

## Primer Parcial IQ 2021 Comisión 1

---

### Primer Parcial IQ 2021

Puntaje total: 100.00  
Puntaje de aprobación: 55.00  
Incorrectas restan: No

### Realización

---

Fecha: 07/06/2021 11:12:09  
Tiempo realización: 01:05:30  
Cantidad de veces realizada: 1

Aprobada

Los datos experimentales corresponden a valores de precios de venta (expresados en \$) de distintas bicicletas según sea su Peso (en KG)

Peso (KG)	Precio (U\$s)
5	2500
8	2000
10	1500

15                      1000

20                      500

Grafique los datos de precio en función del peso.

En base a la recta de mejor ajuste, calcule los valores de Pendiente (m) y ordenada al Origen (b); e indique la ecuación de la recta correspondiente. ( $Y=m \cdot X + b$ )

- m = -131 ; b = 3019
- m = 131 ; b = -3019
- m = -0.01 ; b = 23
- m = -0.01; b = -23

Respuesta correcta (14.00 puntos)

## Unidad 2: Nomenclatura

---

Indicar el nombre del compuesto con la siguiente fórmula...

HF (g)

- Fluoruro de Hidrógeno
- Acido hipofluoroso
- Hidruro de fluor

Respuesta correcta (3.00 puntos)

Indicar la fórmula para el siguiente compuesto

Ioduro de Hidrógeno

- HI (g)
- HIO (g)
- IH

Respuesta correcta (3.00 puntos)

Indique el nombre correcto para el siguiente compuesto...

MnS<sub>2</sub>

- sulfuro de magnesio
- Sulfuro de manganeso (IV)
- manganato de azufre

Respuesta correcta (3.00 puntos)

Bromuro plúmbico

- Br<sub>4</sub>Pb
- PbBr<sub>4</sub>
- PbS

Respuesta correcta (3.00 puntos)

Indicar cuál es una forma correcta de nombrar el siguiente compuesto...



- óxido de yodo (V)
- óxido yodoso
- óxido de iodo (I)

Respuesta correcta (3.00 puntos)

Indique la fórmula correcta para el siguiente nombre de compuesto

Óxido de azufre (IV)

- $\text{SO}_2$
- $\text{SO}$
- $\text{S}_2\text{O}$

Respuesta correcta (3.00 puntos)

Indicar la fórmula del compuesto que se nombra de la siguiente forma...

Ácido Perbrómico

- $\text{HBrO}_7$
- $\text{HBrO}_3$
- $\text{HBrO}_4$

Respuesta incorrecta (3.00 puntos)

---

La respuesta correcta es:

- HBrO<sub>7</sub>
- HBrO<sub>3</sub>
- HBrO<sub>4</sub>

Explicación: HBrO4

Indique el la fórmula correcta para el siguiente compuesto...

Iodato (VII) de Hidrógeno

- HIO<sub>4</sub>
- HI
- HIO<sub>7</sub>

Respuesta correcta (3.00 puntos)

Indique el nombre correcto para el siguiente compuesto...

Cu(OH)<sub>2</sub>

- Hidróxido de cobre (II)
- Hidróxido de cobre
- Hidróxido Cuproso

Respuesta correcta (3.00 puntos)

Indique la fórmula correcta para el siguiente nombre de compuesto

Hidróxido de Bario

- $\text{Ba(OH)}_2$
- $\text{Ba(OH)}$
- $\text{Ba}_2(\text{OH})$

Respuesta incorrecta (3.00 puntos)

---

La respuesta correcta es:

- $\text{Ba(OH)}_2$
- $\text{Ba(OH)}$
- $\text{Ba}_2(\text{OH})$

Explicación:  $\text{Ba(OH)}_2$

Indicar cuál es una forma correcta de nombrar el siguiente compuesto...

$\text{Ca(NO}_3)_2$

- Nitrato (V) de calcio
- nitrato (III) de calcio
- nitrato (V) de calcio (II)

Respuesta incorrecta (3.00 puntos)

---

La respuesta correcta es:

- Nitrato (V) de calcio
- nitrato (III) de calcio
- nitrato (V) de calcio (II)

Explicación: Nitrato (V) de calcio

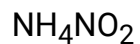
Indique el nombre correcto para el siguiente compuesto...



- Sulfato de sodio (I)
- Sulfito de sodio
- Sulfato de sodio

Respuesta correcta (3.00 puntos)

Indique el nombre correcto para el siguiente compuesto



- nitrito de amonio
- nitrato de amonio
- nitrato (V) de amonio

Respuesta correcta (3.00 puntos)

Fosfato (V) de amonio

- $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
- $\text{Na}_3\text{PO}_4$
- $\text{Na}_2\text{H}_2\text{PO}_4$

Respuesta correcta (3.00 puntos)

TAM

---

Para el compuesto que forman los elementos Hidrógeno, Oxígeno y el Carbono calcule la composición centesimal, y elija la respuesta correcta...

- 3,25 %de H, 19,36 % de C y 77,38 %de O
- 19,36 % de H, 77,38 %de C y 3,25 % de O
- Otro resultado

Respuesta incorrecta (7.00 puntos)

---

La respuesta correcta es:

- 3,25 %de H, 19,36 % de C y 77,38 %de O
- 19,36 % de H, 77,38 %de C y 3,25 % de O
- Otro resultado



Explicación: 3,25 %de H, 19,36 % de C y 77,38 %de O

Hallar la formula mínima de un compuesto, tras los siguientes resultados arrojados por un análisis de laboratorio: Na 32,39%, S 22.53 %, O 45.07%.

- Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- NaSO<sub>2</sub>
- NaSO<sub>3</sub>

Respuesta correcta (7.00 puntos)

Para los átomos polielectrónicos, Indique Cual/cuales proposición ó proposiciones son correctas (C).

- Los orbitales 3s y 3p tienen la misma energía
- Los orbitales 2p y 3p tienen igual forma
- Hay tres orientaciones para los orbitales 2p que poseen igual energía
- El orbital 3p tiene mayor tamaño que el orbital 2p

Respuesta incorrecta (6.00 puntos)

La respuesta correcta es:

- Los orbitales 3s y 3p tienen la misma energía
- Los orbitales 2p y 3p tienen igual forma
- Hay tres orientaciones para los orbitales 2p que poseen igual energía

El orbital 3p tiene mayor tamaño que el orbital 2p

**Explicación:** Todos correctos menos ...Los orbitales 3s y 3p tienen la misma energía

Indicar cuál es el conjunto de números cuánticos que puede corresponder al último electrón ubicado en el átomo cuya CEE (configuración electrónica externa) es  $3s^2$ . (Recuerde que electrón desapareado... $m_s = -\frac{1}{2}$  y electrón apareado =  $+\frac{1}{2}$ )

$(n=3, l=2, m=+2, s=+\frac{1}{2})$

$(n=3, l=0, m=0, s=+\frac{1}{2})$

**Respuesta correcta** (6.00 puntos)

La configuración electrónica de un átomo neutro es  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ . Indique a qué elemento pertenece.

Calcio

Neón

Estroncio

**Respuesta correcta** (6.00 puntos)

La configuración electrónica de un átomo neutro es  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ . Indique cuál será la Configuración Electrónica Externa de su catión monovalente.

$2s^2 2p^6$

$3s^2$

$2p^6$

Respuesta correcta (6.00 puntos)

Indique el elemento con mayor Energía de ionización...

Ca

Se

Respuesta incorrecta (6.00 puntos)

---

La respuesta correcta es:

Ca

Se

Explicación: Ca

Siguiente