

ANEXO III. Documentación: Cuaderno de Prácticas



**V Jornadas de Introducción al
Laboratorio de Ciencias de la
Vida
para Alumnos de Bachillerato**

Guía de Prácticas

**Enero-Febrero de 2020
Facultad de Ciencias
Universidad de Córdoba**

DETERMINACIÓN DE LA CAPACIDAD ANTIOXIDANTE DE EXTRACTOS VEGETALES.

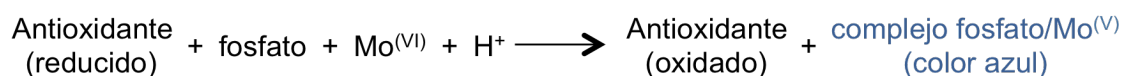
INTRODUCCIÓN

Las plantas, igual que todos los organismos vivos, generan espontáneamente especies químicas muy reactivas procedentes fundamentalmente del metabolismo del oxígeno y, en menor medida, del metabolismo del nitrógeno. Algunas de estas especies son imprescindibles para el mantenimiento normal del metabolismo; sin embargo, cuando sus niveles son excesivamente elevados pueden tener efectos nocivos. Además, las plantas están expuestas a la acción de agentes oxidantes externos. Como respuesta a la presencia de estas especies reactivas, tanto de origen interno (ejemplo: peróxido de hidrógeno) como externo (ejemplo: ozono troposférico), las plantas presentan una serie de sistemas de defensa tanto enzimáticos como no enzimáticos. Entre los no enzimáticos se encuentran sustancias conocidas como **antioxidantes**. Entre ellos se encuentran el ácido ascórbico (vitamina C), los tocoferoles (vitamina E), el glutatión, los carotenoides y los compuestos fenólicos.

Aparte de sus funciones biológicas naturales, los compuestos antioxidantes de origen vegetal presentan grandes aplicaciones en el mundo de la **alimentación**, la **medicina** y la **cosmética**.

Existe una multitud de métodos de terminación de antioxidantes totales. Se emplea el concepto de **capacidad antioxidante** para referirse a la concentración de antioxidantes totales en un extracto. La capacidad antioxidante se expresa como cantidad de un antioxidante de referencia, como el ácido L-ascórbico (vitamina C). Así, se dice por ejemplo que un extracto tiene una capacidad antioxidante de 3 micromoles de ácido ascórbico por mililitro de extracto (3 $\mu\text{mol asc/ml}$), o que una semilla posee una capacidad antioxidante de 10 micromoles de ácido ascórbico por gramo de semilla (10 $\mu\text{mol asc/g}$).

En esta práctica se ensayará un método **espectrofotométrico** muy sencillo, basado en la formación de un complejo coloreado (azulado) de fosfato y molibdeno^(V). El fundamento del método radica en la capacidad de los antioxidantes de reducir el molibdeno^(VI) a molibdeno^(V), el cual, en presencia de fosfato a pH ácido, forma un complejo fosfomolibdico de color azul cuyo espectro de absorción presenta un máximo a 695 nm.



En el ensayo, que contiene una mezcla de reactivo fosfomolibdico y la muestra con antioxidantes, las moléculas de antioxidante, que son compuestos reductores, reaccionan con el $\text{Mo}^{(VI)}$ y lo reducen a $\text{Mo}^{(V)}$, al tiempo que ellos se oxidan.

Una vez transcurrida la reacción, se mide la absorbancia a 695 nm, que será proporcional a la cantidad de antioxidantes presentes en la muestra y que se denomina capacidad antioxidante. Para la calibración del método se emplean antioxidantes conocidos como el ácido ascórbico, de modo que la cantidad de antioxidantes totales, o sea la capacidad antioxidante, se expresa como el equivalente en moles de ácido ascórbico.

MATERIALES Y REACTIVOS

Material de laboratorio

Mortero; balanza; pipetas; tubos Eppendorf; microfuga; baño de agua termostático; espectrofotómetro; cubetas de espectrofotómetro de 1 ml; cubeta de hielo picado.

Reactivos

Semillas de pimienta y de comino; Ácido sulfúrico; fosfato sódico; molibdato amónico; solución de ácido ascórbico; agua destilada.

PROCEDIMIENTO

Preparación del reactivo fosfomolibdico.

El reactivo fosfomolibdico es una mezcla de ácido sulfúrico, fosfato monosódico y molibdato amónico.

1. Las soluciones necesarias para preparar el reactivo fosfomolibdico son las siguientes: ácido sulfúrico (H_2SO_4 3 M), agua, fosfato sódico ($\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 160 mM) y molibdato amónico ($\text{Mo}_7\text{O}_{24}(\text{NH}_4)_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ 20 mM).
2. En el momento de su uso se prepara una mezcla de dichas soluciones en la proporción 1:2:1:1 (v:v:v:v). Debe tenerse en cuenta el número de ensayos que se van a realizar y que se emplea 1 ml de reactivo fosfomolibdico en cada ensayo.

Con objeto de agilizar la práctica, el reactivo fosfomolibdico ya está preparado.

Obtención de extractos de semillas.

1. Triturar en un mortero 1 g de semillas (pimienta o comino) sin golpear, solo presionando y girando la maza con cuidado de que no salten y se salgan del mortero. Seguir triturando hasta obtener un polvo fino. Unos 5 minutos.
2. Añadir 5 ml de agua destilada y homogeneizar.
3. Transferir 1 ml del extracto a un tubo Eppendorf marcado con la letra P (para el extracto de pimienta) o C (para el extracto de comino). Para ello cortamos el extremo de una punta de pipeta con las tijeras para hacer el agujero más grande y pipeteamos el extracto al tubo Eppendorf.
4. Centrifugar la muestra a la máxima velocidad de la microfuga durante 5 minutos. Tomar 0,5 ml de sobrenadante y pasarlos a un tubo Eppendorf limpio. Evitar tomar restos de tejido. Marcar el tubo como EP ("extracto de pimienta") o EC ("extracto de comino"), y mantenerlo en frío sobre hielo hasta su uso.

Montaje y desarrollo de las reacciones

Una vez obtenidos los extractos de semillas se procede a desarrollar las reacciones de determinación de la capacidad antioxidante.

1. Para ello etiquetaremos nuevos tubos Eppendorf de la siguiente forma:

1 tubos, como **P1 (o C1)** (para el extracto de pimienta o comino, respectivamente)

1 tubo, como **B**

2. Preparar en esos 2 tubos Eppendorf las mezclas que se indican en la Tabla 1.

Atención: pipetear con cuidado el reactivo fosfomolibdico, ya que contiene ácido sulfúrico.

