

Evaluación diagnóstica. Activa tus conocimientos previos para ubicar preconcepciones personales. Lo importante no es que tu respuesta sea correcta desde el punto de vista científico, sino que refleje tus ideas para confrontarlas con las de tus compañeros para revisarlas, modificarlas, ampliarlas y reconstruirlas.

- ¿Qué es una sustancia orgánica? (b)
a) Un elemento b) un compuesto c) una mezcla d) no lo sé.
- ¿Qué es una sustancia inorgánica? (C)
a) Un elemento b) un compuesto c) una mezcla d) un elemento o compuesto.
- ¿Qué es el suelo? (d)
a) Un elemento b) un compuesto c) una mezcla d) no lo sé.
- ¿Qué es una mezcla homogénea?, escribe 2 ejemplos.
Es la combinación de 2 o más sustancias las cuales si se distinguen una de otra
1. Aire 2. Café con leche
- ¿Qué es una mezcla heterogénea?, escribe 2 ejemplos.
Es la mezcla de 2 o más sustancias las cuales si se distinguen unas de otras
1. Aceite y agua 2. Agua y arena
- ¿Qué es un anión?
Es un ion con carga eléctrica negativa
- ¿Qué es un catión?
Es un ion con carga eléctrica positiva
- El compuesto cuya fórmula es NaCl es: (d)
a) Un hidruro b) un hidróxido c) un óxido d) una sal.
- El compuesto cuya fórmula es CaO es: (C)
a) Un hidruro b) un hidróxido c) un óxido d) una sal.
- ¿Qué entiendes por electrólisis?
La separación de un compuesto con ayuda de la electricidad
- Completa la tabla siguiente:
- ¿Qué entiendes por enlace químico?
Combinación de átomos para formar compuestos químicos
- ¿Qué entiendes por enlace iónico?
Cuando un átomo pasa electrones de valencia a otro átomo
- ¿Qué es un proceso redox?
Reacción química en la que más electrones se pasan entre los reactivos.
- Completa la ecuación:
 $\text{HCl} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$
- ¿Qué significa pH?
Concentración de acidez en una sustancia
- Balancea, por cualquier método, la siguiente ecuación:
 $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2$ (a)
a) 4, 3, 6, 2 b) 4, 3, 6, 1 c) 4, 3, 3, 2 d) 2, 3, 6, 2
- Escribe el nombre o la fórmula de los siguientes compuestos:
NaCl: Cloruro de sodio
 Cu_2O : Óxido de cobre
 H_2SO_4 : Ácido Sulfúrico
Cloruro de galio: GaCl_3
Ácido nítrico: HNO_3
 Ca(OH)_2 : Hidróxido de Calcio
 Cl_2O_3 : Óxido de Cloro
óxido de estroncio: SrO
carbonato de litio: Li_2CO_3

| | Elemento | Compuesto | Mezcla |
|------------------------------------------|----------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------|
| Concepto o definición | Sustancias que no se pueden descomponer en partes más pequeñas | Unión de 2 o más elementos que no conservan sus propiedades | Unión de elementos que conservan sus propiedades |
| Semejanzas | No se puede separar por métodos físicos y químicos | Se separa por métodos químicos | Se separa por métodos físicos |
| Diferencias | Tiene una estructura única | Puede estar conformado por 2 o más elementos | Puede estar conformado por 2 o más elementos |
| ¿Se separa por métodos físicos? | No | No | Si |
| ¿Se separa por métodos químicos? | No | Si | No |
| ¿Es una sustancia? | Si | Si | Si |
| ¿Tiene composición (constante/variable)? | Constante | Constante | Variable |
| ¿Se manifiesta la energía al formarse? | No | Si | Si |
| Ejemplos | | | |