

# 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

**Respuesta correcta:**

**B.**

Grupo

**2.**

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

1. Neón
2. Cloro
3. Sodio

**Respuesta correcta:**

**A.**

Neón

**3.**

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

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

**Respuesta correcta:**

**C.**

Metales alcalinos

**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

**Respuesta correcta:**

**C.**

Flúor

**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

**Respuesta correcta:**

**B.**

Son muy poco reactivos

**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

**Respuesta correcta:**

**C.**

El mismo número de electrones de valencia

**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

**Respuesta correcta:**

**A.**

Helio y neón

**8.**

¿Qué grupo suele tener 1 electrón de valencia?

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

**Respuesta correcta:**

**A.**

Metales alcalinos

**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

**Respuesta correcta:**

**B.**

Halógenos

**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

**Respuesta correcta:**

**A.**

Metales alcalinotérreos

**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

**Respuesta correcta:**

**B.**

Litio

**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

**Respuesta correcta:**

**C.**

Están en el mismo grupo

**13.**

¿Cuál es la mejor clasificación para el magnesio Mg?

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

**Respuesta correcta:**

**A.**

Metal alcalinotérreo

**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

**Respuesta correcta:**

**A.**

Porque los gases nobles tienen la capa externa completa

**15.**

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

1. Flúor
2. Cloro
3. Bromo
4. Neón

**Respuesta correcta:**

**D.**

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

**Respuesta correcta:**

**B.**

Ganar 1 electrón para completar la capa

**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

**Respuesta correcta:**

**C.**

El metal alcalino suele ser más reactivo que el gas noble

**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

**Respuesta correcta:**

**A.**

Sodio, potasio y litio

**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

**Respuesta correcta:**

**B.**

Metales alcalinotérreos

**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

**Respuesta correcta:**

**B.**

Los grupos reúnen elementos con propiedades químicas similares

## Respuestas

1. **B.**

Grupo

2. **A.**

Neón

3. **C.**

Metales alcalinos

4. **C.**

Flúor

5. **B.**

Son muy poco reactivos

6. **C.**

El mismo número de electrones de valencia

7. **A.**

Helio y neón

8. **A.**

Metales alcalinos

9. **B.**

Halógenos

10. **A.**

Metales alcalinotérreos

11. **B.**

Litio

12. **C.**

Están en el mismo grupo

13. **A.**

Metal alcalinotérreo

14. **A.**

Porque los gases nobles tienen la capa externa completa

15. **D.**

Neón

16. **B.**

Ganar 1 electrón para completar la capa

17. **C.**

El metal alcalino suele ser más reactivo que el gas noble

18. **A.**

Sodio, potasio y litio

19. **B.**

Metales alcalinotérreos

20. **B.**

Los grupos reúnen elementos con propiedades químicas similares