Tabla 1. Mezclas de reacción de las muestras problema.

	P1	B	C1
Reactivo fosfomolibdico	900 µl	900 µl	900 µl
Agua	--	100 µl	--
Extracto de pimienta	100 µl	--	--
Extracto de comino	--	--	100 µl

3. Una vez preparadas las mezclas, los tubos se cierran y se voltean para homogeneizar bien el contenido. Se dejan en la gradilla sobre la mesa de trabajo hasta su uso.

4. Construcción de una recta de calibrado.

La determinación de la capacidad antioxidante requiere la elaboración de una recta de calibrado. Para construir una recta de calibrado, se preparan y se tratan con el reactivo fosfomolibdico una serie de soluciones de concentración conocida de ácido ascórbico, tal como se muestra en la Tabla 2.

Tabla 2. Mezclas de reacción para la recta de calibrado.

REACTIVOS		
Tubo nº	Patrón ácido ascórbico	Reactivo fosfomolibdico
CAH1	100 µl PAC1	900 µl
CAH2	100 µl PAC2	900 µl
CAH3	100 µl PAC3	900 µl
CAH4	100 µl PAC4	900 µl
CAH5	100 µl PAC5	900 µl

Las muestras CAH1, CAH2, CAH3, CAH4 y CAH5 contendrán 70, 140, 210, 280 y 350 nanomoles de ácido ascórbico, respectivamente, en 1 ml del volumen total de la reacción.

5. Desarrollo de las reacciones. Incubar todas las reacciones (muestra problema y muestras patrón) a 60 °C durante 10 minutos. Una vez transcurrido el tiempo de reacción, sacar los tubos y dejarlos enfriar a temperatura ambiente.

6. Centrifugar los tubos con las reacciones de las muestras problema en la microfuga a máxima velocidad durante 5 minutos. Así, las sustancias que han precipitado durante la reacción sedimentarán y la reacción quedará clara.

Medidas de absorbancia

Medir la absorbancia a 695 nm de las muestras problema (CAP1, CAC1) y de las muestras patrón (CAH1, CAH2, CAH3, CAH4, CAH5) frente al blanco (B). Para ello se introduce en primer lugar la cubeta con la reacción blanco (B) y se hace el auto cero en el espectrofotómetro. A continuación se mide la absorbancia de cada muestra. Es recomendable empezar con las muestras que presenten menos color y asegurarse de vaciar muy bien la cubeta antes de medir la siguiente muestra.

Tabla 3. Medidas de absorbancia de las muestras problema y las muestras patrón.

CAP1	CAP2	CAC1	CAC2	CAH1	CAH2	CAH3	CAH4	CAH5
A_{695}								

Cálculos

1. Calcular la recta de calibrado, que es la recta de regresión correspondiente a los datos, representando nanomoles (nmol) de ascórbico frente a la absorbancia a 695 nm (A_{695}).

Tabla 4. Recta de calibrado.

Muestra	ascórbico (nanomoles)	A_{695}
CAH1		
CAH2		
CAH3		
CAH4		
CAH5		

2. Determinar el valor de la pendiente de la recta de regresión, o factor de calibración (Fh).

$$\text{nanomoles (Y)} = \mathbf{Fh} \cdot A_{695} \text{ (X)}$$

3. Cálculo de la capacidad antioxidante.

La capacidad antioxidante de las muestras de semillas se obtiene aplicando la siguiente fórmula:

$$\mathbf{CA \text{ (nmol asc/g peso fresco)} = (A_{695} \cdot Fh \cdot Ve/Vm) / Pf}$$

A_{695} = Absorbancia a 695 nm de la muestra de pimienta (CAP1) o de la muestra de comino (CAC1)

Fh = Factor de relación entre nmol de ascórbico y A_{695} (pendiente de la recta de calibrado)

Ve = Volumen total del extracto (el volumen total del extracto acuoso de semillas es 5 ml)

Vm = Volumen de la muestra (volumen de extracto usado en el ensayo, esto es 0,1 ml).

Pf = Peso fresco del tejido vegetal (peso de las semillas usadas en la extracción, esto es 1 g).

El resultado final se debe dar como una media de los valores obtenidos por cada uno de los grupos acompañada de su correspondiente desviación estándar.

CA pimienta = media \pm d nmol asc/g

CA comino = media \pm d nmol asc/g

CUESTIONES

Responder las siguientes cuestiones relacionadas con la práctica:

1. ¿Por qué el color de las reacciones en las muestras problema es verde mientras que en las reacciones de los patrones es azul?
2. ¿Cuál de las dos semillas es mejor como fuente de antioxidantes?
3. ¿Por qué son las semillas ricas en compuestos antioxidantes?

REFERENCIAS

Mohamed R, Pineda M, Aguilar M (2007) Antioxidant capacity of extracts from wild and crop plants of the Mediterranean region. *Journal of Food Science* 72:S59-S63.

Prieto P, Pineda M, Aguilar M (1999) Spectrophotometric quantitation of antioxidant capacity through the formation of a phosphomolybdenum complex: Specific application to the determination of vitamin E. *Analytical Biochemistry* 269:337-341.

ANEXO III. Documentación: Cuaderno de Prácticas



**V Jornadas de Introducción al
Laboratorio de Ciencias de la
Vida
para Alumnos de Bachillerato**

GUÍA DE PRÁCTICAS:
OBSERVACIÓN DE ESTOMAS
AL MICROSCOPIO ÓPTICO

**Enero-Febrero de 2020
Facultad de Ciencias
Universidad de Córdoba**

OBSERVACIÓN DE ESTOMAS AL MICROSCOPIO ÓPTICO

La práctica comenzará con una breve descripción de las partes del microscopio óptico y de su manejo por si hay alumnos que no estén familiarizados con el microscopio y su uso.

El microscopio óptico

Es un instrumento que permite la observación de estructuras no apreciables a simple vista. Aumenta la capacidad que tiene el ojo humano para distinguir objetos pequeños entre 2000 y 3000 veces.

Partes del Microscopio

Mecánicas:

Pie o base. Plataforma sobre la que se asienta toda la estructura del microscopio.

Columna. Une la base con los objetivos y oculares

Tornillos macro y micrométrico. Permiten enfocar la muestra.

Platina. Plataforma sobre la que se dispone la muestra. Movimientos arriba- abajo, izquierda-derecha.

Ópticas:

Lámpara. Fuente luminosa que incide sobre la muestra.

Diafragma. Regula el paso de la luz que llega a la muestra. Se utiliza para observar con mayor contraste.

