

### **Autor**

Francisco José Moreno Hueso

### **Número de jugadores**

Un jugador.

### **Modo de puntuación**

Si la respuesta a la pregunta es correcta, el valor de los puntos de la pregunta se añade al total. Si no lo es, el valor de los puntos se resta del total. Así que, cuidado a la hora de responder.

### **Instrucciones:**

El jugador contesta las preguntas en el orden en que prefiera.

### **Importante:**

Se requiere descargar el archivo y abrirlo con Acrobat Reader 5.0 o siguientes.

[Comienzo del juego](#)

<b>S. simples no metales</b>	<b>S. simples metales y semimetales</b>	<b>Iones monoatómicos</b>	<b>Iones poliho- moatómicos</b>	<b>Sustancias simples e iones (I)</b>	<b>Sustancias simples e iones (II)</b>

## S. simples no metales

La fórmula de la sustancia argón es:

- (a)  $\text{Ar}_2$ .
- (b)  $\text{Ar}$
- (c)  $\text{Ar}_3$ .

## S. simples no metales

Cuando el elemento cloro forma moléculas normalmente son:

- (a) Monoatómicas.
- (b) Diatómicas.
- (c) Triatómicas.

## S. simples no metales

La sustancia de fórmula  $O_3$ :

- (a) Solo podemos nombrarla como trióxígeno.
- (b) Solo podemos nombrarla como ozono.
- (c) Es correcto nombrarla como trióxígeno o como ozono.

## S. simples no metales

La fórmula H corresponde:

- (a) A la sustancia monohidrógeno.
- (b) A la sustancia hidrógeno.
- (c) Al elemento hidrógeno.

## S. simples no metales

La sustancia de fórmula  $S_4$  se llama:

- (a) Azufre.
- (b) Tetraazufre.
- (c) Tetrazufre.

## S. simples metales y semimetales

Ca es la fórmula de la sustancia:

- (a) Calcio.
- (b) Carbono.
- (c) Californio.



## S. simples metales y semimetales

La fórmula de la sustancia oro es:

- (a) Or.
- (b) Ag.
- (c) Au.

## S. simples metales y semimetales

¿Cuál es la fórmula de la sustancia paladio?:

- (a) Pl.
- (b) Pa.
- (c) Pd.

## S. simples metales y semimetales

At corresponde a la fórmula del:

- (a) Ástato.
- (b) Astato
- (c) Ástato o astato.

## S. simples metales y semimetales

La sustancia de fórmula Te se puede nombrar como:

- (a) Solo como telurio.
- (b) Solo como teluro.
- (c) Como telurio o como teluro.

## Iones monoatómicos

La fórmula del ion sodio es:

- (a)  $\text{Na}^+$ .
- (b)  $\text{Na}^{2+}$
- (c)  $\text{Na}^{3+}$

## Iones monoatómicos

$\text{Cl}^-$  puede nombrarse:

- (a) Solo como cloruro.
- (b) Solo como cloruro(1-).
- (c) Como cloruro o como cloruro(1-).

## Iones monoatómicos

$\text{Al}^{3+}$  puede nombrarse como

- (a) Solo como aluminio.
- (b) Solo como aluminio(3+).
- (c) Como aluminio o como aluminio(3+).

## Iones monoatómicos

¿Cuál es la fórmula del ion más estable de los elementos del grupo 15?:

- (a)  $X^{4-}$ .
- (b)  $X^{3-}$ .
- (c)  $X^{2-}$ .



## Iones monoatómicos

¿Cuál es la fórmula del ion más estable de los elementos del grupo 2?:

- (a)  $X^{2+}$ .
- (b)  $X^{3+}$ .
- (c)  $X^{2-}$ .

## Iones polihomoatómicos

¿Cuál es el nombre vulgar del ion de fórmula  $\text{O}_2^-$  :

- (a) Superóxido.
- (b) Óxido.
- (c) Peróxido.

## Iones polihomoatómicos

¿Cuál es la fórmula del triyoduro(1-)?

