la teoria TRPECV per a justificar la geometria energia i angle d'enllaç. L'alumne/a aplica els mètodes espectroscòpics per a determinar l'estructura de les molècules. L'alumne/a aplica les funcions d'estat als processos termodinàmics. 	25%
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 de preavaluació Tema: Espontaneïtat i Cinètica química	<ul style="list-style-type: none"> L'alumne/a aplica els criteris d'espontaneïtat als processos termodinàmics. L'alumne/a: <ul style="list-style-type: none"> o quantifica la velocitat de reacció i els ordres de reacció en les cinètiques químiques. o interpreta gràfiques i taules de experiments de cinètica. o analitza els factors que intervenen en les reaccions químiques. o Escriu mecanismes de reacció senzills. 	20%
Prova 2	Tema: Equilibri químic	<ul style="list-style-type: none"> L'alumne/a avalua si un procés homogeni es troba a l'equilibri. L'alumne/a: <ul style="list-style-type: none"> o calcula la K_c o K_p. o calcula les pressions o les concentracions a l'equilibri. o identifica i aplica el grau de dissociació en els càlculs. L'alumne/a analitza els factors que intervenen en l'equilibri. 	20%
Examen Global	Examen d'avaluació. Temes: Termodinàmica química, Cinètica química, Equilibri químic. Reaccions de transferència de protons.	<ul style="list-style-type: none"> L'alumne/a aplica els criteris d'espontaneïtat als processos termodinàmics. L'alumne/a: <ul style="list-style-type: none"> o quantifica la velocitat de reacció i els ordres de reacció en les cinètiques químiques. o interpreta gràfiques i taules de experiments de cinètica. o analitza els factors que intervenen en les reaccions químiques. o Escriu mecanismes de reacció senzills. L'alumne/a avalua si un procés homogeni es troba a l'equilibri. L'alumne/a: <ul style="list-style-type: none"> o calcula la K_c o K_p. o calcula les pressions o les concentracions a l'equilibri. o Identifica i aplica el grau de dissociació en els càlculs. o L'alumne/a analitza els factors que intervenen en l'equilibri. L'alumne entén conceptes con pH i pOH. L'alumne/a: <ul style="list-style-type: none"> o calcula les concentracions a l'equilibri o les constants K_a o K_b o identifica i aplica el grau de dissociació en els càlculs. 	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%

3a avaluació

Activitat	Descripció	Criteris d'avaluació	Pes
Prova 1	Examen de preavaluació. Tema: Hidrolisi, Tampons, Volumetrias àcid-base. Equilibri heterogenis	<ul style="list-style-type: none"> L'alumne/a aplica els càlculs de pH a substàncies a les sals. L'alumne/a porta a terme al laboratori la determinació experimental d'una concentració desconeguda mitjançant una volumetria. L'alumne/a regula el pH d'una dissolució mitjançant una dissolució tampó L'alumne/a quantifica els equilibri heterogenis i coneix els factos que eliminen o provoquen l'aparició de precipitat. 	35%
Examen Global	Tema: Hidrolisi, Tampons, Volumetrias àcid-base. Equilibri heterogenis. Aplicacions de les reaccions redox.	<ul style="list-style-type: none"> Tots els objectius de la prova 1. L'alumne/a aplica les reaccions redox a la estructura de les piles. L'alumne/a sap aconseguir els metalls purs mitjançant l'electrolisi. 	50%
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%