

De todo un poco...

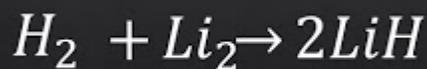
En esta ocasión repasaremos un poco acerca de los compuestos inorgánicos que hemos estado trabajando, además de informarnos de algunos usos o aplicaciones de los mismos. Recuerda que una vez finalizada tus respuestas puedes ver el puntaje final obtenido.

***Obligatorio**

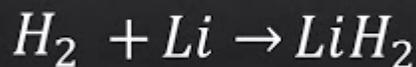
1. Nombre y apellido *

2. Una aplicación del hidruro de litio es la batería de ion de litio también conocida como batería Li-Ion, que es un dispositivo diseñado para almacenamiento de energía eléctrica que emplea como electrolito una sal de litio donde consigue los iones necesarios para la reacción electroquímica reversible que tiene lugar entre el cátodo y el ánodo. Indica cual de las siguientes ecuaciones son correctas: *

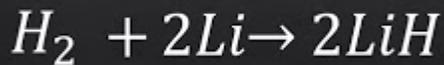
Selecciona todas las opciones que correspondan.



Opción 1



Opción 2



Opción 3

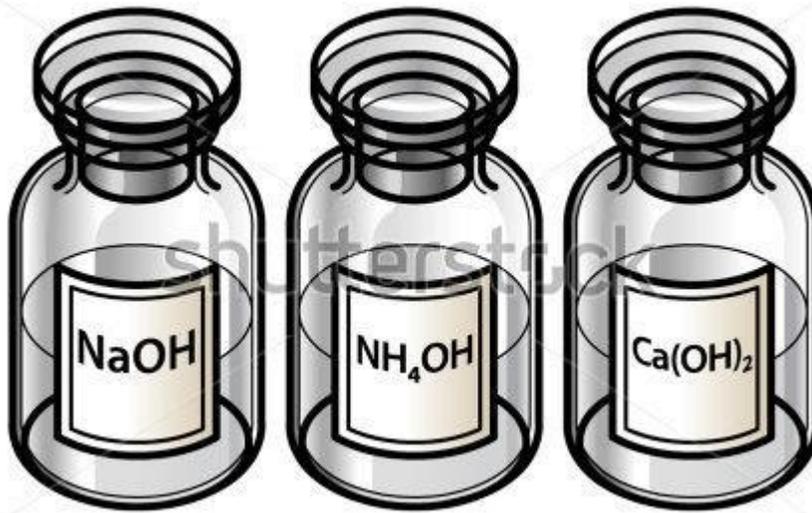
3. Con una propiedad antimicrobiana altamente efectiva, el ácido hipocloroso es considerado como uno de los desinfectantes naturales con mayor poder de acción para los seres vivos. De esta manera, por su amplio espectro es utilizado para controlar y prevenir una diversidad de infecciones de la piel y las mucosas. El estado de oxidación que emplea el cloro en este compuesto es: *



Selecciona todas las opciones que correspondan.

- 1
 +1
 +3
 +7

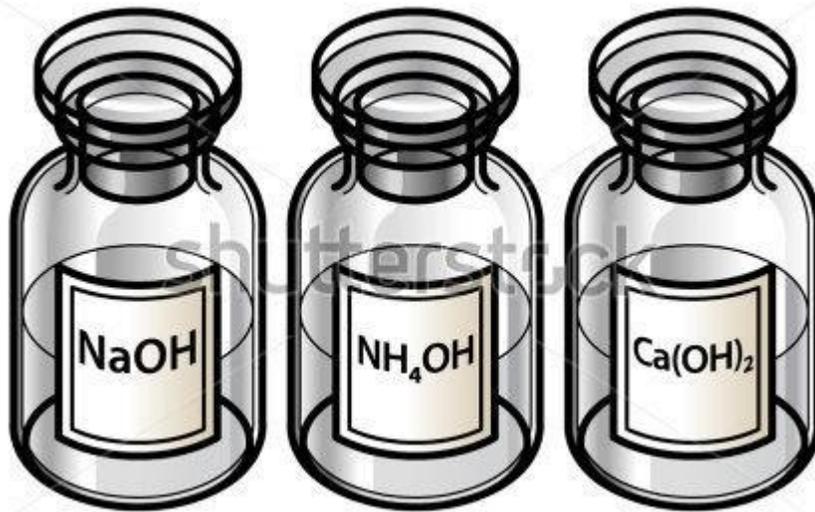
4. Observa la siguiente imagen e indica si en algunos de los frascos se encuentra un hidruro no metálico *



Selecciona todas las opciones que correspondan.

