

## EVALUACIÓN REACCIONES QUÍMICAS DE COMPUESTOS TERNARIOS INORGÁNICOS

### I Completa las siguientes descripciones del tema.

1. Los compuestos precedentes tienen la característica de llevar uno o dos ..... juntamente con el ion ..... o hidroxilo.
2. Una ecuación ..... es la representación escrita, abreviada y simbólica de una ..... química.
3. El pH se trata de un valor utilizado con el objetivo de medir la ..... (base) o acidez de una determinada sustancia, indicando el porcentaje de ..... que encontramos en ella.
4. Las bases son compuestos químicos ..... que al entrar en contacto con el agua se disuelve y liberan ..... de H<sup>+</sup>
5. En la escala de pH neutro tiene un parámetro de .... e indica un color.....
6. En la escala de pH el parámetro de 10 es ..... e indica un color .....
7. En la escala de pH el parámetro de 4 es ..... e indica un color .....

### II Menciona la fórmula de los hidróxidos que se describen según su utilidad en el cuadro derecho.

1.	1. Se usa como adsorbente; también se han formulado nanopartículas de este hidróxido.
2.	2. Se usa como adsorbente; también se han formulado nanopartículas de este hidróxido.
3.	3. Se utiliza en la industria textil, se emplea además para fabricar crayones y papel.
4.	4. Se utiliza como reactivo de laboratorio y también como fungicida y biocida.
5.	5. Se utiliza para remover dióxido de carbono en sistemas de purificación y en baterías y grasas lubricantes.
6.	6. Se suele utilizar para revestimientos.

**III Menciona el nombre tradicional de los ácidos que se describen con su fórmula y su utilidad en el cuadro derecho.**

1.	1. (HClO). Tiene funcionalidades que permiten activar un sistema de defensa, que repara con mayor velocidad los tejidos de la piel.
2.	2. (HBrO <sub>3</sub> ). Es el oxácido del bromo, cuyas sales son poderosos agentes oxidantes.
3.	3. (HBrO). Se puede obtener por reacción entre el Br <sub>2</sub> y el agua. Se utiliza en disolución acuosa diluida.
4.	4. (HIO <sub>4</sub> ). Se utiliza como reactivo para analizar estructuras de otras moléculas en química orgánica.
5.	5. (H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ). Es uno de los compuestos químicos que más se utiliza en el mundo, habitual en los fertilizantes y en el procesado de metales.
6.	6. (H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> ). Es un agente reductor potente para blanquear manchas en materiales dañados por el