

**Actividades Asignatura: Conocimiento del Medio en Educación Infantil.**  
**Tema 4: La Materia**

1. Explica los diferentes tipos de disoluciones.

2. Razona la certeza o falsedad del siguiente enunciado: "La teoría de Dalton define a los átomos formados por protones, neutrones y electrones".

3. Marca con una cruz las frases que consideres correctas. Puedes añadir una explicación a tu respuesta si lo consideras oportuno.

- El neutrón es una partícula divisible y estable.
- Los protones están compuestos por quarks.
- Las partículas elementales con los quarks y leptones.
- El electrón es una partícula divisible y estable.

4. Según Rutherford, ¿Cuál era la estructura de los átomos?

5. Di el número de protones, neutrones y electrones de los siguientes átomos:

- a)  ${}_{26}^{56}\text{Fe}$       b)  ${}_{33}^{75}\text{As}$       c)  ${}_{8}^{16}\text{O}^{2-}$       d)  ${}_{11}^{23}\text{Na}^{+}$

6. Establece la configuración electrónica de los siguientes átomos:

- a) Nitrógeno      b) Magnesio      c) Neón      d) Aluminio

**7. Razone la certeza o falsedad del siguiente enunciado: "Todos los elementos se enlazan con otros llegando a tener 8 electrones en su capa externa".**

**8. Marca con una cruz las frases que consideres correctas. Puedes añadir una explicación a tu respuesta si lo consideras oportuno.**

- El enlace iónico se origina por la compartición de cargas dentro de la molécula.
- Un enlace covalente se forma entre elementos de electronegatividad parecida.
- El enlace de hidrógeno es un tipo de enlace covalente.
- Un diamante es un cristal molecular.

**9. Explica a partir de la teoría atómica de Dalton la ley de la conservación de la masa de Lavoisier.**

**10. Razone la certeza o falsedad del siguiente enunciado: "1 mol de un gas pesa lo mismo que 1 mol de otro gas".**