- Si
- No

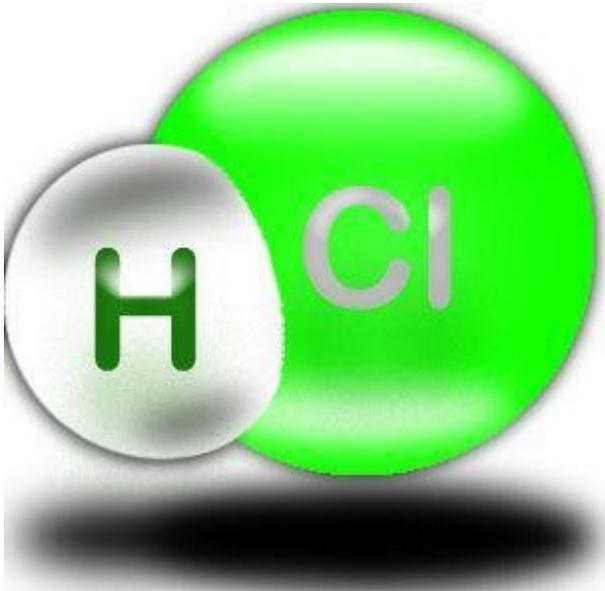
5. En los siguientes frascos se pueden encontrar: *



Marca solo un óvalo.

- Dos hidróxidos y un hidruro no metálico
- Tres hidróxidos
- Un hidróxido y dos hidruros no metálicos

6. Para los hidruros no metálicos el hidrógeno actúa con carga... *



Selecciona todas las opciones que correspondan.

- Positiva
- Negativa
- Neutra

7. Uno de los usos más comunes del ácido carbónico en la industria alimenticia, es cuando se emplea para la preparación de bebidas con efecto efervescente. Indica cuál es la fórmula correcta de este ácido: *



Selecciona todas las opciones que correspondan.



Opción 1



Opción 2





Opción 3

8. Identifica en la siguiente imagen cuantos hidróxidos se muestran: *



Selecciona todas las opciones que correspondan.

2

3

4

9. En la siguiente imagen se representa el procedimiento de obtención de una determinada sustancia. Se muestran las reacciones que tienen lugar hasta que finalmente se obtiene un ácido concentrado. ¿Cómo se llama el ácido? *

Ácido ??? (H₂SO₄)

1 Intercambiador de calor

2

3

Convertidor

4

5 Absorbedor

Ácido concentrado

3 $S_{(s)} + O_{2(g)} \longrightarrow SO_{2(g)}$

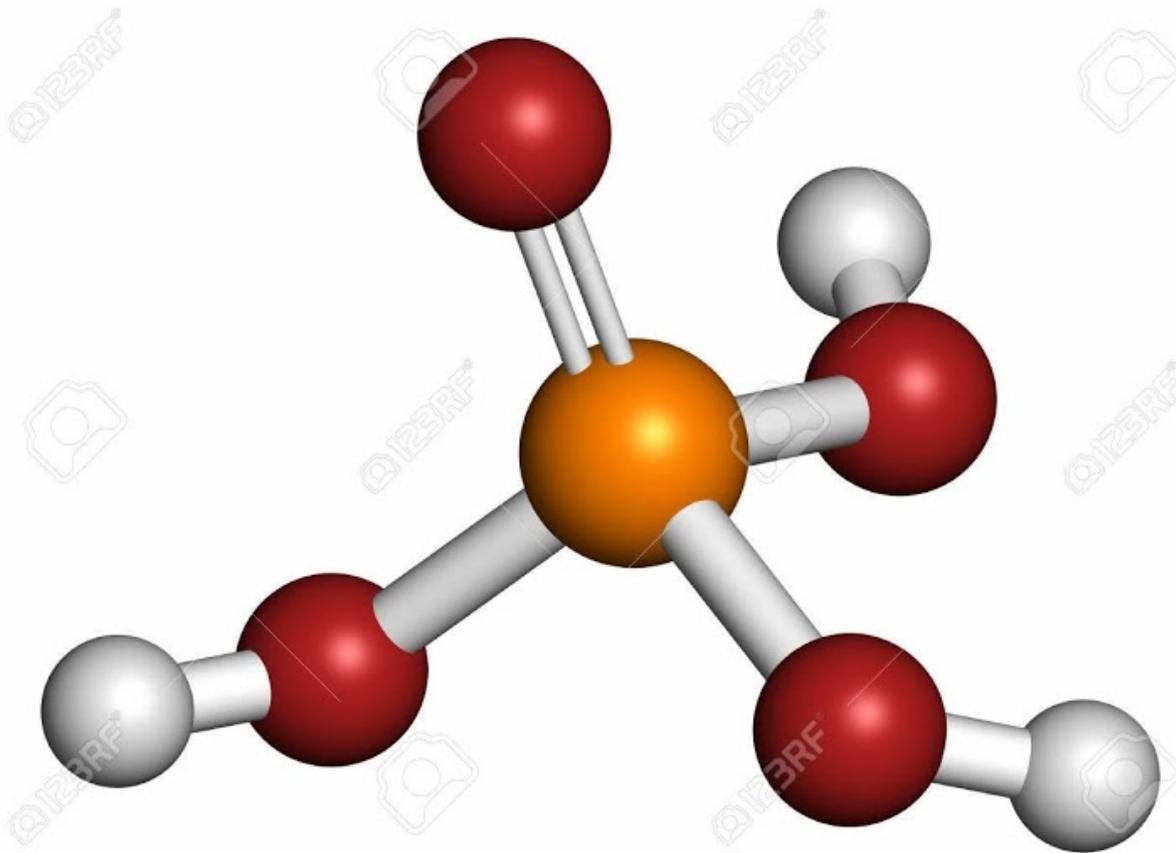
4 $2 SO_{2(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2 SO_{3(g)}$

5 $SO_{3(g)} + H_2O_{(l)} \longrightarrow H_2SO_{4(ac)}$

Selecciona todas las opciones que correspondan.