Condensador. Condensa y dirige la luz en la dirección de los objetivos. Muestra. La luz atraviesa el objeto, por lo que se requiere una muestra fina.

Objetivo. Lentes con diferente capacidad de aumento que se disponen en una estructura giratoria denominada revolver. Los hay de 4, 10, 20 y 40 aumentos.

Oculares. Lentes por las que observamos la muestra. Regulables a la distancia de nuestros ojos.

Manejo

La muestra se monta sobre un portaobjetos al que le hemos añadido una gota de agua. Posteriormente se añade otra gota de agua y se cubre con el cubreobjetos. Se coloca sobre la platina que debe estar abajo del todo (haciendo uso del tornillo macrométrico) y se asegura con ayuda de la pinza. Al principio, se utiliza el objetivo de menor aumentos (4), se observa y se va subiendo hasta enfocar. Se centra el objeto y se pasa a más aumentos.

Durante el desarrollo de la práctica cada alumno montará su propia muestra para posteriormente visualizarla al microscopio.

Observación de estomas y papel de las hormonas en su apertura y cierre

Las plantas están protegidas de la desecación y de los distintos agentes externos mediante la epidermis que es el tejido que está en contacto directo con el exterior. Equivaldría a la piel de los humanos.

Al igual que la piel de los humanos, la epidermis vegetal también tiene unos poros especiales, exclusivos de plantas, denominados ESTOMAS. A través de los estomas, las plantas realizan el intercambio gaseoso con el exterior. El resto de epidermis es impermeable. Los estomas se localizan en las partes verdes de la planta, principalmente en las hojas, y dentro de estas, en el envés.

A través de los estomas se realiza la captación del CO₂ atmosférico para realizar la fotosíntesis, la pérdida de O₂ producido en la fotosíntesis y la pérdida de agua (transpiración: no es una pérdida inútil ya que sirve para el transporte de nutrientes desde la raíz a las hojas).

Generalmente, los estomas están constituidos por dos células estomáticas con forma arriñonada que tienen la capacidad de abrirse o cerrarse para permitir el intercambio gaseoso con el exterior en función de las necesidades de la planta y de las condiciones externas. Entre los factores que influyen en su apertura y cierre están: la humedad (condiciones de baja humedad, estomas cerrados, para evitar la desecación), la luz (de noche suelen estar cerrados, de día la planta está fotosintéticamente activa, estomas abiertos) y factores hormonales (al ácidoabscísico es una hormona vegetal que condiciona el estado de los estomas cuando las condiciones externas son adversas).

Metodología

Durante el desarrollo de la práctica, el alumnado tendrá la posibilidad de preparar su propia muestra, obtenida de la hoja de haba. Trabajarán de forma individualizada y autónoma siguiendo las instrucciones del profesor. Cada uno dispondrá de un microscopio con el que poder observar los estomas de la epidermis del envés de la hoja de haba. Se utilizará un instrumental seguro y sencillo. No será necesario teñir con colorante la muestra para visualizarla.

Determinaciones

El alumnado se familiarizará con las células que forman el tejido epidérmico en el que se disponen los estomas. Conocerá la estructura básica del estoma de haba y su disposición (abierto o cerrado). Además, visualizarán otras estructuras celulares muy características de las epidermis vegetales como son los pelillos o tricomas que aparecen en superficie y que no suelen apreciarse a simple vista.

Determinarán la densidad estomática (número de estomas por mm²). Mediante conteo de estomas utilizando el objetivo de 40 aumentos y realizando un sencillo cálculo. Este es un dato que suele causar sorpresa entre el alumnado y que invita a la reflexión y al debate.

Por último, demostrarán y verificarán el nivel de regulación hormonal al que están sujetos los estomas. El alumnado preparará una nueva muestra con epidermis del envés de la hoja de haba en la que, esta vez no se añade agua en el portaobjetos sino ácido abscísico. Apreciarán con claridad qué efecto tiene la hormona sobre la apertura y cierre estomático.

ANEXO III. Documentación: Cuaderno de Prácticas



**V Jornadas de Introducción al
Laboratorio de Ciencias de la
Vida
para Alumnos de Bachillerato**

GUÍA DE PRÁCTICAS:
IDENTIFICACIÓN DE
MAMÍFEROS A TRAVÉS DE
HUELLAS

**Enero-Febrero de 2020
Facultad de Ciencias
Universidad de Córdoba**

INTRODUCCIÓN

La naturaleza del trabajo del biólogo implica cercanía con los animales que estudia. Sin embargo, el trabajo con fauna silvestre no es ningún juego y debemos reducir el contacto directo con el animal en la medida de lo posible para evitar estresarlo.

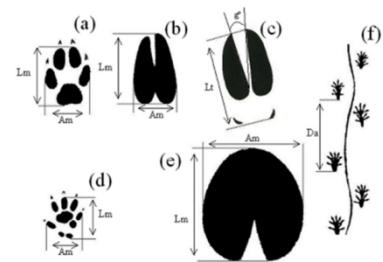
SIEMPRE DEBEMOS DE PRIORIZAR EL BIENSTAR DEL ANIMAL

Para evitar alterar a los animales en su medio natural existen métodos alternativos que no implican su captura o manejo para poder estudiarlo, ni siquiera su “presencia”. Estos métodos se llaman métodos no invasivos y utilizan rastros o signos directos o indirectos de la presencia y/o de la actividad de los animales. Algunas de estos métodos emplean entre otras técnicas las siguientes:

- Huellas
- Excrementos
- Radio-seguimiento
- Foto-trampeo

HUELLAS

En esta práctica vamos a aprender a identificar diferentes especies de mamíferos a través sus huellas. Esta técnica se emplea para identificar especies, además de la abundancia, edad y la actitud de la marcha. Con la localización del lugar donde se encuentre una huella también se puede estudiar el comportamiento del animal. Como por ejemplo hábitats preferidos e incluso áreas de campeo. Sin embargo la eficacia de esta técnica depende de la dureza del sustrato y de las condiciones ambientales. Así por ejemplo sustratos muy duros no marcaran huellas y por el contrario sustratos demasiados blandos deformaran las huellas y harán difícil la identificación de la especie.



OBJETIVOS

1. Por medio del uso de guía de huellas ilustradas identificaremos 20 especies diferentes de mamíferos ibéricos. Cada alumno irá con una ficha donde irá rellenando cada casilla con la especie que corresponda a cada número de huella.

