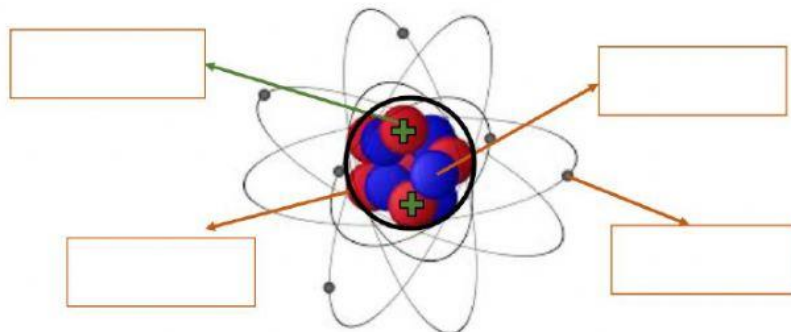


## TABLA PERIÓDICA

1) Indica el nombre de cada parte del átomo



2) Completa el siguiente esquema de la Tabla Periódica:

|                         |  |                            |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
|-------------------------|--|----------------------------|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| Nombre de las<br>filas: |  | Nombre de las<br>columnas: |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
|                         |  |                            |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
|                         |  | 1                          | 2  | 3  | 4  | 5  | 6  | 7  | 8  | 9  | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
|                         |  | H                          | He | Li | Be | B  | C  | N  | O  | F  | Ne | Na | Mg | Al | Si | P  | S  | Cl | Ar |
|                         |  | 19                         | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 | 29 | 30 | 31 | 32 | 33 | 34 | 35 | 36 |
|                         |  | K                          | Ca | Sc | Ti | V  | Cr | Mn | Fe | Co | Ni | Cu | Zn | Ga | Ge | As | Se | Br | Kr |
|                         |  | 37                         | 38 | 39 | 40 | 41 | 42 | 43 | 44 | 45 | 46 | 47 | 48 | 49 | 50 | 51 | 52 | 53 | 54 |
|                         |  | Rb                         | Sr | Y  | Zr | Nb | Mo | Tc | Ru | Rh | Pd | Ag | Cd | In | Sn | Sb | Te | I  | Xe |
|                         |  | 55                         | 56 | 57 | 58 | 59 | 60 | 61 | 62 | 63 | 64 | 65 | 66 | 67 | 68 | 69 | 70 | 71 | 72 |
|                         |  | Cs                         | Ba | La | Ce | Pr | Nd | Pm | Sm | Eu | Gd | Tb | Dy | Ho | Er | Tm | Yb | Lu |    |
|                         |  | 73                         | 74 | 75 | 76 | 77 | 78 | 79 | 80 | 81 | 82 | 83 | 84 | 85 | 86 | 87 | 88 | 89 | 90 |
|                         |  | Fr                         | Ra | Ac | Th | Pa | U  | Np | Pu | Am | Cm | Bk | Cf | Es | Fm | Md | No | Lr |    |

3) De los siguientes elementos químicos.

$^{26}_{56}\text{Fe}$        $^{17}_{35}\text{Cl}$        $^{25}_{12}\text{Mg}$        $^{40}_{18}\text{Ar}$        $^7_3\text{Li}$        $^{58}_{140}\text{Ce}$

a) Ubique cada elemento en el esquema de la Tabla Periódica.

Indicar:

b) ¿Cuáles son metales, no metales o gases inertes?

$^{26}_{56}\text{Fe}$        $^{17}_{35}\text{Cl}$        $^{25}_{12}\text{Mg}$        $^{40}_{18}\text{Ar}$        $^7_3\text{Li}$        $^{58}_{140}\text{Ce}$

c) ¿Cuáles son representativos, de transición, de transición interna?

$^{26}_{56}\text{Fe}$        $^{17}_{35}\text{Cl}$        $^{25}_{12}\text{Mg}$        $^{40}_{18}\text{Ar}$        $^7_3\text{Li}$        $^{58}_{140}\text{Ce}$

d) Indique los elementos que son Buenos Conductores del Calor y de la Electricidad

$^{26}_{56}\text{Fe}$        $^{17}_{35}\text{Cl}$        $^{25}_{12}\text{Mg}$        $^{40}_{18}\text{Ar}$        $^7_3\text{Li}$        $^{58}_{140}\text{Ce}$

## TABLA PERIÓDICA

**3) Selecciona la serie de elementos que presentan 7 electrones de valencia:**

- |                           |                           |
|---------------------------|---------------------------|
| a) He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn | c) F, Cl, Br, I, At       |
| b) O, S, Se, Te           | d) Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra |

**4) Los gases nobles (Ne, Ar, Kr, Xe y Rn) se caracterizan por:**

- a) Tener 6 electrones en el último nivel energético
- b) Tener 8 electrones
- c) Tener 8 electrones en el último nivel energético
- d) Tener la misma cantidad de neutrones.

**5) Selecciona, entre las siguientes, la afirmación correcta:**

- a) Los gases nobles se localizan en la parte izquierda de la tabla periódica
- b) Todos los elementos de un mismo grupo o familia tienen propiedades químicas semejantes
- c) Todos los elementos de un mismo periodo tienen propiedades químicas semejantes
- d) Los elementos de transición pertenecen al bloque s de la tabla periódica