Nombre:

TABLA PERIODICA DE LOS ELEMENTOS ORGANIZACIÓN Y PROPIEDADES PERIÓDICAS

1. En qué periodo se encuentran los siguientes elementos:

- Hierro
- Hidrógeno
- Francio
- Lantano
- Xenón
- Oxigeno
- 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.

LIVEWORKSHEETS

3. *Clasifica lossiguientes elementos en Metales (M), No Metales (NM) o Metaloide (MD) y relaciona cada elemento con su Símbolo 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 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.

LIVEWORKSHEETS