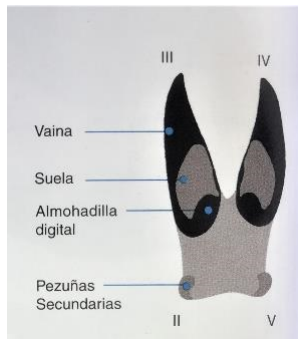
2. Estima de riqueza y de los índices de diversidad de especies

PROTOCOLO

En el laboratorio los estudiantes se encontrarán con 20 bandejas donde se encontraran presentadas el negativo de las huellas de 20 individuos, donde se repetirán especies. Los alumnos deberán identificar la especie perteneciente en cada bandeja y calcular dos índices de diversidad: el índice de Margalef y el índice de Shannon. Para facilitar la identificación de las huellas a continuación se destaca las características más importantes a tener en cuenta para diferencias los distintos grupos de animales

Huellas con pezuña: UNGULADOS

No tienen dedos, en su lugar marcan las pezuñas de las que pueden llegar a marcar 4. En la siguiente figura se representa las diferentes partes que compone la huella de un ungulado.



Ciervo



Corzo



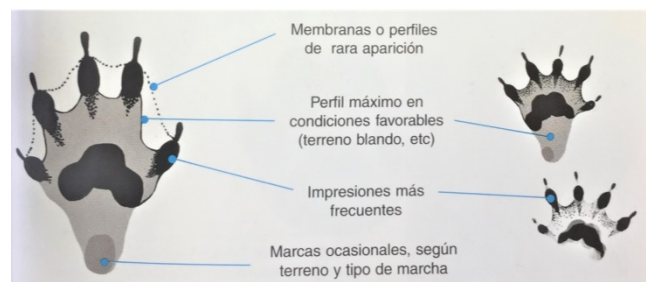
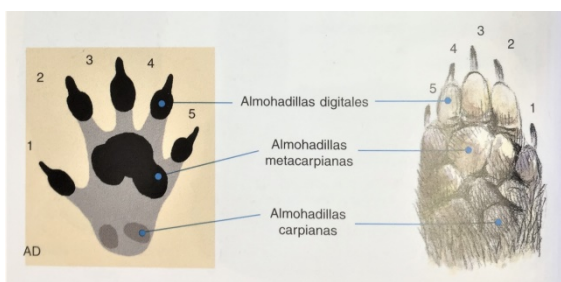
Jabalí



Rebeco

Huellas con dedos: Insectívoros, roedores y carnívoros

Estas especies si marcan dedos y hay que tener en cuenta el número de dedos que marcan así como si marcan uñas y almohadillas. Estas características se representan en la siguiente figura.



Erizo



Ratón de campo



Lirón careto

Análisis estadístico.

Riqueza

La riqueza específica (**S**) es un concepto simple de interpretar que se relaciona con el número de especies presentes en la comunidad.

Índices de biodiversidad

La diversidad es uno de los parámetros más importantes que se usa para describir a los ecosistemas. En esta práctica calcularemos dos de ellos:

El Índice de Margalef, o índice de biodiversidad de Margalef, es una medida utilizada en ecología para estimar la diversidad de una comunidad con base a la distribución numérica de los individuos de las diferentes especies en función del número de individuos existentes en la muestra analizada.

El índice de Margalef tiene la siguiente expresión:

$$I = \frac{(S - 1)}{\ln \times N}$$

Donde **I** es la biodiversidad **S** es el número de especies presentes, **N** es el número total de individuos encontrados (pertenecientes a todas las especies). **ln** denota el logaritmo neperiano de un número.

*Valores inferiores a 2,0 son considerados como relacionados con zonas de baja biodiversidad (en general resultado de efectos antropogénicos).

*Valores superiores a 5,0 son considerados como indicativos de alta biodiversidad.

Índice de diversidad de Shannon

El índice de Shannon es un índice que busca medir la diversidad de especies, basándose en la idea de que la mayor diversidad, corresponde a una mayor incertidumbre en elegir de manera aleatoria a una especie en específico.

Matemáticamente, el índice de Shannon lo calculamos por medio de la siguiente expresión:

$$H' = \sum_{i=1}^S p_i \times \log_2 \times p_i$$

Donde S es número de especies (la riqueza de especies), p_i proporción de individuos de la especie i es respecto al total de individuos (es decir la abundancia relativa de la especie i): $\frac{n_i}{N}$, n_i es número de individuos de la especie i , N es número de todos los individuos de todas las especies. De esta forma, el índice contempla la cantidad de especies presentes en el área de estudio (riqueza de especies), y la cantidad relativa de individuos de cada una de esas especies (abundancia)

FICHA

Identificación de huellas

Puesto	Especie
1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	
11	
12	
13	
14	
15	
16	
17	
18	
19	
20	
Riqueza	
Índice de Margalef	
Índice de Shannon	



Departamento de Microbiología

**V Jornadas de Introducción al
Laboratorio de Ciencias de la Vida
para Alumnos de Bachillerato**

El increíble mundo invisible

**2019/2020
Facultad de Ciencias
Universidad de Córdoba**

ACÉRCATE AL MUNDO INVISIBLE

INTRODUCCIÓN

Las bacterias fueron las primeras formas de vida que habitaron la Tierra. Los fósiles de las bacterias más antiguas (estromatolitos) que se han encontrado fueron en los sedimentos de las rocas hace aproximadamente 3.500 millones de años. Con el tiempo las bacterias han estado obligadas a evolucionar para poder sobrevivir en el planeta, estos microorganismos nos han aportado grandes beneficios al ser humano, así como a las plantas y a los animales, como por ejemplo las cianobacterias que fueron las responsables del cambio de atmósfera anóxica a óxica, esto ha sido como consecuencia de la oxidación de moléculas de agua que produce la liberación de oxígeno molecular durante la fotosíntesis oxigénica.

Actualmente, los microorganismos son un grupo de seres vivos muy amplio y heterogéneo, que se distribuyen en cinco grandes grupos de organismos: bacterias, arqueas, protozoos, hongos y microalgas, los dos primeros corresponden a una organización celular procariota, y los tres últimos a una organización eucariota. Son ubicuos, por lo que pueden vivir en tierra, agua, materia orgánica o en plantas y animales, incluso en aquellos hábitats en los que la especie humana no es capaz de vivir. En cuanto a la clasificación según su nutrición pueden ser heterótrofos, que necesitan de otros organismos para la obtención de nutrientes y energía, estos son los protozoos, los hongos, y la mayoría de las bacterias y arqueas, y autótrofos, que capaces de sintetizar todas las sustancias esenciales para su metabolismo a partir de sustancias inorgánicas, de manera que para su nutrición no necesitan de otros seres vivos, estos son las bacterias fotosintéticas y las bacterias del azufre y del hierro.

