

|                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        |                                                    |                       |                      |                                        |                      |                                                                                     |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------|-----------------------|----------------------|----------------------------------------|----------------------|-------------------------------------------------------------------------------------|
|                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       | <b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA FE Y ALEGRÍA SAN JOSÉ</b> |                       |                      |                                        |                      |  |
|                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        | <b>ESTRATEGIAS DE APOYO</b>                        |                       |                      |                                        |                      |                                                                                     |
|                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        | COMPLEMENTARIAS                                    |                       | PLAN DE MEJORAMIENTO | X                                      | PROMOCIÓN ANTICIPADA |                                                                                     |
| <b>DOCENTE</b>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         | RAFAEL MONTOYA                                     |                       |                      |                                        |                      |                                                                                     |
| <b>ÁREA</b>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                            | CIENCIAS NATURALES (QUIMICA)                       |                       |                      |                                        | <b>PERÍODO</b>       | 2                                                                                   |
| <b>GRADO</b>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                           | 6                                                  | <b>FECHA DE ENVÍO</b> |                      |                                        |                      |                                                                                     |
| Estimado estudiante de Fe y Alegría San José, la actividad programada en este formato deberá ser realizada pensando en tu formación personal y en el desarrollo de tus competencias. Presentar el taller con los puntos aquí señalados es parte obligatoria del proceso, que consiste en la presentación de una evaluación escrita equivalente al 100% de la nota de recuperación. La evaluación será programada desde Coordinación.                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   |                                                    |                       |                      |                                        |                      |                                                                                     |
| <b>ACTIVIDAD</b>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       | Taller                                             |                       |                      | Evaluación escrita 100 %               |                      |                                                                                     |
| <b>Fecha de entrega</b>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                |                                                    |                       |                      | Pendiente programación de Coordinación |                      |                                                                                     |
| <b>TALLER</b>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          |                                                    |                       |                      |                                        |                      |                                                                                     |
| <b>TENER EN CUENTA</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>Leer muy bien las indicaciones que se dan y tener muy presente la fecha de entrega</li> <li>El taller se presenta en hojas de block sin rayas, escrito a mano (del estudiante) y con márgenes en cada lado de 2.5 cm. La portada deberá presentar el título del trabajo – Nombre completo del estudiante – Grado - Área</li> <li>Ningún punto del taller se resuelve en el formato enviado, todo deberá ir en el trabajo escrito.</li> <li>Realizar del taller COMPLETO es requisito para presentar el examen escrito</li> <li>Para el día del examen escrito: traer el taller y el cuaderno al día</li> <li>La información sobre los temas a desarrollar está en el cuaderno</li> <li>No es transcribir información de Internet, debes seleccionar información precisa de varias páginas web</li> </ul> |                                                    |                       |                      |                                        |                      |                                                                                     |

### CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

1. Con la ayuda de la tabla periódica, completa la información de la tabla

| Elemento | Símbolo | Número Atómico | Masa Atómica | Grupo | Periodo |
|----------|---------|----------------|--------------|-------|---------|
|          | Ar      |                |              |       |         |
| Helio    |         |                |              |       |         |
|          | Na      |                |              |       |         |
| Uranio   |         |                |              |       |         |
| Polonio  |         |                |              |       |         |
|          | As      |                |              |       |         |
| Cloro    |         |                |              |       |         |
| Xenón    |         |                |              |       |         |
|          | Ni      |                |              |       |         |
|          | K       |                |              |       |         |
|          | S       |                |              |       |         |

2. Realiza la configuración electrónica para los siguientes elementos:

- Magnesio
- Selenio
- Fósforo
- Plata
- Bario
- Silicio

g. Rutenio

h. Calcio

i. Fósforo

j. plomo

3. Partiendo de la distribución electrónica de cada elemento del punto anterior, realiza el análisis para determinar el grupo y el periodo en el que se ubica cada elemento.

4. Ubica en la tabla periódica cada elemento de los puntos anteriores de acuerdo al grupo y al periodo encontrados con la distribución electrónica.

|   | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 1 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 2 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 3 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 4 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 5 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 6 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 7 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 6 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 7 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |

4. Determine el número atómico, el grupo y el periodo y el nombre de los elementos que correspondan a cada distribución electrónica.

a.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$

b.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$

c.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^9$

d.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$