



DATOS DEL CANDIDATO

APELLIDOS:

NOMBRE: N° Documento Identificación:

Instituto de Educación Secundaria: PARQUE DE LISBOA

LA DURACIÓN ES: 1 Hora y 30 Minutos

INSTRUCCIONES GENERALES

- Mantenga su documento de identificación en lugar visible durante la realización del Ejercicio (DNI, Pasaporte,....)
- Lea detenidamente los textos, cuestiones o enunciados antes de responder.
- Realice en primer lugar las cuestiones que le resulten más sencillas.
- Cuide la presentación y escriba la respuesta o el proceso de forma ordenada y con grafía clara.
- Una vez acabado el ejercicio, revíselo meticulosamente antes de entregarlo.
- No está permitido la utilización ni la mera exhibición de diccionario, calculadora, teléfono móvil o cualquier otro dispositivo de telecomunicación.
- **Entregue esta hoja al finalizar el Ejercicio.**

CRITERIOS DE CALIFICACIÓN

- La valoración de este **Ejercicio** es entre 0 y 10 sin decimales.
- Se valorará la comprensión de las cuestiones planteadas, así como la buena presentación.
- Se indica a continuación la puntuación de cada una de las cuestiones que constituyen el **Ejercicio de Biología**.
Cuestión 1ª.- **2,5 puntos.** (a y b 1 punto cada apartado; el c se calificará con 0,5 puntos)
Cuestión 2ª.- **2,5 puntos.** (los apartados a y c con 0,5 puntos cada uno; los b y d con 0,75 cada uno)
Cuestión 3ª.- **2,5 puntos.** (los apartados a y d con 0,5 puntos cada uno; los b y c con 0,75 cada uno)
Cuestión 4ª.- **2,5 puntos.** (los apartados a y b con 0,5 puntos cada uno; los c y d con 0,75 cada uno)

CALIFICACIÓN

Calificación NUMÉRICA

Sin decimales

.....



Prueba de Acceso a Ciclos Formativos de GRADO SUPERIOR
 Según RESOLUCIÓN de 23 de Noviembre de 2010 (BOCM 15/12/2010)
 Turno General – Junio - 2011
 Parte Específica: Ejercicio de **BIOLOGÍA**

DATOS DEL CANDIDATO	
APELLIDOS:	
NOMBRE:	Nº Documento Identificación:
Instituto de Educación Secundaria: PARQUE DE LISBOA	

CUESTIONES

1ª.- Con relación a los actos reflejos (movimientos reflejos):

a).- Explique en qué consisten:

.....

.....

.....

b).- Indique las fases que llevan a la aparición de movimientos reflejos.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

c).- Ponga dos ejemplos de este tipo de movimientos.

.....

.....

.....

2ª.- Con relación al metabolismo:

a).- Defina el concepto:

.....

.....

b).- Indique las dos vertientes que tiene el metabolismo:

.....

.....

.....

.....

c).- Explique qué ocurre con los hidratos de carbono que se ingieren cuando en ese momento no se precisan:

.....

.....

.....

d).- Indique a qué tipo de reacciones metabólicas pertenecen las siguientes:

- Hidrólisis de ATP:
- Glucógeno → Glucosa → CO₂ + H₂O + Energía:
- Unión de glucosas para formar glucógeno:



Prueba de Acceso a Ciclos Formativos de GRADO SUPERIOR
Según RESOLUCIÓN de 23 de Noviembre de 2010 (BÓCM 15/12/2010)
Turno General – Junio - 2011
Parte Específica: Ejercicio de BIOLOGÍA

DATOS DEL CANDIDATO	
APELLIDOS:
NOMBRE: N° Documento Identificación:
Instituto de Educación Secundaria: PARQUE DE LISBOA	

3ª.- Al cruzar dos individuos heterocigóticos **Aa x Aa**, señale cuál es la probabilidad de que tengan:

- a).- Un hijo **aa**:
- b).- Dos hijos, el primero **AA** y el segundo **aa**:.....
- c).- Dos hijos, uno **AA** y otro **aa** , sin que importe el orden en que nazcan:.....
- d).- Un hijo, de fenotipo **A**:

4ª.- Con relación a los virus:

- a).- Enumere desde el interior al exterior los componentes de su estructura:.....
- b).- Indique cinco enfermedades producidas por virus:.....
- c).- Cite cinco enfermedades víricas para las que existe vacuna:.....
- d).- Razone de qué forma se administran los virus en las vacunas:



