

Nombre:

TABLA PERIODICA DE LOS ELEMENTOS ORGANIZACIÓN Y PROPIEDADES PERIÓDICAS

1. En qué periodo se encuentran los siguientes elementos:

➤ Hierro

➤ Hidrógeno

➤ Francio

➤ Lantano

➤ Xenón

➤ Oxígeno

➤ Azufre

➤ Potasio

➤ Oro

➤ Tecnecio

➤ Cesio

➤ Estaño

➤ Galio

➤ Sodio



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 Metaloides (MD) y relaciona cada elemento con su Símbolo químico.

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

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

_____ También llamados semimetales.

_____ Pueden necesitar más de 400°C para derretirse.

_____ Maleables y Dúctiles.

_____ 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.

