Group Classification for Kids

Nombre: _____

Fecha: _____

Puntaje: _____

1.

En la tabla periódica, ¿qué nombre recibe una columna vertical de elementos?

1. Período
2. Grupo
3. Bloque
4. Serie

2.

¿Cuál de estos elementos pertenece al grupo de los gases nobles?

1. Neón
2. Cloro
3. Sodio

3.

¿Qué familia incluye al sodio Na y al potasio K?

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

4.

Los halógenos se encuentran cerca del extremo derecho de la tabla periódica. ¿Cuál de estos es un halógeno?

1. Argón
2. Magnesio
3. Flúor
4. Calcio

5.

¿Qué propiedad describe mejor a los gases nobles?

1. Reaccionan muy fácilmente con casi todo
2. Son muy poco reactivos
3. Siempre forman sales con agua
4. Tienen dos electrones de valencia

6.

Si dos elementos están en el mismo grupo, normalmente comparten principalmente...

1. El mismo número de protones
2. El mismo color
3. El mismo número de electrones de valencia
4. La misma masa atómica

7.

¿Cuál de los siguientes pares pertenece a la misma familia química?

1. Helio y neón
2. Sodio y cloro
3. Calcio y argón
4. Oxígeno y potasio

8.

¿Qué grupo suele tener 1 electrón de valencia?

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

9.

¿Cuál de estas familias suele formar iones con carga -1 al ganar un electrón?

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

10.

Observa esta idea: un elemento del grupo 2 tiene 2 electrones de valencia. ¿A qué familia pertenece?

1. Metales alcalinotérreos
2. Halógenos
3. Gases nobles

11.

¿Cuál de estos elementos es más probable que sea muy reactivo con agua por pertenecer al grupo 1?

1. Neón
2. Litio
3. Helio
4. Cloro

12.

El cloro Cl y el bromo Br se parecen químicamente porque ambos...

1. Son gases nobles
2. Tienen 1 electrón de valencia
3. Están en el mismo grupo
4. Tienen la misma masa

13.

¿Cuál es la mejor clasificación para el magnesio Mg?

1. Metal alcalinotérreo
2. Halógeno
3. Gas noble
4. Metal alcalino

14.

Un estudiante dice: "Si un elemento casi no reacciona, podría ser un gas noble". ¿Cuál opción apoya mejor esa idea?

1. Porque los gases nobles tienen la capa externa completa
2. Porque todos los gases nobles tienen 1 electrón de valencia
3. Porque los gases nobles siempre forman sales
4. Porque los gases nobles son metales blandos

15.

¿Qué opción muestra un elemento que NO pertenece a la misma familia que los otros?

1. Flúor
2. Cloro
3. Bromo
4. Neón

16.

Si un elemento tiene 7 electrones de valencia, ¿qué comportamiento es más probable?

1. Perder 2 electrones con facilidad
2. Ganar 1 electrón para completar la capa
3. No reaccionar nunca
4. Tener propiedades de metal alcalino

17.

¿Cuál comparación es correcta entre un metal alcalino y un gas noble?

1. Ambos suelen ser igual de reactivos
2. El gas noble suele ser más reactivo que el metal alcalino
3. El metal alcalino suele ser más reactivo que el gas noble
4. Ambos tienen la capa externa completa

18.

Piensa en esta regla simple: elementos del mismo grupo, propiedades parecidas. ¿Cuál conjunto cumple mejor esa regla?

1. Sodio, potasio y litio
2. Oxígeno, neón y calcio
3. Cloro, magnesio y argón
4. Helio, sodio y bromo

19.

Un elemento desconocido forma un ion $+2$ con facilidad. ¿A qué familia podría pertenecer más probablemente?

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

20.

¿Qué conclusión es la más correcta sobre la clasificación por grupos en la tabla periódica?

1. Los grupos solo ordenan elementos por color
2. Los grupos reúnen elementos con propiedades químicas similares
3. Cada grupo contiene elementos con la misma masa exacta
4. Los grupos sirven solo para nombrar metales