

[Área personal](#) / [Mis cursos](#) / [\[1-2020\] QMC100-YF](#) / [TEMA 6: EQUILIBRIO ÁCIDO - BASE](#) / [TERCER EXAMEN PARCIAL](#)

**Comenzado el** Thursday, 10 de December de 2020, 08:35

**Estado** Finalizado

**Finalizado en** Thursday, 10 de December de 2020, 09:50

**Tiempo  
empleado** 1 hora 15 minutos

**Calificación** 52,00 de 100,00

**Pregunta 1**

Correcta

Puntúa 3,00 sobre 3,00

El modelo atómico de Rutherford se basa en el descubrimiento de:

Seleccione una:

- ☐ a. Electrones
- ☐ b. ninguno
- ☒ c. Núcleo
- ☐ d. Protones
- ☐ e. a y b



Respuesta correcta

La respuesta correcta es: Núcleo

**Pregunta 2**

Correcta

Puntúa 3,00 sobre 3,00

La cantidad de electrones que puede entrar en cada nivel de energía está dada por  $2n^2$ , fue propuesto por:

Seleccione una:

- ☐ a. Dalton
- ☐ b. Todas las anteriores
- ☐ c. Rutherford
- ☒ d. Borh
- ☐ e. De-Broglie



Respuesta correcta

La respuesta correcta es: Borh

**Pregunta 3**

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 3,00

Los electrones tienden a ocupar el máximo número de orbitales en un subnivel antes de aparearse, corresponde a principio de:

Seleccione una:

- ☒ a. Ninguno
- ☐ b. Exclusión de Pauli
- ☐ c. De AUBAU
- ☐ d. Máxima multiplicidad
- ☐ e. Mínima energía



Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: Máxima multiplicidad

**Pregunta 4**

Correcta

Puntúa 3,00 sobre 3,00

En un mismo átomo no puede haber 2  $e^-$  que tengan los mismos 4 números cuánticos iguales, esto corresponde al principio de:

Seleccione una:

- ☐ a. Mínima energía
- ☐ b. Ninguno
- ☐ c. a y b
- ☒ d. Exclusión de Pauly
- ☐ e. Máxima multiplicidad



Respuesta correcta

La respuesta correcta es: Exclusión de Pauly

**Pregunta 5**

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 3,00

Los números cuántico de los electrones, es el resultado de la teoría atómica planteado por:

Seleccione una:

- ☐ a. Schrodinger
- ☐ b. Heisemberg
- ☒ c. Borh
- ☐ d. Pauly
- ☐ e. Louis De Broglie



Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: Schrodinger

## Pregunta 6

Correcta

Puntúa 3,00 sobre 3,00

El núcleo de un átomo fue descubierto por:

Seleccione una:

- ☐ a. Dalton
- ☐ b. borh
- ☒ c. Rhuterford
- ☐ d. Thomson
- ☐ e. Ninguno



Respuesta correcta

La respuesta correcta es: Rhuterford

## Pregunta 7

Correcta

Puntúa 3,00 sobre 3,00

Los rayos anódicos están constituidos por un flujo de partículas llamados:

Seleccione una:

- ☐ a. Neutrones
- ☒ b. Protones
- ☐ c. Ninguno
- ☐ d. Electrones
- ☐ e. Rayos beta



Respuesta correcta

La respuesta correcta es: Protones

## Pregunta 8

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 3,00

Para el elemento de  $Z = 19$ , su capa de valencia es:

Seleccione una:

- ☐ a.  $3d^1$
- ☐ b.  $4s^1$
- ☐ c. Ninguno
- ☒ d.  $3p^6 4s^1$
- ☐ e.  $3s^1$

✖

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es:  $4s^1$

## Pregunta 9

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 3,00

En la clasificación moderna de la tabla periódica, los elementos en cada familia están ordenados según su:

Seleccione una:

- ☐ a. Radio atómico
- ☐ b. Propiedades físicas y químicas
- ☐ c. Ninguno
- ☒ d. Número atómico
- ☐ e. Peso atómico

✖

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: Propiedades físicas y químicas

**Pregunta 10**

Correcta

Puntúa 3,00 sobre 3,00

Para el elemento de  $Z = 24$ , su capa de valencia es:

Seleccione una:

- ☐ a. Ninguno
- ☐ b.  $3s^2 4p^4$
- ☐ c.  $3s^2 3d^4$
- ☒ d.  $4s^2 3d^4$
- ☐ e.  $4s^2 3p^4$



Respuesta correcta

La respuesta correcta es:  $4s^2 3d^4$

**Pregunta 11**

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 3,00

Los elementos de la tabla periódica, se identifica por su:

Seleccione una:

- ☐ a. Ninguno
- ☒ b. Peso atómico
- ☐ c. Propiedades físicas y químicas
- ☐ d. Numero atómico
- ☐ e. Valencia



Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: Numero atómico

**Pregunta 12**

Correcta

Puntúa 3,00 sobre 3,00

El elemento de  $Z = 29$ , en la tabla periódica se encuentra ubicado en el periodo y familia de:

Seleccione una:

- ☐ a. 4, IIB
- ☐ b. 4, IIA
- ☐ c. 3, IIIB
- ☐ d. 4, IA
- ☒ e. 4, IB



Respuesta correcta

La respuesta correcta es: 4, IB

**Pregunta 13**

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 3,00

El elemento de  $Z = 26$ , tiene estabilidad iónica de:

Seleccione una:

- ☐ a. +3
- ☐ b. +6
- ☐ c. -3
- ☒ d. +2
- ☐ e. -2



Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: +3

**Pregunta 14**

Correcta

Puntúa 3,00 sobre 3,00

El elemento de  $Z = 27$ , en la tabla periódica se encuentra ubicado en el periodo y familia de:

Seleccione una:

- ☐ a. 4, IB
- ☐ b. 4, IIB
- ☐ c. 4, VIIIA
- ☐ d. 4, VIIB
- ☒ e. 4, VIIIB



Respuesta correcta

La respuesta correcta es: 4, VIIIB

**Pregunta 15**

Correcta

Puntúa 3,00 sobre 3,00

El elemento de  $Z = 18$ , tiene estabilidad iónica de:

Seleccione una:

- ☐ a. -2
- ☐ b. +2
- ☐ c. +6
- ☒ d. 0
- ☐ e. +3



Respuesta correcta

La respuesta correcta es: 0



## Pregunta 16

Finalizado

Puntúa 15,00 sobre 15,00

Re  
De

Se desea prepara 500 ml de solución de ácido acético de pH = 2.8. Calcular el volumen de solución concentrada de ácido acético que se necesita para preparar la solución, la solución concentrada tiene una densidad de 1.05 g/ml y 99 % de pureza en ácido,  $K_a(\text{CH}_3\text{COOH}) = 1.8 \times 10^{-5}$ .

 [examen1.jpg](#)

Comentario:

Pr  
**1**  
Fir  
Pu  
10  
so  
15



Pr  
11  
Sir  
CC  
Pu  
CC  
25



