

## Trabajo Final



- Indica si los siguientes enunciados son V (verdadero) o F (falso).
  - Los electrones son partículas subatómicas de carga negativa que se trasladan en órbitas alrededor del núcleo. \_\_\_\_\_
  - Las cargas eléctricas del mismo signo se repelen, es decir, carga positiva con carga positiva se repelen. \_\_\_\_\_
  - Los neutrones no poseen carga eléctrica. \_\_\_\_\_
  - Los átomos se unen formando moléculas. \_\_\_\_\_
  - Los átomos son materia. \_\_\_\_\_
  - El núcleo del átomo está formado por neutrones y electrones. \_\_\_\_\_
  - Todos los átomos poseen carga eléctrica negativa. \_\_\_\_\_
- Observa la tabla periódica de los elementos con atención y resuelve:
  - Arrastra el elemento químico a su sitio correspondiente.



## TABLA PERIODICA DE LOS ELEMENTOS

Guía C. Olay A. M. D. Departamento de Biología y Química, Facultad de Ciencias Exactas y Naturales, Universidad de Los Andes, Trujillo, Venezuela.  
 Última actualización: 1 de mayo de 2013. Número de registro: 10075072013.



| Grupo   | 1   | 2   | 3   | 4   | 5   | 6   | 7   | 8   | 9   | 10   | 11   | 12   | 13   | 14   | 15   | 16   | 17   | 18   |
|---------|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|------|------|------|------|------|------|------|------|------|
| Periodo | n=1 | n=2 | n=3 | n=4 | n=5 | n=6 | n=7 | n=8 | n=9 | n=10 | n=11 | n=12 | n=13 | n=14 | n=15 | n=16 | n=17 | n=18 |
| 1       | H   |     |     |     |     |     |     |     |     |      |      |      |      |      |      |      |      |      |
| 2       | Li  | Be  |     |     |     |     |     |     |     |      |      |      |      |      |      |      |      |      |
| 3       | Na  | Mg  |     |     |     |     |     |     |     |      |      |      |      |      |      |      |      |      |
| 4       | K   | Ca  | Sc  | Ti  | V   | Cr  | Mn  | Fe  | Co  | Ni   | Cu   | Zn   | Ga   | Ge   | As   | Se   | Br   | Kr   |
| 5       | Rb  | Sr  | Y   | Zr  | Nb  | Mo  | Tc  | Ru  | Rh  | Pd   | Ag   | Cd   | In   | Sn   | Sb   | Te   | I    | Xe   |
| 6       | Cs  | Ba  | La  | Hf  | Ta  | W   | Re  | Os  | Ir  | Pt   | Au   | Hg   | Tl   | Pb   | Bi   | Po   | At   | Rn   |
| 7       | Fr  | Ra  | Ac  | Rf  | Db  | Sg  | Bh  | Hs  | Mt  | Ds   | Rg   | Cn   | Uut  | Fl   | Uup  | Lv   | Uus  | Uuo  |

- Marca la opción correcta:

En la tabla periódica los elementos químicos se ordenan según su...

- Número másico (A)
- Número atómico (Z)
- Número de electrones

En la tabla periódica el elemento Iodo se encuentra en...

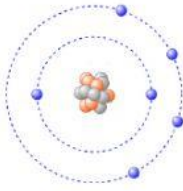
- El grupo 5, período 7.
- El grupo 17, período 5.
- El grupo 13, período 7.

- Usando tu tabla periódica resuelve:

| Nombre del elemento | Símbolo químico | Grupo | Período | Número atómico | Número másico | Protones | Electrones | Neutrones |
|---------------------|-----------------|-------|---------|----------------|---------------|----------|------------|-----------|
| Carbono             |                 |       |         |                |               |          |            |           |
| Helio               |                 |       |         |                |               |          |            |           |
| Boro                |                 |       |         |                |               |          |            |           |

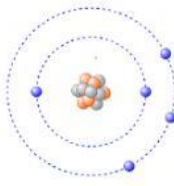
4. Observa con atención los dibujos y arrastra el nombre del elemento según corresponda. Ayúdate del ejercicio anterior.

Helio



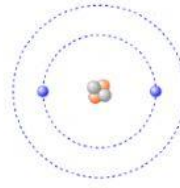
\_\_\_\_\_

Boro



\_\_\_\_\_

Carbono



\_\_\_\_\_

5. Indica si los siguientes cambios son físicos o químicos:

- Congelar pan.
- Freír un huevo.
- Oxidación de un hierro.
- Cortar trozos de frutas.
- Un fósforo ardiendo.
- Digestión de la comida.