



EVALUACIÓN DE NATURALES

GRADO 4



NOMBRE: _____

1. Las mezclas se pueden clasificar en:
 - a. homogéneas y heterogéneas
 - b. físicas y dañinas
 - c. natural y artificial
 - d. combinaciones y alimentos
2. ¿Qué son las mezclas?
 - a. Es la unión de dos o más componentes que no reaccionan químicamente.
 - b. Es un solo elemento.
 - c. Es la separación de elementos.
 - d. Es la unión de dos o más componentes que reaccionan químicamente.
3. Las mezclas se pueden clasificar en:
 - a. Estados físicos y químicos de la materia
 - b. Homogéneas y heterogéneas
 - c. Solvente y soluto
4. Los componentes de las soluciones se llaman solvente y soluto. Identifica en cada situación cual es el solvente y cual es el soluto.
 - a. Solución: leche achocolatada

Chocolate en polvo

Leche

Agua

Limón

- b. Solución: limonada

Elige que tipo de mezcla es cada una de las siguientes imágenes y el porque

5. El flan es una mezcla



- a. Homogénea porque sus componentes se aprecian a simple vista
- b. Heterogénea porque sus componentes se aprecian a simple vista
- c. Homogénea porque componentes no se pueden distinguir a simple vista
- d. Heterogénea porque sus componentes no se pueden distinguir a simple vista

6. La granola es una mezcla



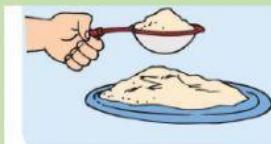
- a. Homogénea porque sus componentes se aprecian a simple vista
- b. Heterogénea porque sus componentes se aprecian a simple vista
- c. Homogénea porque componentes no se pueden distinguir a simple vista
- d. Heterogénea porque sus componentes no se pueden distinguir a simple vista

APRENDIENDO



DESDE CASA

7. Une con una línea la imagen con los conceptos



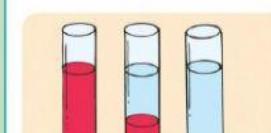
Evaporación: se usa para separar un sólido disuelto en un líquido



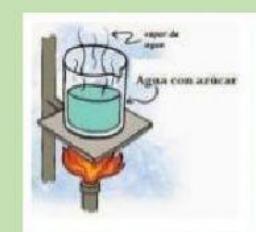
Decantación: se emplea para separar dos líquidos que no se mezclan



Tamización: se utiliza para separar sólidos de sólidos



Magnetismo: es una técnica que utiliza las propiedades magnéticas de atraer objetos de hierro de algunos materiales



Filtración: se usa para separar un sólido finamente molido, que está mezclado con un líquido

8. Ubica en el cuadro cada una de las diferencias según corresponda

Las sustancias que intervienen lo hacen en cantidades variables

no origina cambios energéticos

Aparecen una o varias sustancias nuevas.

Las sustancias que intervienen lo hacen en cantidades fijas e invariables.

MEZCLAS	COMBINACIONES



9. En la siguiente imagen, se puede decir que el huevo tuvo un cambio:

- a. Físico
- b. Químico
- c. No tuvo ningún cambio



10. El cambio que tuvo la manzana fue un cambio:

- a. Químico
- b. Físico

11. Cuando el hielo se derrite que tipo de cambio tiene:

- a. Químico
- b. Físico

