

Alumno/a: _____ Grupo: _____ Fecha: _____

Control Material de Laboratorio – Átomos y moléculas

1. Marca los objetos que forman parte del equipo de protección en el laboratorio:



2. ¿Qué significan estos pictogramas en productos químicos?



3. Pon el nombre y la función de estos materiales de laboratorio:



4. ¿De qué está hecha la materia?

5. ¿Qué es un átomo?

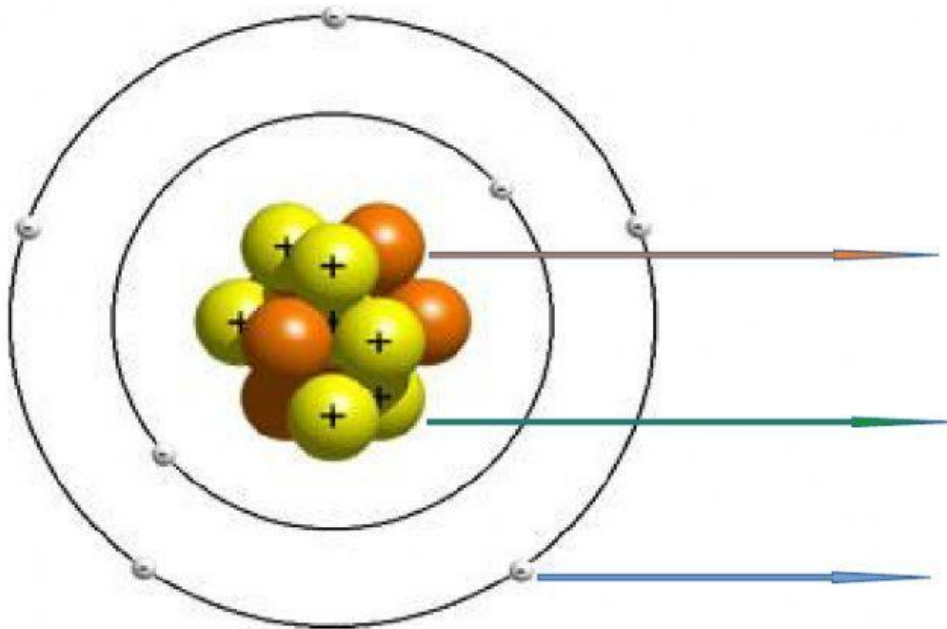
6. ¿Por qué partículas está formado el átomo?

7. Escribe el nombre de esas partículas en el texto y en la imagen del átomo:

Los _____ son partículas con carga eléctrica positiva.

Los _____ son partículas sin carga eléctrica.

Los _____ son partículas con carga eléctrica negativa.



8. ¿Qué es una molécula?

9. ¿Verdadero o Falso?

- ☐ Los átomos son las partículas más pequeñas que conservan todas las propiedades de una sustancia.
- ☐ Los átomos no se pueden dividir.
- ☐ Los protones, los neutrones y los electrones son partículas más pequeñas que el átomo.
- ☐ Los protones y los electrones están en el núcleo del átomo.
- ☐ Las moléculas se agrupan en átomos.

10. Une mediante flechas: Una sustancia pura puede ser:

Elemento •

•Sustancia pura que no puede separarse en otras. •

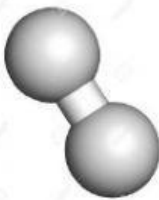
•Ejemplo: el agua.

Compuesto •

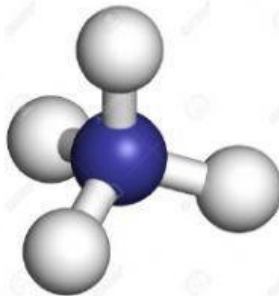
•Sustancia pura formada por dos o más elementos. •

•Ejemplos: el hidrógeno y el oxígeno.

11. ¿Elemento químico o compuesto?



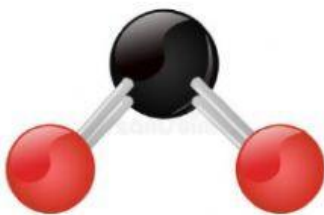
H₂



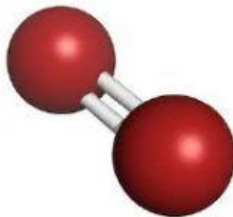
NH₃



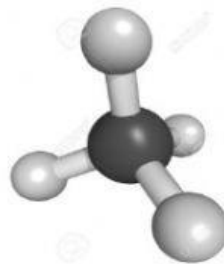
N₂



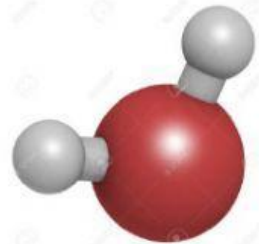
CO₂



O₂



H₂O



CH₄