

Etapa: ESO

Curs: 4t d'ESO

Matèria: Física i Química

Professor/a: Judit Artigas

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

1a avaluació

Activitat	Descripció	Criteris d'avaluació	Pes
Prova 1,2	Activitat d'avaluació Tema: Cinemàtica	<ul style="list-style-type: none"> - Definir el moviment. - Diferenciar velocitat mitjana i instantània. - Relacionar rapidesa i velocitat. - Definir el m.r.u. i conèixer-ne l'expressió matemàtica. - Representar gràficament el m.r.u. - Calcular paràmetres de distància, temps i velocitat. - Descriure el moviment variat., diferenciar entre acceleració mitjana i instantània. - Descriure l'expressió del m.r.u.a. i saber-lo representar gràficament. - Calcular paràmetres de distància, temps i velocitat. - Descriure l'expressió del m.r.u.a. i saber-lo representar gràficament. - Calcular paràmetres de distància, temps i velocitat. - Descriure l'expressió del m.cu - Calcular paràmetres de distància, temps i velocitat. - Observar el plantejament i el procediment dels exercicis i les activitats proposades per cada sessió que desenvolupa l'alumne individualment o en grup. Saber donar pautes per tal que siguis autocorregibles, autònoms. 	<p>40%</p> <p>40%</p>
Activitats	Representar dades obtingudes experimentalment	<ul style="list-style-type: none"> - SORTIDA MUSEU - Buscar relació distància temps i fer gràfiques amb Excel per calcular el pendent i la velocitat d'un cos. 	20%
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)		20%

2a avaluació

Activitat	Descripció	Criteris d'avaluació	Pes
-----------	------------	----------------------	-----

prova 1,2	Activitat d'avaluació Tema: Forces i dinàmica	<ul style="list-style-type: none"> - Descriure les forces, la seva representació vectorial i els seus efectes sobre els cossos. - Enunciar la llei de Hooke i conèixer-ne les aplicacions. - Definir les forces concurrents i saber-ne calcular la composició. - Definir l'equilibri de forces. Saber calcular composicions de forces paral·leles - Definir la dinàmica. Enunciar les lleis de Newton i conèixer-ne les aplicacions. - Càlcul de la pressió hidrostàtica d'un líquid. - Definició de pes aparent. Càlcul de l'empenyiment en objectes submergits en H₂O. Relació entre la flotabilitat d'un cos i el seu pes. - Descriure els densímetres. - Descriure la pressió atmosfèrica i els seus instruments de mesura. 	33% 33%
Prova 3	Activitat d'avaluació Tema: Estructura atòmica i enllaç. La taula periòdica	<ul style="list-style-type: none"> - LA MATÈRIA - Identificar els diferents models i el que comporten. - Conèixer els tipus i formes dels orbitals. Entendre els diferents nivells d'energia i l'omplent dels orbitals de menys a més energia. - Identificar els símbols de la taula periòdica. - Saber els grups i família de memòria. - Per la localització dins de la taula saber escriure la configuració d'un àtom i per tant saber les seves característiques i propietats. - Aprendre alguns elements de la taula periòdica. - Diferenciar entre element, mescla i compost. - Observar les configuracions i saber preveure el tipus d'enllaç d'aquest element. - Estudiar les característiques dels diferents enllaços i relacionar-ho amb les propietats d'alguns elements i compostos. 	33%
Activitats	Activitats digitals online	<ul style="list-style-type: none"> - Activitats de síntesi que ajudin a reforçar i afiançar els conceptes adquirits. 	20%
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)		20%

3a avaluació

Activitat	Descripció	Criteris d'avaluació	Pes
Prova 3	Activitat d'avaluació Temes: Formulació inorgànica i orgànica.	<ul style="list-style-type: none"> - FORMULACIÓ - Identificació del nombre d'oxidació dels elements d'un compost. - Relacionar-ho amb la seva estructura atòmica i la posició dels diferents àtoms en la taula periòdica - Relacionar-ho amb el tipus d'enllaç, tal i com s'ha estudiat en el tema anterior. - Enumerar les normes i posar-ne exemples. - Memoritzar les valències i relacionar-les amb la taula periòdica. - Diferenciar entre nomenclatura de Stock i nomenclatura estequiomètrica. - Formular i anomenar òxids - Formular i anomenar hidrurs - Formular i anomenar hidròxids - Formular i anomenar oxoàcids - Formular i anomenar oxosals 	33%
Prova 1	Activitat d'avaluació Tema: Química quantitativa 1 Mescles i solucions.	<ul style="list-style-type: none"> - Interpretar les diferents propietats de l'aigua. - Identificar i diferenciar les substàncies àcides de les bàsiques. - Interpretar els models moleculars de Arrhenius i Brønsted-Lowry - Identificar i reconèixer les reaccions de neutralització. - Reconèixer l'escala de pH i identificar diferents substàncies segons el pH. - Interpretar les reaccions de dissociació d'àcids i bases. - Definir i reconèixer el pH en dissolucions aquoses - Reconèixer diferents indicadors de pH del laboratori i de la vida quotidiana. - Massa molecular. El mol. - Unitats de concentració. - Preparació de dissolucions 	33%
Prova 2	Activitat d'avaluació Tema: Química quantitativa 2 Reaccions químiques.	<ul style="list-style-type: none"> - Interpretar la llei de Lavoisier o de conservació de la massa en reaccions químiques - Representar reaccions químiques mitjançant equacions químiques. - Relacionar el concepte de mol i les reaccions químiques. 	33%

		- Relacionar les quantitats de reactius i de productes que intervenen en una reacció química.	
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)		20%

Observacions:

- Si hi ha més de 20 faltes d'ortografia en un examen, es reduiran 0,5 punts de la nota final.
- Si la presentació de l'examen és deficient, es reduiran 0,5 punts de la nota final.
- Les activitats lliurades fora de termini no seran avaluades.
- 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	No hi ha examen de recuperació al final del trimestre. Els alumnes al no aprovar un trimestre ja tenen activitats de recuperació penjades a la plataforma (autocorregibles però que hauran d'entregar). Si l'alumne al llarg del curs té 2 trimestres aprovats i un suspès, la matèria es considerarà aprovada. Totes aquestes activitats es faran al llarg del curs, sense esperar al juny.	Recuperat (5) o No Recuperat (nota igual o superior a la de l'avaluació).
2a		
3a		