- (a)  $\text{Y}^-$ .
- (b)  $\text{I}_3^-$ .
- (c)  $\text{I}^{3-}$ .

## Iones polihomoatómicos

¿Cuál es el nombre del ion de fórmula  $S_4^{2+}$ :

- (a) tetrazufre(2+).
- (b) tetraazufre(2+).
- (c) hexazufre(2+).

## Iones polihomoatómicos

¿Cuál es la fórmula del ion nonaplumburo(4-)?

- (a)  $\text{Pb}_9^{4-}$ .
- (b)  $\text{Pb}_{11}^{4-}$ .
- (c)  $\text{Pb}_7^{4-}$ .

## Iones polihomoatómicos

¿Cuál es el nombre vulgar del ion de fórmula  $\text{N}_3^-$  :

- (a) acetiluro.
- (b) trinitruro.
- (c) azida.

## Sustancias simples e iones (I)

¿Cómo se llama el ion  $\text{Mg}^{2+}$ ?:

- (a) Magnesio.
- (b) Magnesio(2+).
- (c) Dimagnesio(2+).

## Sustancias simples e iones (I)

¿Cuál es la fórmula del ion hidruro?

- (a)  $\text{H}^{2-}$ .
- (b)  $\text{H}^-$ .
- (c)  $\text{H}^+$ .



## Sustancias simples e iones (I)

¿Cuál es el nombre de la sustancia de fórmula Zn?:

- (a) Zinc o cinc.
- (b) Cinc.
- (c) Zinc.

## Sustancias simples e iones (I)

¿Cuál es la fórmula del ion selenuro? :

- (a)  $\text{Se}^{2-}$ .
- (b)  $\text{Se}^-$ .
- (c)  $\text{Se}^{4+}$ .

## Sustancias simples e iones (I)

¿Qué nombres aceptados por la IUPAC tiene la especie  $\text{O}_2^{2-}$

- (a) dióxido(2-) y óxido.
- (b) dióxido(2-) y peróxido.
- (c) dióxido(2-) y superóxido.

## Sustancias simples e iones (II)

El nombre del ion  $K^+$  es :

- (a) potasio(I).
- (b) potasio(1+).
- (c) potasio.

## Sustancias simples e iones (II)

Uno de los nombres del ion  $I^-$  es:

- (a) yoduro(-1).
- (b) yoduro(1-).
- (c) yodo.

## Sustancias simples e iones (II)

La fórmula el ion hidrógeno(1+) es:

- (a)  $H^+$ .
- (b)  $H^{1+}$ .
- (c)  $H^{+1}$ .

## Sustancias simples e iones (II)

¿Cuál es el nombre de la sustancia de fórmula Ta?

- (a) Tántalo.
- (b) Tantalio
- (c) Tantalo

## Sustancias simples e iones (II)

De las tres sustancias de fórmulas  $\text{H}_2$ ,  $\text{O}_2$  y  $\text{N}_2$ , solo una tiene nombre vulgar aceptado:

- (a)  $\text{H}_2$ , hidrógeno.
- (b)  $\text{O}_2$ , oxígeno.
- (c)  $\text{N}_2$ , nitrógeno.



La fórmula del sulfato de cobre(II) es:

- (a)  $\text{Cu}_2(\text{SO}_4)_2$ .
- (b)  $\text{Cu}_2\text{SO}_4$ .
- (c)  $\text{CuSO}_4$ .

La fórmula del nitrito de magnesio es:

- (a)  $\text{MgNO}_2$ .
- (b)  $\text{MgNO}_3$ .
- (c)  $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$ .

La fórmula  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  corresponde al:

- (a) monohidrogenocarbonato de calcio.
- (b) bis[hidrogeno(trioxidocarbonato)] de calcio.
- (c) bicarbonato de calcio.

El número de oxidación del plomo en el  $\text{Pb}(\text{CO}_3)_2$  es:

- (a) +2.
- (b) +4.
- (c) +6.

$K_2MnO_4$  es la fórmula del:

- (a) tetraoxidomanganto de dipotasio.
- (b) permanganato de potasio.
- (c) manganato de potasio.