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?

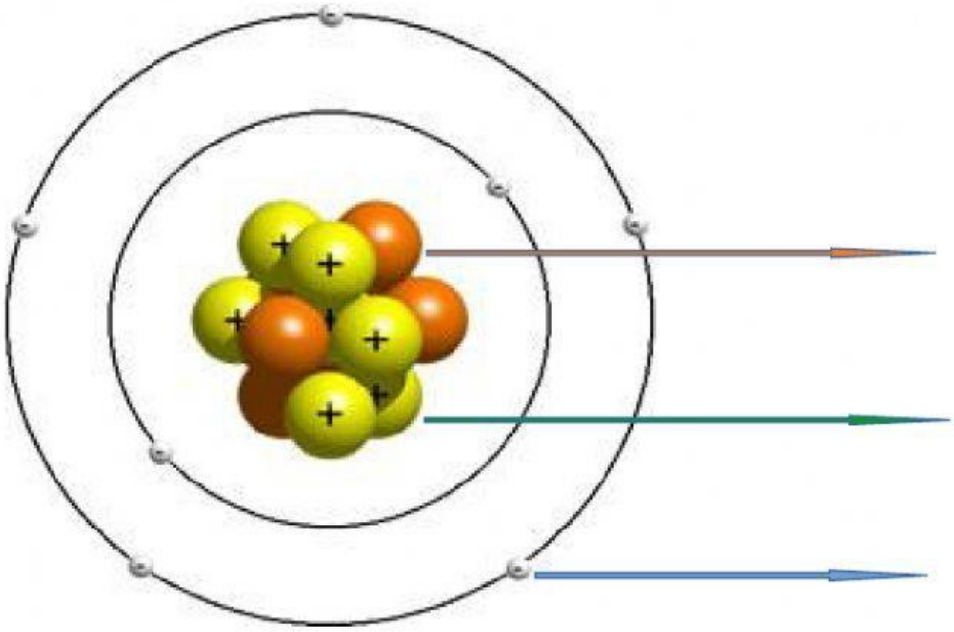
6. ¿Por qué partículas está formado el átomo?

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.

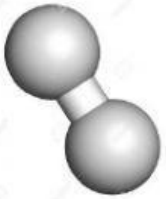
☐ Los protones y los electrones están en el núcleo del átomo.

☐ Las moléculas se agrupan en átomos.

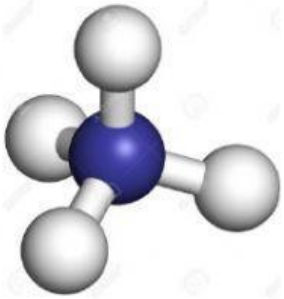
10. Une mediante flechas: Una sustancia pura puede ser:

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.

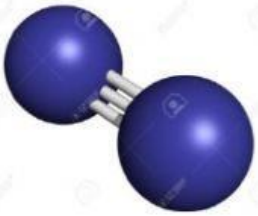
11. ¿Elemento químico o compuesto?



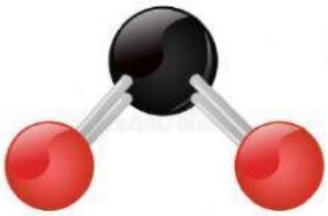
H2



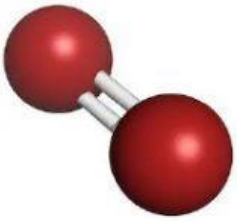
NH4



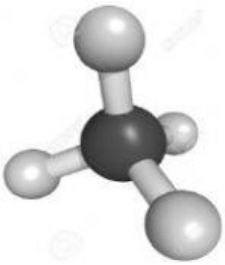
N2



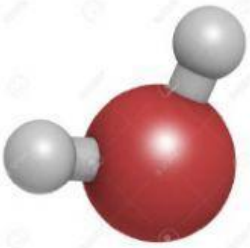
Co2



O2



H2O



CH4