



CEPA ANTONIO MACHADO

ACTIVIDADES ACT

CURSO
2024/2025

SEGUNDO CUATRIMESTRE

1ª EVALUACIÓN

ACTIVIDADES

ÁMBITO: ACT

MÓDULO: 4º

TEMAS: 1, 2, 3, 6

NOMBRE: _____

APELLIDOS: _____

D.N.I. _____

PROFESOR/A: LAURA RAMOS LOZANO

CONTACTO:

- espaepad.act4@gmail.com
- Tutorías colectivas: LUNES 16:00 A 17:70
MIÉRCOLES 18:00 A 19:50

NOTA IMPORTANTE: Leed toda la información que hay en el interior de este cuadernillo, encontraréis las actividades, preguntas similares a las del examen y qué hay que estudiar de cada tema. UTILIZA ESTA PORTADA PARA PRESENTAR TUS ACTIVIDADES.

	CEPA ANTONIO MACHADO ACTIVIDADES ACT	CURSO 2024/2025
---	---	----------------------------------

Criterios calificación modalidad distancia

En la modalidad ordinaria, se celebrarán dos pruebas presenciales, una de ellas se desarrollará mediado el cuatrimestre, y la otra, al término de cada cuatrimestre. La última prueba llevará asociada la correspondiente calificación del módulo a partir de los resultados de las dos pruebas celebradas. La calificación final del módulo en sus diferentes ámbitos vendrá determinada de la siguiente manera:

- La consecución de los criterios de evaluación contemplados en las pruebas presenciales, tendrá un valor ponderado de un 80%.
- El logro de los criterios de evaluación contemplados en la realización de tareas y trabajos no presenciales, tendrá un valor ponderado de un 20%.

Una vez realizadas las dos pruebas parciales, se hará media entre ellas y si el alumno obtiene calificación positiva ya habrá terminado el curso. Si no, deberá presentarse a la prueba ordinaria con aquella evaluación que tenga suspensa o si son las dos, con la totalidad de la materia.

Es imprescindible presentarse a las pruebas presenciales para poder aprobar la materia. Si un alumno no se presentara a alguna de las pruebas parciales, su evaluación será INSUFICIENTE y deberá presentarse a la evaluación ordinaria para superar la materia.

En ningún caso, la no realización de las tareas y trabajos no presenciales, la no asistencia a las tutorías, supondrán la pérdida del derecho a la participación en las pruebas presenciales ni del derecho a la evaluación. Si un alumno no presenta las tareas y trabajos no presenciales, su calificación en los criterios de evaluación contemplados en dichas tareas será de 0, quedándose así con los obtenidos únicamente en la prueba presencial.

Tareas y trabajos no presenciales

Deberán entregar este cuadernillo de la primera evaluación **antes del examen, (si no pudieran entregarlas antes, se les recogerán el mismo día del examen)**. La entrega de los cuadernillos se hará de la siguiente manera:

- **De manera presencial** a la profesora encargada de la asignatura en el cambio de clase de la tarde de lunes a jueves a las 18 o al comienzo de las tutorías colectivas.
- También se podrán entregar en formato PDF a través de la plataforma **Educamos**
- Si no fuera posible entregarlo con antelación de alguna de las formas que hemos mencionado, se recogerá el día del examen de manera presencial.



CEPA ANTONIO MACHADO

ACTIVIDADES ACT

**CURSO
2024/2025**

Cada cuadernillo tendrá **dos partes** diferenciadas: las dos partes serán evaluadas pero hay que aclarar que la segunda parte servirá al alumno para preparar aquello de lo que será evaluado en la prueba escrita presencial. Pero en cualquier caso, **el cuadernillo hay que realizarlo en su totalidad.**

Para resolver las actividades que aparecen en estos cuadernillos, al igual que para preparar las pruebas escritas, el alumno contará con los siguientes materiales:

- Libros resumen elaborados por el profesor: podrán encontrarlos en la página web del centro y en las copisterías de Puertollano.
- Internet y otros libros de texto

MÓDULO 4: ÁMBITO CIENTÍFICO TECNOLÓGICO

PRIMERA EVALUACIÓN

TEMA 1. FUNCIONES. FUNCIÓN LINEAL. FUNCIÓN CUADRÁTICA.

TEMA 2. LA MATERIA. GASES.

