

Nombre: \_\_\_\_\_

### TABLA PERIODICA DE LOS ELEMENTOS ORGANIZACIÓN Y PROPIEDADES PERIÓDICAS

1. En qué periodo se encuentran los siguientes elementos:



➤ Hierro	<input type="text"/>	➤ Potasio	<input type="text"/>
➤ Hidrógeno	<input type="text"/>	➤ Oro	<input type="text"/>
➤ Francio	<input type="text"/>	➤ Tecnecio	<input type="text"/>
➤ Lantano	<input type="text"/>	➤ Cesio	<input type="text"/>
➤ Xenón	<input type="text"/>	➤ Estaño	<input type="text"/>
➤ Oxígeno	<input type="text"/>	➤ Galio	<input type="text"/>
➤ Azufre	<input type="text"/>	➤ Sodio	<input type="text"/>

2. Los grupos se designan mediante números correlativos del 1 al 18. Los elementos que componen cada grupo tienen, con escasas excepciones similares propiedades químicas, debido a que todos coinciden en su configuración electrónica de los electrones de valencia.

- Los grupos  y  corresponden a los elementos metálicos.
- Los metales de transición ocupan los grupos  al  .
- Los no metales y los semimetales ocupan los grupos  al  .
- El grupo  está constituido por los gases nobles.



3. Clasifica los siguientes elementos en Metales (M), No Metales (NM) o Metaloide (MD) y relaciona cada elemento con su Simbolo químico.

1. Oxigeno _____	Po
2. Cobre _____	H
3. Helio _____	Cu
4. Aluminio _____	Hg
5. Calcio _____	O
6. Hidrogeno _____	He
7. Silicio _____	Al
8. Potasio _____	Ca
9. Tántalo _____	k
10. Mercurio _____	Si
11. Polonio _____	Ta

4. Clasifica como Metal (M), No Metal) o Metaloide (MD)

\_\_\_\_\_ También llamados semimetales.

\_\_\_\_\_ Pueden necesitar más de 400°C para derretirse.

\_\_\_\_\_ Maleables y Díctiles.

\_\_\_\_\_ Dividen la tabla periódica en dos regiones o sectores.

\_\_\_\_\_ La mayor parte de los elementos en la tabla periódica pertenecen a este grupo.

\_\_\_\_\_ Son elementos de aspecto opaco (no brillantes)

\_\_\_\_\_ Malos conductores de corriente eléctrica y malos termo conductores.

\_\_\_\_\_ Excepto por el mercurio, todos estos elementos se encuentran en estado sólido.

