



El trabajo debe de ser presentado en hojas de block tamaño carta y a mano, con portada e índice. Los dibujos o esquemas a color.

1. Elabora tu propia tabla periódica en una hoja de cartulina, separando los metales y los no metales a través de la división en forma de escalera y determinando los periodos y los grupos.
2. Escribe 5 elementos químicos que pertenezcan al mismo grupo y 5 elementos químicos que pertenezcan al mismo periodo.
3. Realiza la notación isotópica de los siguientes elementos químicos, indicando el número atómico, el peso o la masa atómica, número de electrones, protones y neutrones:
a. Au b. Zr c. S d. Cs e. Ga f. Bi
g. Ru h. Mo i. Be j. W k. Xe l. Pd
4. Escribe por lo menos tres diferencias entre las mezclas homogéneas y las mezclas heterogéneas.
5. Escribe 5 ejemplos de mezclas homogéneas y 5 ejemplos de mezclas heterogéneas.
6. Explica 4 métodos de separación de mezclas y complementa con esquemas.
7. Realiza las siguientes conversiones teniendo en cuenta las equivalencias usadas para las unidades de medida:
a. Tomás preparó 14 L de limonada para una fiesta. ¿Cuántos mililitros equivalen estos 14 Litros?
b. María compró 4 Libras de arroz y 3 onzas de aceite. ¿cuántos gramos en total hacen los dos productos comprados por María?
c. Samuel trabaja 52 horas a la semana. ¿Cuántos minutos a la semana trabaja Samuel?
d. Carlos recorre 5700m para llegar a su trabajo. ¿cuántos cm recorre Carlos para llegar a su trabajo?
8. Escribe los descubrimientos realizados por Charles Coulomb.
9. Describe la relación entre corriente eléctrica y magnetismo. Explica con un ejemplo.
10. Explica que son conductores y aislantes eléctricos. Menciona por lo menos 3 ejemplos de cada uno.
11. Explica cada una de las propiedades físicas y químicas de la materia.