La Microbiología trata de resolver muchos problemas prácticos importantes relacionados con la agricultura, la industria y la medicina. Además, existen numerosos procesos industriales y biotecnológicos que utilizan los microorganismos a gran escala con carácter beneficioso para el consumo y la salud humana.

En esta práctica se pretende acercar al alumnado al mundo microbiano a través de la manipulación y crecimiento de distintos cultivos de microorganismos y la visualización de microorganismos procariotas y eucariotas con el uso del microscopio óptico, tanto en fresco como en tinción, para el estudio del tamaño, morfología y de las asociaciones microbianas.

MATERIALES Y REACTIVOS

Material de laboratorio

Asa de siembra, cajas de Petri, tubos de ensayo, gradillas, pipetas estériles, mechero de Bunsen, encendedor, pipetas Pasteur, portaobjetos, cubreobjetos, cubetas de tinción y paralelas, microscopio óptico-Nikon.

Reactivos

Azul de metileno, agua destilada, disolución de agua oxigenada al 3%, aceite de inmersión.

1.- SIEMBRA Y AISLAMIENTO DE MICROORGANISMOS

Las técnicas de siembras o técnicas de inoculación son aquellas cuya finalidad es depositar una parte de la muestra objeto de estudio sobre el medio de cultivo para obtener un crecimiento.

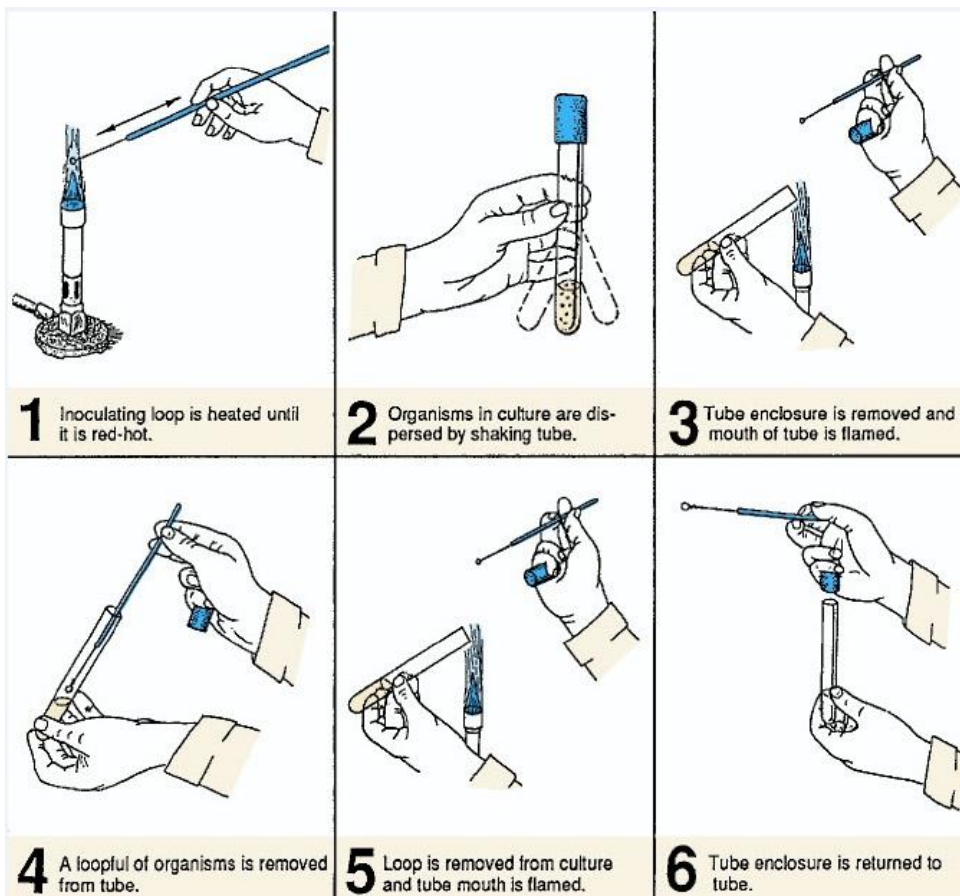
PROCEDIMIENTO

- En primer lugar, se realizará la siembra de microorganismos en los tubos de ensayo.

1. Se coge el asa de siembra por el mango, en forma similar, a como se toma el lápiz para escribir, se introduce el filamento en la llama del mechero Bunsen hasta que se pone al rojo vivo con el objetivo de esterilizar el instrumento.

2. Mientras el asa se enfría, se retira el tapón del tubo con el dedo meñique de la mano contraria a la que sostiene el asa de siembra (**sin colocar el tapón en la mesa de trabajo**). Seguidamente, se flamea la boca del tubo de ensayo, pasándola un par de veces por la llama del mechero, para esterilizarlo y minimizar el riesgo por contaminación. Se toma una muestra, se flamea de nuevo la boca del tubo de ensayo y se cierra el tubo.

3. A continuación, se coge el tubo de ensayo donde se va a sembrar la muestra que se encuentra en el asa. Se realiza el mismo ejercicio de apertura de tubo y de esterilización del tubo, se introduce el asa con la fracción de la muestra hasta el fondo del agar inclinado, deslizando el asa por la superficie del agar desde el fondo hacia arriba, haciendo un movimiento de zigzag. Se flamea la boca del tubo y se cierra.



- En segundo lugar, se practicarán dos técnicas de aislamiento:

Las técnicas de aislamiento se realizan fundamentalmente sobre medio sólido en placa. El objetivo de las técnicas de aislamiento es procurar la separación necesaria de las colonias bacterianas sobre la superficie del medio de cultivo para que éstas puedan ser aisladas en cultivo puro en un tubo y luego procesadas individualmente.

