HOJA DE APLICACIÓN-TABLA PERIÓDICA

1. *Relaciona el nombre de cada científico con la afirmación que corresponde en cada recuadro.*

Dobereiner	Representó a los elementos por letras (símbolos).
Werner	Ordenó a los elementos en grupos de 3, a los que llamó triadas.
Mendeleiev	Ordenó los elementos en grupos de 7.
Moseley	Publicó la primera tabla periódica de los elementos químicos, el año 1869.
Newlands	Las propiedades de los elementos químicos varían periódicamente en función a su número atómico.
Berzelius	Utilizó símbolos gráficos para representar a los elementos.
Dalton	Químico alemán que diseñó la tabla periódica actual (en su forma larga) ordenando los elementos según la ley de Moseley.

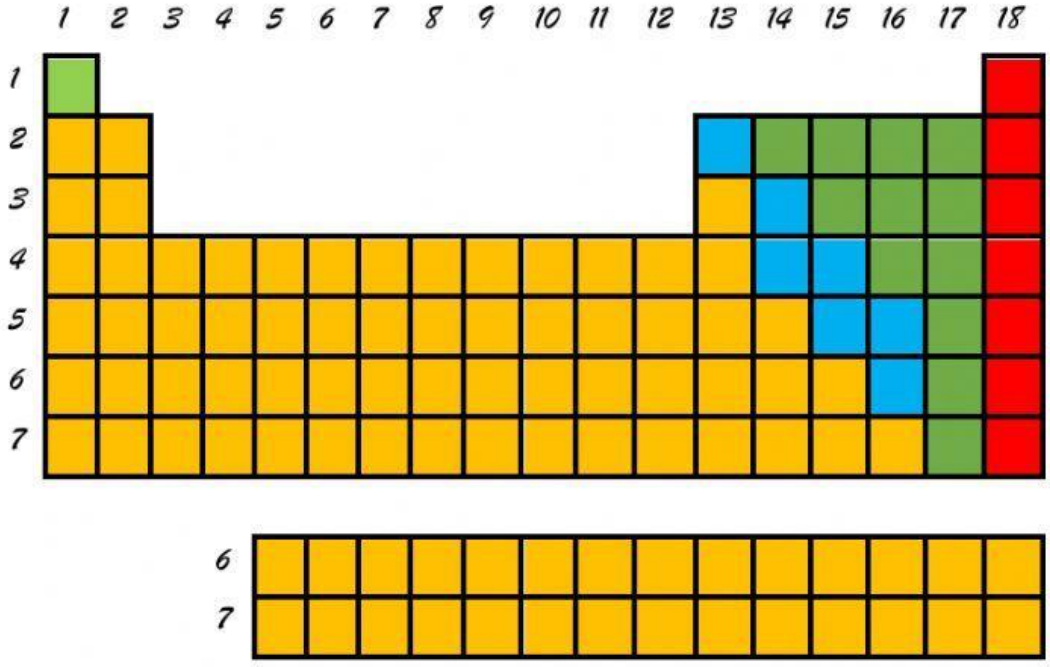
2. *Completa los espacios en blanco.*

- *Propuso la Ley de las Octavas:*
- *Científico alemán que hizo también una tabla periódica semejante a la de Mendeleiev:*
- *Ordenamiento de los elementos en forma horizontal:*
- *Ordenamiento de los elementos en forma vertical:*

LIVEWORKSHEETS

- Número actual de elementos químicos reconocidos oficialmente por la IUPAC:
- Los elementos están ordenados de acuerdo a su:
- Primer elemento de la tabla periódica:
- Último elemento de la tabla periódica:
- El periodo más corto está formado por los elementos:
- Los períodos más largos son:

3. Elige el nombre correcto en cada recuadro.



LIVEWORKSHEETS