DATOS DEL CANDIDATO

APELLIDOS:

NOMBRE: N° Documento Identificación:

Instituto de Educación Secundaria: PARQUE DE LISBOA

LA DURACIÓN ES: 1 Hora y 30 Minutos

INSTRUCCIONES GENERALES

- Mantenga su documento de identificación en lugar visible durante la realización del Ejercicio (DNI, Pasaporte,....)
- Lea detenidamente los textos, cuestiones o enunciados antes de responder.
- Realice en primer lugar las cuestiones que le resulten más sencillas.
- Cuide la presentación y escriba la respuesta o el proceso de forma ordenada y con grafía clara.
- Una vez acabado el ejercicio, revíselo meticulosamente antes de entregarlo.
- No está permitido la utilización ni la mera exhibición de diccionario, calculadora, teléfono móvil o cualquier otro dispositivo de telecomunicación.
- **Entregue esta hoja al finalizar el Ejercicio.**

CRITERIOS DE CALIFICACIÓN

- La valoración de este **Ejercicio** es entre 0 y 10 sin decimales.
- Se valorará la comprensión de las cuestiones planteadas, así como la buena presentación.
- Se indica a continuación la puntuación de cada una de las cuestiones que constituyen el **Ejercicio de Química**.
Cuestión 1ª.- **2,5 Puntos.** (Los apartados a y b se valorarán con 0,75 puntos cada uno y los c y d con 0,5 cada uno)
Cuestión 2ª.- **2,5 Puntos.** (1,25 puntos cada apartado)
Cuestión 3ª.- **2,5 Puntos.** (1,25 puntos cada apartado)
Cuestión 4ª.- **2,5 Puntos.** (1,25 puntos cada apartado)

CALIFICACIÓN

Calificación NUMÉRICA

Sin decimales

.....



DATOS DEL CANDIDATO

APELLIDOS:

NOMBRE: N° Documento Identificación:

Instituto de Educación Secundaria: PARQUE DE LISBOA

CUESTIONES

1ª.- Responder a las siguientes cuestiones sobre el magnesio, siendo su nº atómico 12 y su nº másico 24:

a).- ¿Cuántos protones, neutrones y electrones tiene?.....

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

b).- ¿Cuál es su configuración electrónica?.....

.....
.....
.....
.....

c).- ¿Cuántos electrones tiene en el último nivel?.....

.....
.....
.....
.....

d).- ¿Cuántos electrones le sobran para tener configuración electrónica de gas noble?.....

.....
.....
.....
.....
.....

2ª.- Responder a las siguientes preguntas sobre la tabla periódica:

a).- ¿Cómo se llaman las filas horizontales de la tabla periódica?.....

.....
.....



DATOS DEL CANDIDATO

APELLIDOS:

NOMBRE: N° Documento Identificación:

Instituto de Educación Secundaria: PARQUE DE LISBOA

b).- Escribe el nombre y el símbolo de los elementos del grupo de los alcalinos y del grupo de los halógenos.....

3ª.- Se disuelven 10 gramos de hidróxido de sodio en agua, obteniéndose 250 cm³ de disolución. a).-Calcular la Molaridad de la disolución.

b).- Calcular su pH. Datos: Masas atómicas: Na: 23u. # O: 16u. # H: 1u.

4ª. Dada la siguiente ecuación química: 2 Al + 6HCl → 2 AlCl3 + 3 H2 completar con los números adecuados los siguientes párrafos:

a).- Si reaccionan 3 moles de Al, lo hacen con moles de HCl y se obtienen moles de AlCl3 y moles de H2.

Cálculos:.....



Dirección General de Educación Secundaria
y Enseñanzas Profesionales

CONSEJERÍA DE EDUCACIÓN

Comunidad de Madrid

Prueba de Acceso a Ciclos Formativos de GRADO SUPERIOR

Según RESOLUCIÓN de 23 de Noviembre de 2010 (BÓCM 15/12/2010)

Turno General – Junio - 2011

Parte Específica: Ejercicio de QUÍMICA

DATOS DEL CANDIDATO

APELLIDOS:

NOMBRE: N° Documento Identificación:

Instituto de Educación Secundaria: PARQUE DE LISBOA

.....
.....
b).- Si se obtienen 0,5 moles de H_2 , tienen que haber reaccionado moles de Al y moles de HCl y tienen que haberse obtenido también moles de $AlCl_3$.

Cálculos:.....
.....
.....
.....
.....