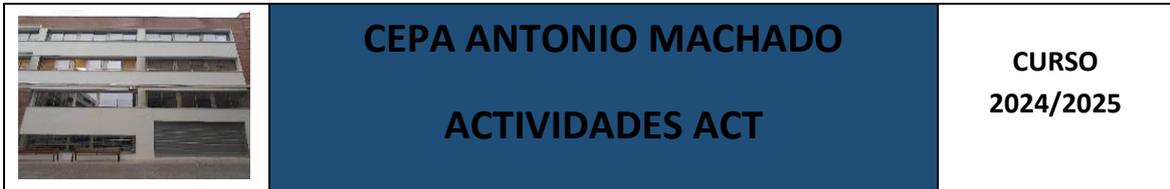
TEMA 4. SALUD Y ENFERMEDAD

TEMA 6. TRIGONOMETRÍA

PRIMERA PARTE EVALUABLE

ACTIVIDADES

1. **¿Qué relación tiene el crecimiento de una función lineal con el ángulo que forma su representación gráfica con el eje OX?** (criterio 1.1.)
2. **¿Qué es una reacción química? Enuncia en qué consiste la ley de conservación de la masa y da un ejemplo de reacción química sencilla. ¿Cuáles son los reactivos y cuáles los productos?** (criterio 1.3.)
3. **Enuncia las leyes de los gases y, utilizando la ecuación de los gases ideales, resuelve el siguiente problema:** (criterio 1.3.)



Calcula el volumen que ocupa un gas sabiendo que la presión son 3 atmósferas, la temperatura son 450 K y el número de moles es 5.

- Describe tres propiedades generales de la materia. Si una sustancia A tiene una masa de 3 kg y un volumen de 6 litros, mientras que 350 g de otra sustancia B tiene un volumen de 450 ml, ¿cuál de las dos sustancias tiene una mayor densidad? (dar el resultado en g/l) (criterio 11.1.)
- ¿Qué microorganismos causan las enfermedades infecciosas? ¿A través de qué vías pueden contagiarse? ¿Qué barreras pasivas evitan el paso de los agentes patógenos al interior del organismo? (criterio 5.4.)
- ¿Cuáles son los principales criterios que se utilizan para clasificar las enfermedades? (criterio 9.2.)

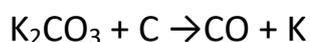
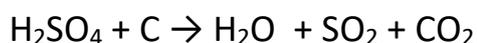
SEGUNDA PARTE (PRÁCTICA EXAMEN Y EVALUABLE)

- Representa gráficamente la siguiente función cuadrática, haciendo un estudio de las características más relevantes de dicha gráfica (continuidad, crecimiento, máximos y mínimos). (criterios 1.1., 4.1.)

$$y = -x^2 - 4x + 12$$

- La tarifa de una empresa de mensajería con entrega domiciliaria es de 12 € por tasa fija más 5 € por cada kg.
 - Hallar la expresión analítica de la función que relaciona el precio del envío en función de su peso en kg.
 - ¿Cuánto costará enviar un paquete de 0,7 kg?
 - Si disponemos sólo de un billete de 50 €, ¿cuál es el peso máximo que podremos enviar? (criterio 5.2.)

- Ajusta las siguientes reacciones químicas: (criterio 11.2.)



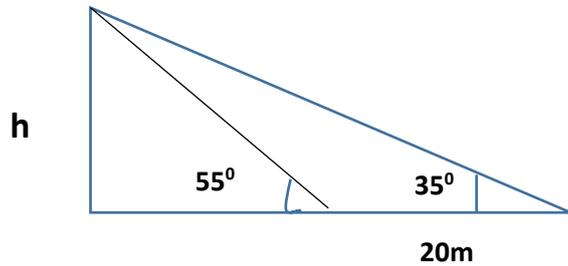
- El cobre reacciona con el ácido sulfúrico según la ecuación: (criterio 11.2.)



Si se tienen 300 g de ácido sulfúrico (H_2SO_4), calcula el número de moles de dióxido de azufre (SO_2) que se producirán.

(Nota: Masa atómica (H) = 1 g/mol, Masa atómica (S)= 32 g/mol, Masa atómica del (O), 16 g/mol)

5. Estoy mirando la parte alta de un edificio desde un ángulo $\alpha = 35^\circ$. Si me acerco 20 m, lo estaré viendo desde un ángulo de $\beta = 55^\circ$. ¿Qué altura tiene el edificio? (criterio 3.1.)



6. Ramiro está volando su cometa y le gustaría saber qué altura alcanza. La sombra de la cometa comienza a sus pies y termina a 6,7 metros y el ángulo que forma el cable con el suelo es de 39° . ¿A qué altura se encuentra la cometa? (criterio 2.1.)
7. Repasa el tema 4 “Salud y enfermedad”, atendiendo principalmente a las enfermedades no infecciosas, y la asistencia sanitaria y los trasplantes.