



**INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN**

NOMBRE ALUMNA:

ÁREA / ASIGNATURA: Química

DOCENTE: Fabio Paredes

PERIODO	TIPO GUÍA	GRADO	Nº	FECHA	DURACIÓN
	Plan especial de promoción	9			50 min

Logro: Estudiar y comprender a las partículas atómicas y a la configuración electrónica.

<p>Name: _____ Date: _____ Period: _____</p> <p>ABCDE      ABCDE</p> <p>1 ○○○○○○ 11 ○○○○○○</p> <p>2 ○○○○○○ 12 ○○○○○○</p> <p>3 ○○○○○○ 13 ○○○○○○</p> <p>4 ○○○○○○ 14 ○○○○○○</p> <p>5 ○○○○○○ 15 ○○○○○○</p> <p>6 ○○○○○○ 16 ○○○○○○</p> <p>7 ○○○○○○ 17 ○○○○○○</p> <p>8 ○○○○○○ 18 ○○○○○○</p> <p>9 ○○○○○○ 19 ○○○○○○</p> <p>10 ○○○○○○ 20 ○○○○○○</p> <p>Test Version: A ○ B ○ C ○ D ○</p> <p>Get this form and more at: <a href="http://ZipGrade.com">ZipGrade.com</a></p>		<table border="1"> <tr> <td>Numero cuántico principal n (1,2,3,4,5,6,7)</td> </tr> <tr> <td>Numero cuántico secundario l (s(0), p (1), d (2), f(3))</td> </tr> <tr> <td>Numero cuántico magnético m (-3,-2,-1,0,1,2,3) Espacios: s(1); p(3); d(5) y f(7)</td> </tr> <tr> <td>Numero cuántico spin s(1/2,-1/2)</td> </tr> </table> <p>MA= masa atómica N= Neutrones Z=número atómico o protones <b>MA=N + Z</b></p>	Numero cuántico principal n (1,2,3,4,5,6,7)	Numero cuántico secundario l (s(0), p (1), d (2), f(3))	Numero cuántico magnético m (-3,-2,-1,0,1,2,3) Espacios: s(1); p(3); d(5) y f(7)	Numero cuántico spin s(1/2,-1/2)
Numero cuántico principal n (1,2,3,4,5,6,7)						
Numero cuántico secundario l (s(0), p (1), d (2), f(3))						
Numero cuántico magnético m (-3,-2,-1,0,1,2,3) Espacios: s(1); p(3); d(5) y f(7)						
Numero cuántico spin s(1/2,-1/2)						

**\*Sin proceso los puntos no valen**

**Para un numero atómico de 47, resolver:**

- ¿Cuál es la configuración electrónica?
  - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^9$
  - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1 4d^{10}$
  - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10}$
  - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^1$
- ¿Cuál es el número cuántico principal?
  - 1
  - 4
  - 5
  - 6
- ¿Cuál es el número cuántico Secundario?
  - 1
  - 2
  - 3
  - 0
- ¿Cuál es el número cuántico magnético?
  - 1
  - 2
  - 2
  - 1
  - 3
- ¿Cuál es el número cuántico Spin?
  - 1/2
  - 1/2

- 110
  - 84
  - 106
  - 103
- ¿Cuál es el porcentaje de Na.
    - 27.4
    - 39.8
    - 43.4
    - 42.5
  - ¿Cuál es el porcentaje de H.
    - 11.32
    - 1.19
    - 13.46
    - 12.55
  - ¿Cuál es el porcentaje de C.
    - 40.3
    - 39.8
    - 14.3
    - 45.3
  - ¿Cuál es el porcentaje de O.
    - 40.3
    - 39.8
    - 14.3
    - 57.14

Tenemos un objeto de masa igual a 50 libras. Encontrar:

**Tenemos al elemento Cloro con una carga de +3.**

- Encontrar el número de neutrones
  - 17
  - 18
  - 19
  - 16
- Encontrar el número de electrones
  - 17
  - 20
  - 14
  - 16
- La masa del objeto en gramos.
  - 22680 gramos
  - 23450 gramos
  - 21569 gramos
  - 22980 gramos
  - 20450 gramos
- La masa del objeto en kilogramos.
  - 23.56 kg
  - 20 kg
  - 22.68 kg
  - 21.45 kg
  - 20.89 kg

**Tenemos el compuesto NaHCO<sub>3</sub>**

- ¿Cuál es el peso molecular NaHCO<sub>3</sub>

Nada existe, aparte de átomos y el vacío

15. La masa del objeto en toneladas.

- a. 0.02356 ton
- b. 0.02000 ton
- c. 0.02145 ton
- d. 0.02089 ton
- e. 0.02268 ton

El volumen de objeto es 3.5 m<sup>3</sup>. Encontrar:

16. El volumen del objeto en litros.

- a. 35 litros
- b. 3600 litros
- c. 3500 litros
- d. 35000 litros
- e. 350 litros

17. El volumen del objeto en mililitros.

- a. 3500000 mililitros
- b. 360000 mililitros
- c. 35000 mililitros
- d. 350000 mililitros
- e. 350 mililitros

18. El volumen del objeto en galones.

- a. 917.89 galones
- b. 913.58 galones
- c. 914.56 galones
- d. 920 galones
- e. 916.23 galones

19. Tenemos un objeto cuya masa es de 4 kg y ocupa un volumen de 50 litros. Encontrar a densidad en g/l

- a. 80 g/l
- b. 83 g/l
- c. 78 g/l
- d. 84 g/l
- e. 77 g/l

20. Tenemos un objeto cuya masa es 2 kg y su densidad es 4 g/ml. Encontrar su volumen en litros.

- a. 0.4 litros
- b. 0.58 litros
- c. 0.7 litros
- d. 0.5 litros
- e. 0.6 litros

Masa(m)	Volumen(V)
1 ton=1000 kg	1 m <sup>3</sup> = 1000 lt
1 ton =1000000 g	1 m <sup>3</sup> = 1000000 ml
1 ton = 1000000000 mg	1 lt= 1000 ml
1 kg = 1000 g	1 gal = 3.82 lt
1 kg = 1000000 mg	1 ft <sup>3</sup> = 28.32 lt
1 lb = 453.6 g	1 gal = 3820 ml
1 Oz = 28.35 g	1 ft <sup>3</sup> = 28320 ml
1 kg =2.2 lb	

<b>Densidad (<math>\rho</math>)</b>
$\rho = \frac{m}{V}$