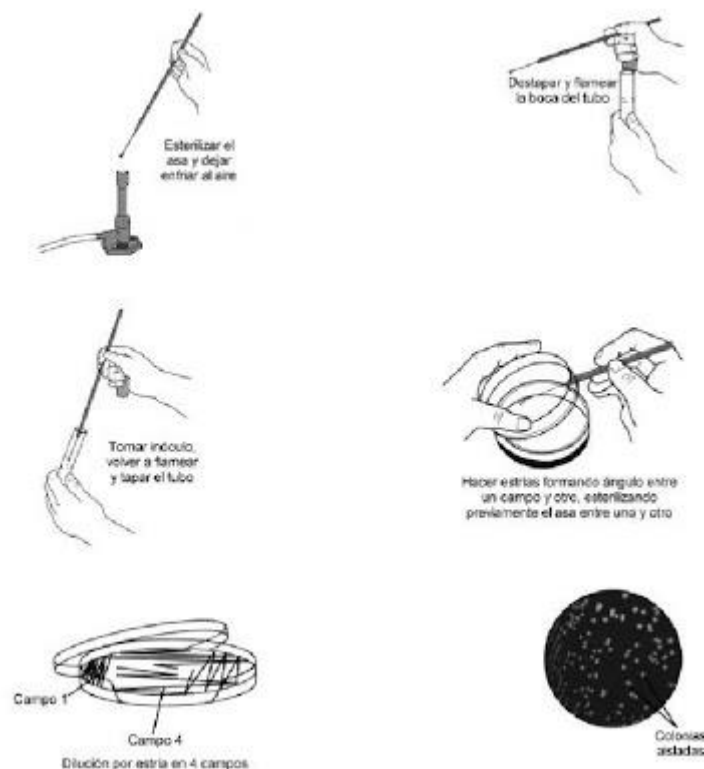
- La primera técnica se denomina **“Aislamiento por agotamiento”**

Después de realizar los pasos comunes descritos anteriormente con la mano opuesta a la que sujeta el asa, tomamos la caja de Petri y se abre parcialmente la tapa de la caja. Se introduce el asa con la muestra y se procede a deslizarla suavemente en forma de zigzag, desde la pared hasta cubrir aproximadamente toda la superficie.

Finalmente, se cierra la placa y se lleva a incubar. Esterilizar el asa en la llama del mechero, en la forma explicada antes de dejarla en el puesto de trabajo.

- La segunda técnica se denomina **“Aislamiento en 4 sectores”**

A continuación, se siguen los pasos básicos bajo condiciones de esterilidad antes descritos, se procede a deslizar el asa suavemente en forma de zigzag, desde la pared hasta cubrir aproximadamente un tercio de toda la superficie. Se cierra la caja y se gira. Se introduce nuevamente el asa, haciendo un segmento similar al anterior, de manera que los microorganismos sembrados en el primer segmento sirvan de inóculo para el segundo segmento. Se repite esta operación hasta dos veces más. Finalmente, se cierra la caja y se lleva a incubación. Por último, se esteriliza el asa en la llama del mechero, en la forma explicada antes de dejarla en el puesto de trabajo.



2.- TÉCNICAS DE OBSERVACIÓN MICROSCÓPICA DE HONGOS Y BACTERIAS. TINCIONES

En Microbiología el microscopio se utiliza de forma rutinaria, ya que proporciona información importante para la identificación temprana y definitiva de los microorganismos. En esta práctica se

continúa con la realización de técnicas de observación microscópica.

Hay que señalar que casi todos los microorganismos requieren, antes de ser examinados en un microscopio óptico, una preparación especial, ésto es debido a que poseen poco contraste natural. La preparación y la tinción (tratamiento con colorantes) de un microorganismo son fundamentales si se desea obtener buenas imágenes. Existen métodos generales de preparación que resultan idóneos para la observación en fresco de microorganismos vivos y varios tipos de tinciones. Las tinciones ofrecen una información adicional a la simple observación de la morfología, ya que ponen de manifiesto características de la pared celular o la existencia de estructuras especiales, como las esporas bacterianas. Con esta práctica se pretende crear habilidades con el manejo del microscopio óptico para la visualización de microorganismos. Se observarán preparaciones bacterianas bajo diferentes técnicas que permiten establecer diferencias morfológicas y estructurales de los microorganismos.

DESARROLLO “En fresco”

La forma más simple de preparación para el examen microscópico es hacer una **preparación en fresco simple** ("entre porta y cubre") consiste en colocar una gota de líquido con los microorganismos sobre un portaobjetos y a continuación cubrirla con un cubreobjetos. Visualizar la preparación en el microscopio con el objetivo de 40x.

Las preparaciones en fresco se utilizan para observar microorganismos vivos. Sin embargo, el inconveniente de la observación en fresco es que no permite aumentar el contraste de la preparación. Por tanto, su uso, con un microscopio óptico de campo claro, está bastante limitado.

PROCEDIMIENTO

1. Se carga el asa bacteriológica con una gota de muestra y se deposita en un portaobjetos limpio. Se coloca un cubreobjetos procurando que no queden atrapadas burbujas de aire.
2. A partir de cultivos en medio sólido, en primer lugar, se procede a colocar una gota de agua en el portaobjetos. A continuación, se carga el asa con una pequeña cantidad de la muestra de una colonia del cultivo y se resuspende en la gota de agua. Se coloca el cubreobjetos. Los procedimientos se harán con las medidas de esterilidad apropiadas.
3. Las preparaciones se observan al microscopio para determinar su morfología (cocos o bacilos) al igual que la movilidad.

Las técnicas de coloración permiten la observación morfológica con un mejor contraste que en el examen en fresco, así como la observación de estructuras celulares. El examen microscópico de preparaciones teñidas tiene una serie de pasos comunes previos a la tinción, que son:

Preparación del frotis:

- La extensión del material sobre el portaobjetos se hará de diferentes formas, en función de la procedencia de la muestra a examinar. Si la muestra es líquida, se depositará una pequeña (muy pequeña) cantidad de material en el centro del porta, extendiéndolo con el asa hasta conseguir una capa fina y homogénea.

- Si la extensión debe hacerse a partir de un cultivo en medio sólido, la colonia que vayamos a estudiar se mezclará con una gotita de agua destilada estéril colocada en el centro del porta. Conviene recordar que no es necesario depositar una gran cantidad de muestra, pues se dificultaría la visualización, y que un exceso de agua solo contribuye a aumentar el tiempo en secar la preparación.

- Por último, si la muestra se ha recogido con una torunda (exudados) debe extenderse directamente sobre el portaobjetos, procurando que el algodón "ruede", en vez de "frotar" el porta; de esta manera se consigue preservar mejor los elementos celulares que pudiesen acompañar a las bacterias, a la vez que se conserva la agrupación de éstas, en caso de que la hubiere.

Secado y fijado al calor:

-Una vez efectuada la extensión del frotis debemos secar y fijar la preparación al portaobjetos. Esto se hace calentando ligeramente la parte inferior del porta, pasándolo varias veces sobre la llama del mechero.

- Cuando la preparación está seca y fijada, la superficie del frotis pasa de ser brillante a mate.
- Tras la fijación por calor es muy importante esperar a que la preparación se enfríe antes de

proceder a realizar cualquier procedimiento de tinción.

Tinción

La tinción consiste en cubrir la preparación con uno o varios colorantes de forma secuencial durante un tiempo determinado.

- La adición de un colorante a un frotis sin enfriar puede provocar la precipitación del colorante y la visualización de artefactos que pueden confundirnos en el proceso de observación al microscopio.

