Periodic Table Layout

Nombre: _____

Fecha: _____

Puntaje: _____

1.

¿Qué representa un **período** en la tabla periódica?

1. Una columna vertical de elementos
2. Una fila horizontal de elementos
3. Un conjunto de elementos radiactivos

2.

¿Qué representa un **grupo** en la tabla periódica?

1. Una columna vertical de elementos
2. Una fila horizontal de elementos
3. Una diagonal de elementos con masa similar
4. Una región exclusiva de gases

3.

En términos generales, los **metales** se ubican principalmente en la tabla periódica hacia la:

1. Zona derecha superior
2. Zona central exacta
3. Zona izquierda y centro
4. Última fila solamente

4.

Los **no metales** se localizan principalmente en la:

1. Parte derecha superior de la tabla
2. Parte izquierda inferior de la tabla
3. Zona central de transición

5.

¿Dónde se encuentran, en general, los **metaloides**?

1. Solo en la primera columna
2. A lo largo de una línea escalonada entre metales y no metales
3. Únicamente en la última fila
4. Solo entre los gases nobles

6.

Si un elemento está en el **grupo 1**, ¿con cuál afirmación concuerda mejor?

1. Pertenece a una familia con propiedades químicas semejantes
2. Tiene siempre ocho electrones de valencia
3. Es necesariamente un gas noble
4. Está en la zona de los halógenos

7.

¿Cuál de las siguientes familias está ubicada en el **grupo 18**?

1. Metales alcalinos
2. Halógenos
3. Gases nobles
4. Metales alcalinotérreos

8.

¿Qué familia corresponde al **grupo 17**?

1. Halógenos
2. Lantánidos
3. Actínidos
4. Gases nobles

9.

Al avanzar de izquierda a derecha en un mismo período, los elementos cambian porque:

1. Pasan a otra tabla distinta
2. Aumenta el número atómico de uno en uno
3. Disminuye siempre la masa a la mitad
4. Todos se vuelven gases

10.

¿Qué tienen en común los elementos de un mismo **grupo principal**?

1. El mismo número de protones
2. La misma masa atómica exacta
3. El mismo número de electrones de valencia en muchos casos
4. La misma cantidad total de neutrones

11.

Un elemento ubicado en el **período 3** tiene, en general:

1. Tres niveles principales de energía ocupados
2. Tres protones exactamente
3. Tres electrones de valencia siempre
4. Tres neutrones exactamente

12.

¿Cuál de estas descripciones corresponde mejor a un **metaloide**?

1. Elemento con propiedades intermedias entre metal y no metal
2. Elemento siempre gaseoso e inerte
3. Elemento ubicado solo en el grupo 1
4. Elemento que no conduce electricidad en ningún caso

13.

Si comparas un metal y un no metal en la tabla periódica, una diferencia general correcta es que:

1. Los no metales suelen ubicarse más hacia la derecha
2. Los metales siempre están en el grupo 18
3. Los no metales ocupan toda la zona central
4. Los metales nunca forman sólidos

14.

¿Qué nombre recibe el conjunto de elementos ubicado en la parte central de la tabla, entre los grupos principales?

1. Gases nobles
2. Elementos de transición
3. Halógenos
4. Metaloides puros

15.

En una clasificación rápida, ¿cuál de estos elementos esperarías encontrar más cerca de la línea escalonada de separación?

1. Un metaloide
2. Un gas noble
3. Un metal alcalino
4. Un lantánido exclusivamente

16.

Observa esta idea general: si un elemento está más a la derecha dentro de un período, entonces su carácter suele ser menos metálico. ¿Qué opción refleja mejor esa tendencia?

1. Al avanzar a la derecha, aumenta en general el carácter no metálico
2. Al avanzar a la derecha, todos se vuelven metales pesados
3. La posición horizontal no se relaciona con propiedades
4. Todos los elementos del período tienen el mismo comportamiento

17.

Si un elemento pertenece al mismo grupo que otro, ¿qué predicción es más razonable?

1. Tendrán propiedades químicas parecidas
2. Tendrán exactamente la misma masa atómica
3. Estarán en el mismo período
4. Serán ambos metaloides obligatoriamente

18.

Una persona busca en la tabla un elemento muy poco reactivo para compararlo con otros. ¿En qué familia debería fijarse primero?

1. Metales alcalinos
2. Halógenos
3. Gases nobles
4. Metales de transición del grupo 3

19.

Considera dos elementos del mismo período: uno está al extremo izquierdo y otro al extremo derecho. ¿Cuál comparación general es correcta?

1. El de la izquierda suele ser más metálico que el de la derecha
2. El de la derecha siempre es un metal de transición
3. Ambos deben pertenecer al mismo grupo
4. No existe ninguna diferencia periódica entre ellos

20.

Si un elemento está en el **grupo 2** y en el **período 4**, ¿qué información de ubicación entrega esa combinación?

1. Está en la segunda fila y cuarta columna
2. Está en una columna de familia específica y en la cuarta fila horizontal
3. Está en la zona de los gases nobles del cuarto período
4. Está fuera de la tabla principal