

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...

MnS₂

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

Respuesta correcta (3.00 puntos)

Bromuro plúmbico

- Br₄Pb
- PbBr₄
- 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)

- SO_2
- SO
- S_2O

Respuesta correcta (3.00 puntos)

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

Ácido Perbrómico

- HBrO_7
- HBrO_3
- HBrO_4

Respuesta incorrecta (3.00 puntos)

La respuesta correcta es:

- HBrO₇
- HBrO₃
- HBrO₄

Explicación: HBrO4

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

Iodato (VII) de Hidrógeno

- HIO₄
- HI
- HIO₇

Respuesta correcta (3.00 puntos)

Indique el nombre correcto para el siguiente compuesto...

Cu(OH)₂

- 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

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

Respuesta incorrecta (3.00 puntos)

La respuesta correcta es:

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

Explicación: 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

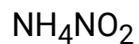
Indique el nombre correcto para el siguiente compuesto...



- 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

- $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
- Na_3PO_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%.

- Na₂SO₄
- NaSO₂
- NaSO₃

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