- Tras la tinción, la preparación se lava con agua, procurando que el chorro no caiga con fuerza sobre la preparación y finalmente se seca mediante absorción con papel de filtro.

Tinciones simples

Las tinciones simples se utilizan para observar la morfología y el agrupamiento de los microorganismos. Cualquier colorante es válido para este tipo de tinción, aunque los más utilizados habitualmente son:

- Azul de metileno
- Cristal violeta
- Fucsina

El método para realizar una tinción simple es bien sencillo:

- 1) hacer un frotis sobre un porta, secar y fijar,
- 2) cubrir la preparación con el colorante elegido, durante el tiempo especificado,
- 3) lavar con agua, arrastrando todo el exceso de colorante,
- 4) secar con papel de filtro,
- 5) observar al microscopio a 1000x con objetivo de inmersión (y aceite de inmersión).

Los microorganismos se verán teñidos del mismo color que el colorante que se usó.

Tabla 1. Visualización de muestras al microscopio óptico

Muestra	Morfología	Objetivo
1		
2		
3		
3		

CUESTIONES

Responder las siguientes cuestiones relacionadas con la práctica:

1. ¿Por qué se debe trabajar con la técnica aséptica cuando se trabaja en un laboratorio de Microbiología?
2. ¿Por qué es necesario teñir los microorganismos?

REFERENCIAS

ALICIA HERNANDEZ, Ileana Alfaro y Ronald Arrieta, 2003. Microbiología Industrial. Editorial Universidad Estatal a Distancia.

ANEXO III. Documentación: Cuaderno de Prácticas



**V Jornadas de Introducción al
Laboratorio de Ciencias de la
Vida
para Alumnos de Bachillerato**

GUÍA DE PRÁCTICAS:
MEDIDAS DE pH-TAMPONES
FISIOLÓGICOS

**Enero-Febrero de 2020
Facultad de Ciencias
Universidad de Córdoba**

MEDIDAS DEL pH: TAMPONES FISIOLÓGICOS

INTRODUCCIÓN

El pH es una forma sencilla de representar la cantidad de protones en una disolución. Para determinarlo experimentalmente se pueden utilizar indicadores coloreados para mediciones aproximadas o un medidor electrónico (pH-metro), que proporciona medidas más precisas.

Los **indicadores** son sustancias orgánicas que cambian de color con el pH. La zona de cambio de color o zona de viraje depende del valor de la constante de acidez del indicador (pK_a). En esta práctica vamos a usar tres indicadores, uno que cambia de color en la zona ácida (naranja de metilo), otro que lo hace en la zona neutra (púrpura de bromocresol) y un tercero que vira en la alcalina (fenolftaleína). En la siguiente tabla se indican las características de los indicadores que vamos a usar:

Indicador	pK_a	Forma ácida (color)	Forma básica (color)
Naranja de metilo	3,1-4,4	Rojo	Naranja
Púrpura de bromocresol	5,2-6,8	Amarillo	Púrpura
Fenolftaleína	8,0-9,8	Incoloro	Rosa-Rojo

Una forma rápida de determinar el valor de pH de una disolución consiste en la utilización del **papel indicador de pH**. Éste se encuentra impregnado de un indicador o una mezcla de indicadores y al ponerse en contacto con la solución adopta un determinado color. El valor de pH se determina por comparación de la tira con una escala de colores que se suministra junto con el papel.

Las células y los organismos tienen un pH citosólico específico y constante, que mantiene las biomoléculas en su estado iónico óptimo, normalmente cerca de pH 7. La acción enzimática y las transformaciones químicas de las células se realizan dentro de unos estrictos márgenes de pH. El pH se mantiene constante principalmente gracias a los **tampones** fisiológicos.

El plasma sanguíneo humano tiene normalmente un pH cercano a 7,4. Si fallasen los mecanismos de regulación de pH o estuvieran desbordados (por ejemplo, en la diabetes grave no controlada se produce un exceso de ácidos metabólicos que genera acidosis), el pH de la sangre puede descender a 6,8 o menos, lo que conduce a lesiones celulares irreparables y a la muerte celular. El plasma sanguíneo está tamponado en parte por el **sistema del bicarbonato**, que consiste en ácido carbónico (H_2CO_3) como dador de protones y bicarbonato (HCO_3^-) como aceptor de protones.

OBJETIVOS

- Medir el pH de soluciones comunes.
- Comprobar la función reguladora de las disoluciones tampones.
- Comprender la importancia de los tampones fisiológicos en el organismo humano.

MATERIALES Y REACTIVOS

Material de laboratorio

Cada grupo deberá tener: rotulador de vidrio, pipetas de vidrio (5 ó 10 ml), pipetas Pasteur, frasco lavador con agua destilada, vasos de plástico, probeta de 50 ml, papel indicador de pH.

Reactivos

1. Soluciones: lejía, leche, zumo de limón, coca-cola, agua, vinagre, café y amoníaco.
2. Antiácidos (secrepat y bicarbonato sódico).
3. Indicadores coloreados de pH: naranja de metilo 0,05% en etanol (p/v), púrpura de

- bromocresol 0,05% en H₂O (p/v), y fenolftaleína 0,05% en etanol (p/v).
4. Bicarbonato sódico (NaHCO₃) 0,2 M y carbonato sódico (Na₂CO₃) 0,2 M. 5. HCl 0,2 M y NaOH 0,2 M.

PROTOCOLO

Medir el pH de varias soluciones comunes. Se medirá el pH de varias soluciones: lejía, leche, zumo de limón, coca-cola, agua, vinagre, café y amoníaco. La determinación del valor de pH se realizará usando papel indicador. Para ello, añadimos una gota de solución sobre el papel, el cual cambiará de color en función del pH de la solución. El valor aproximado de pH se calculará comparando con la escala que aparece en la caja del papel, que relaciona color vs pH. Comentar los resultados obtenidos.

Comprobar el efecto amortiguador del pH de un tampón carbónico/bicarbonato. Vamos a preparar en vasos de plástico las 2 disoluciones que se indican a continuación, para lo cual le añadiremos lo siguiente:

Muestra	Contenido
1	10 ml de agua + 4 gotas de Naranja de metilo
2	5 ml de Na ₂ CO ₃ 0,2 M + 5 ml de NaHCO ₃ 0,2 M + 4 gotas de Naranja de metilo

Medir los pH iniciales y, a continuación, añadimos HCl 0,2 M gota a gota, anotando el número de gotas (volumen) necesario para hacer que el naranja de metilo cambie a rojo. Entonces el pH de la disolución debe ser ligeramente inferior a 3,7. Medir los pH finales. Realizar una tabla con el número de gotas necesarias para virar el color de los indicadores en cada vaso y los valores de pH iniciales y finales. Comentar los resultados obtenidos.

