



NOMBRE: _____ GRUPO: _____ CALIFICACION: _____

INTRUCCIONES: LEE LOS REACTIVOS CONTESTA CORRECTAMENTE:

COMPLETA EL CRUCIGRAMA DE REACCIONES QUIMICAS DE ACUERDO A LA NÚMERACIÓN PRESENTADA.



HORIZONTAL	VERTICAL
2.- Es cuando una sustancia se disuelve en agua y libera iones de hidróxido, OH.	1.- Es cuando los iones H ⁺ del ácido se unen a los iones OH ⁻ de la base formando un agua y una sal.
4.- Proceso mediante el cual los átomos de una o más sustancias se organizan para conformar nuevas sustancias.	3.- Al ganar electrones.
6.-Es cuando una sustancia se disuelve en agua y libera iones de hidrogeno.	5.- Son sustancias que cambian con el color dependiendo el PH.
7.- Al perder electrones.	

8 Y 9 Escribe según corresponda un ejemplo de reacción en la siguiente tabla.

TIPO DE REACCION	ESCRIBE UNA REACCION COMO EJEMPLO
<i>Reacciones Naturales</i>	
<i>Reacciones Artificiales</i>	

Relaciona con una línea los conceptos con la definición correspondiente:

N°	CONCEPTO	DEFINICIÓN
10	Residuos orgánicos	Son tratados para dar lugar a materia prima para la fabricación de nuevos productos. Ejemplos de estos residuos son plástico, vidrio, aluminio, cartón y papel.
11	Residuos inorgánicos reciclables	Después de recibir cierto tratamiento, este tipo de residuos se deposita en el subsuelo para su confinamiento final en sitios denominados <i>rellenos sanitarios</i> .
12	Residuos inorgánicos no reciclables	Estos residuos son manipulados para obtener inorgánicos reciclables y no reciclables. El proceso para obtenerlos es muy costoso, ya que implica complejos métodos de separación.
13	Residuos de manejo especial.	Son fácilmente biodegradables, se someten a la acción de microorganismos para obtener material que funciona como un abono muy apreciado por los agricultores. Este abono recibe el nombre de <i>composta</i> .

14 y 15.- Escribe la definición de estos conceptos y escribe un ejemplo de ellos

ACIDO

Ejemplo de
Reacción de un
ACIDO

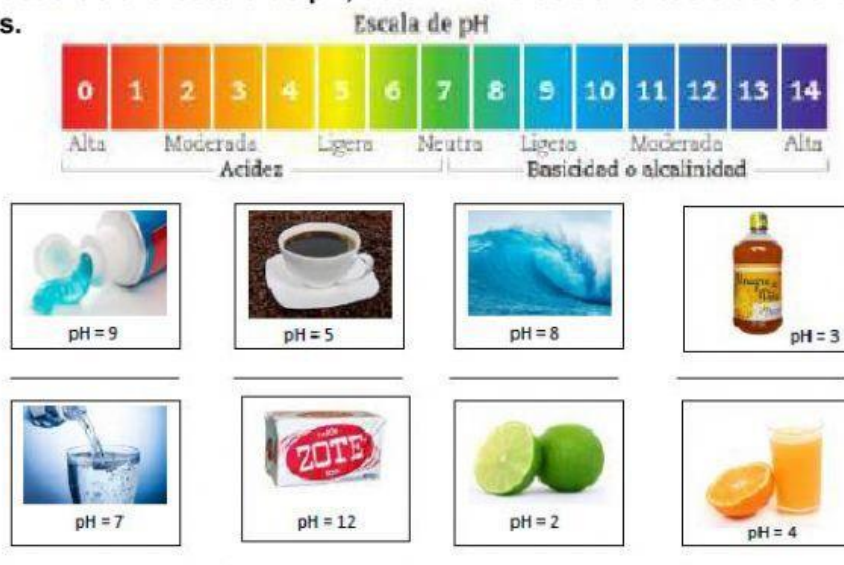


BASE

Ejemplo de
Reacción de una
BASE



16- 23 De acuerdo a la escala de pH, determina la acidez o basicidad de las siguientes sustancias.



Lee los diferentes reactivos y relaciona los conceptos que se encuentran en el recuadro según corresponda.

Calor	Caloría	Carbohidratos
Metabolismo Basal	Aporte Energético	

24.- Tu cuerpo, aun en reposo, necesita energía para mantener sus funciones básicas: corazón bombeando sangre, respirar, regular la temperatura corporal y hasta para reparar los tejidos. Estos procesos vitales se conocen como _____

25.- Es la principal fuente de energía _____

26.- Es una forma de energía y su unidad es el joule (J) _____

27.- Se define como la cantidad de energía que debe aplicarse a un ramo de agua para elevar su temperatura 1 °C. _____

28.- A la cantidad de energía, medida en kilocalorías, que aporta un nutriente por gramo se le denomina: _____

Subraya la respuesta correcta

29.- Es un recurso natural que se encuentra en la parte superior de la corteza terrestre y es un recurso no renovable.

- a) Energía Eléctrica b) Petróleo c) Luz Solar d) Material Termo génico

30.- Esta actividad consiste en explotar los yacimientos de diversos minerales que se encuentran en el suelo y en el subsuelo.

- a) Pesca b) Agricultura c) Minería d) Osmosis invertida