- Ácido sulfhídrico
- Ácido sulfuroso
- Ácido sulfúrico

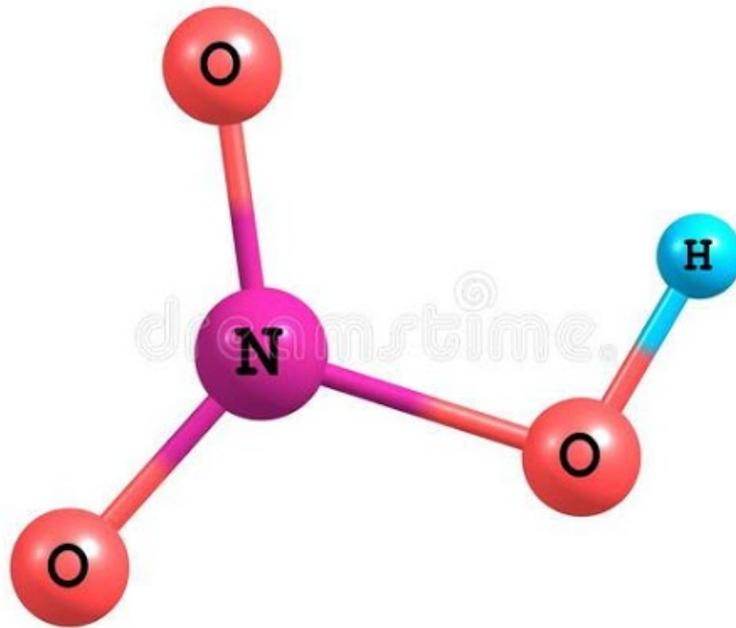
10. La siguiente imagen representa el modelo molecular de un ácido. Para poder identificarlo recuerda que cada esfera con su tamaño y color característico representa un determinado elemento. El ácido que representa es: *



Selecciona todas las opciones que correspondan.

- Ácido sulfúrico
- Ácido fosfórico
- Ácido perclórico

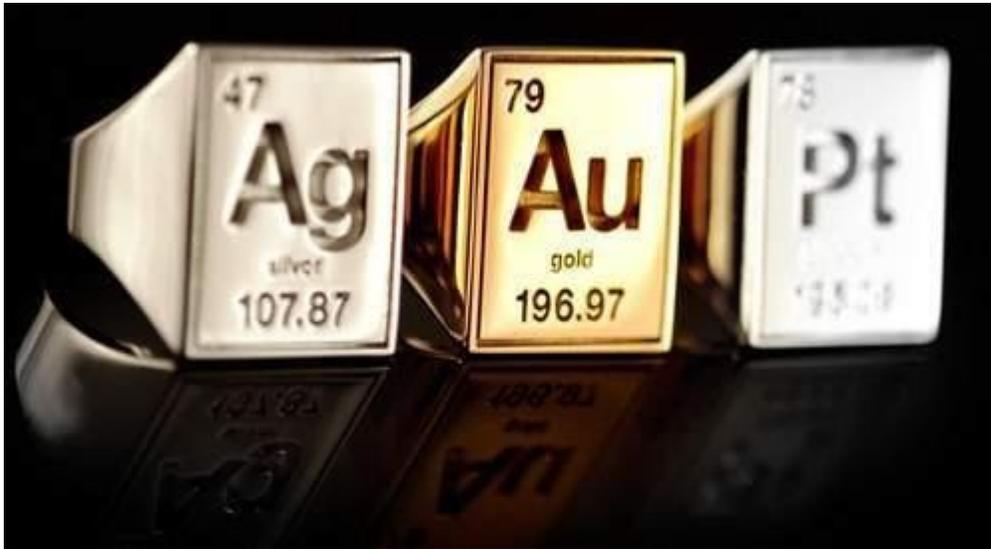
11. La estructura molecular que se presenta en la siguiente imagen pertenece a: *



Selecciona todas las opciones que correspondan.

- Ácido nítrico
- Ácido nítrico
- Ácido nítrico

12. En el hidróxido aurico el elemento metálico actúa con carga: *



Selecciona todas las opciones que correspondan.

- +1
- +2
- +3

13. El siguiente compuesto óxido en combinación con agua puede formar como producto: *



Selecciona todas las opciones que correspondan.

- Ácido clorhídrico
- Hidróxido perclórico
- Ácido clórico
- Ácido perclórico

14. Los siguientes compuestos óxidos en combinación con el agua pueden formar: *



Selecciona todas las opciones que correspondan.

- Hidruros metálicos
- Hidróxidos
- Hidrácidos

Google no creó ni aprobó este contenido.

Google Formularios