

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^+
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 ₃). Es el oxácido del bromo, cuyas sales son poderosos agentes oxidantes.
3.	3. (HBrO). Se puede obtener por reacción entre el Br ₂ y el agua. Se utiliza en disolución acuosa diluida.
4.	4. (HIO ₄). Se utiliza como reactivo para analizar estructuras de otras moléculas en química orgánica.
5.	5. (H ₂ SO ₄). Es uno de los compuestos químicos que más se utiliza en el mundo, habitual en los fertilizantes y en el procesamiento de metales.
6.	6. (H ₂ SO ₃). Es un agente reductor potente para blanquear manchas en materiales dañados por el