Efecto del CO₂ sobre el pH. Preparar un vaso de precipitado con 50 ml de agua, 0,5 ml de NaOH 0,2 M y 10 gotas de fenolftaleína. Con una pajita meter aire en esta solución hasta que cambie de color. Medir el pH inicial y final de la disolución. ¿Qué significa este cambio?

BIBLIOGRAFÍA

1. Isaac Túnez, Aurora Galván y Emilio Fernández. pH y amortiguadores: tampones fisiológicos. Prácticas Generales impartidas por el Departamento de Bioquímica y Biología Molecular de la Universidad de Córdoba (<http://www.uco.es/dptos/bioquimica-biol-mol/archiv.htm>).
2. Analytical Techniques in Biochemistry and Molecular Biology. R. Katoch. 1a Ed. (2011) Editorial Springer.
3. Principles and Techniques of Biochemistry and Molecular Biology. K. Wilson, J. Walker. 7a Ed. (2010) Cambridge University Press.
4. Lehninger Principios de Bioquímica. D.L. Nelson, L. Davis. 6a Ed. (2014) Ediciones Omega.

ANEXO III. Documentación: Cuaderno de Prácticas



**V Jornadas de Introducción al
Laboratorio de Ciencias de la
Vida
para Alumnos de Bachillerato**

GUÍA DE PRÁCTICAS:
RECONOCIMIENTO DE
MAMÍFEROS POR HUELLAS Y
DENTICIÓN

**Enero-Febrero de 2020
Facultad de Ciencias
Universidad de Córdoba**

I. PRÁCTICA DE RECONOCIMIENTO DE HUELLAS DE MAMÍFEROS

INTRODUCCIÓN

Todos los animales dejan rastros variados de sus actividades como huellas, excrementos, mudas, cadáveres, nidos, alteraciones en la vegetación, etc.; cuya abundancia ha de ser proporcional a las poblaciones que las producen. Generalmente cuando se menciona el termino huella las personas tienden a visualizar la pisada del animal, es decir, la impresión clara y profunda de la parte de la extremidad tanto delantera como trasera que entra en contacto con la superficie del suelo; esta impresión profunda y clara generalmente se observa en suelos cuya composición es relativamente blanda y limpia como arena húmeda o barro; los rastros de los mamíferos son más vistos que los animales mismos, esto se debe a que tienen hábitos discretos, largamente crepusculares y nocturnos; las huellas son registros temporales y puede ser la única señal que una especie esté presente en una área determinada.

OBJETIVOS

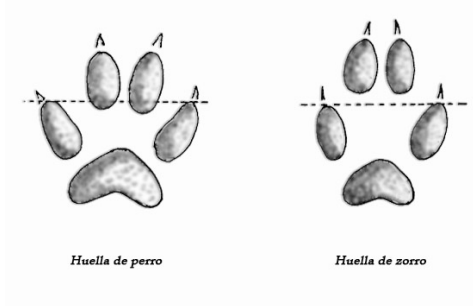
- Identificación de los distintos tipos de huellas en distintas especies animales.
- Asociar el tipo de huella con el tipo de locomoción del animal

MATERIAL DE LABORATORIO

Bandejas de plástico (50x25 cm)
Ejemplares de mamíferos naturalizados
Moldes de huellas

DESARROLLO DE LA PRÁCTICA

Se proporcionarán a los alumnos diversas especies de mamíferos naturalizados y sus huellas.



BIBLIOGRAFÍA

GUÍAS DE CAMPO

I. PRÁCTICA DE RECONOCIMIENTO DE DENTICIÓN DE MAMÍFEROS

INTRODUCCIÓN

Una de las principales características de los mamíferos es su dentición. A medida que los mamíferos nos hemos especializado para nuestros muchos y diversos estilos de vida, nuestros dientes se han modificado para permitirnos obtener alimento con mayor eficiencia y extraer los nutrientes más rápida y exhaustivamente. Los dientes perforan, trituran, muelen, cortan y pican el alimento de cientos de maneras diferentes. Esta diversidad de usos se ve reflejada en su morfología. Cada especie de mamífero se caracteriza por poseer una distinta combinación de diferentes tipos de dientes, que pueden ser representados mediante una fórmula dentaria.

OBJETIVOS

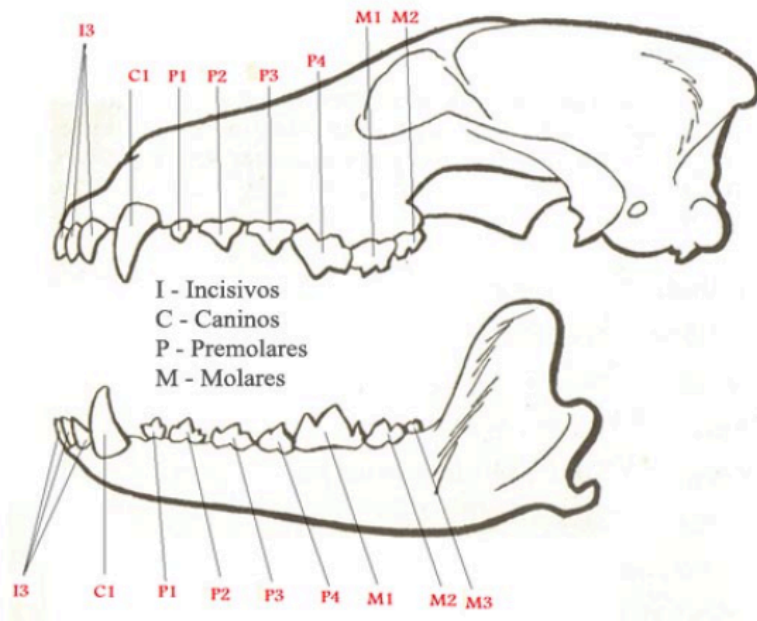
- Identificación de los distintos tipos de dentición en distintas especies animales.
- Asociar el tipo de dentición con diferentes recursos alimenticios.

MATERIAL DE LABORATORIO

Bandejas de plástico (50x25 cm)
Ejemplares de mamíferos naturalizados
Cráneos de mamíferos

DESARROLLO DE LA PRÁCTICA

Se proporcionarán a los alumnos diversos cráneos de mamíferos para el estudio de su dentición y reconocimiento de las fórmulas dentarias.



BIBLIOGRAFÍA

GUÍAS DE CAMPO