

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?

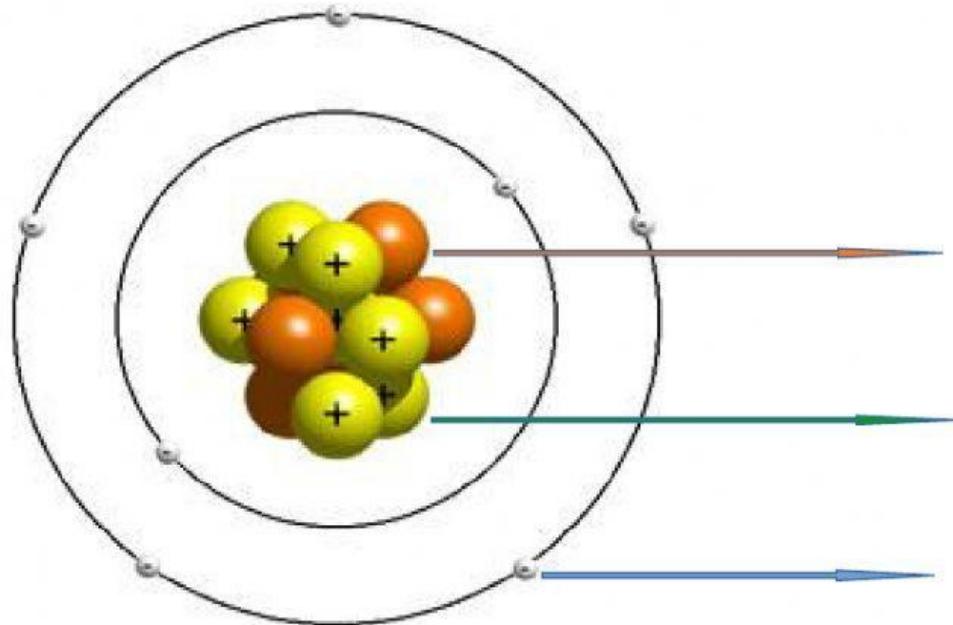
6. ¿Por qué partículas está formado el átomo?

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?

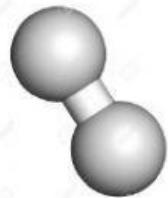
9. ¿Verdadero o Falso?

- 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.

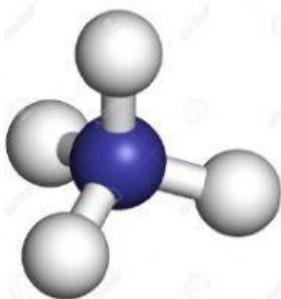
10. Une mediante flechas: Una sustancia pura puede ser:

- | | | |
|-------------|-------------------------------------------------------|---------------------------------------------|
| 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. |

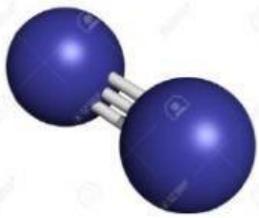
11. ¿Elemento químico o compuesto?



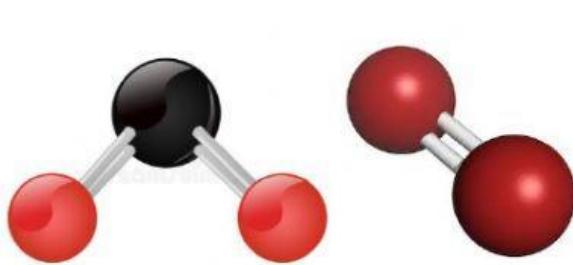
H_2



NH_4



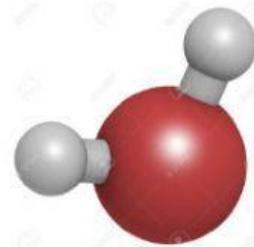
N_2



CO_2



H_2O



CH_4