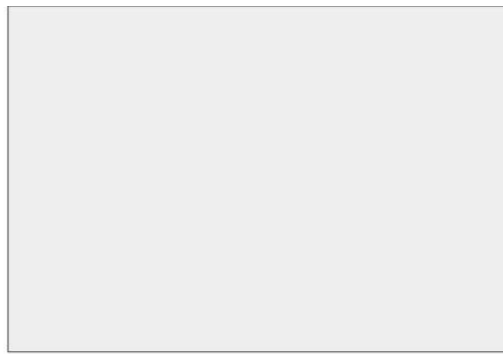
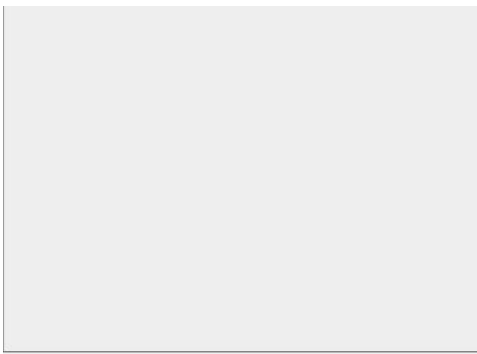




Understanding Pure Substances and Mixtures

1. What are pure substances made of?
 - a. Two or more different elements
 - b. One single type of matter
 - c. A combination of liquids
 - d. Gases only
2. Which of the following is an example of a pure substance?
 - a. Chocolate milk
 - b. Salad
 - c. Water
 - d. Tomato soup
3. What happens to water when it is placed in the freezer?
 - a. It evaporates
 - b. It turns into ice
 - c. It becomes a gas
 - d. It stays the same
4. What type of mixture is chocolate milk?
 - a. Pure substance
 - b. Homogeneous mixture
 - c. Heterogeneous mixture
 - d. Solution
5. What is a characteristic of homogeneous mixtures?
 - a. You can see all components
 - b. They are made of one element
 - c. Components are not visible to the eye
 - d. They can only be solid
6. Mayonnaise is an example of which type of mixture?
 - a. Heterogeneous mixture
 - b. Homogeneous mixture
 - c. Pure substance
 - d. Compound
7. What is the main difference between homogeneous and heterogeneous mixtures?
 - a. Homogeneous mixtures have only liquids
 - b. Heterogeneous mixtures have visible components
 - c. Pure substances are made of mixtures
 - d. Homogeneous mixtures can't be separated
8. What type of mixture is a salad?
 - a. Pure substance
 - b. Homogeneous mixture
 - c. Heterogeneous mixture
 - d. Element
9. Which of the following statements is true about physical changes?
 - a. They change the composition of substances
 - b. They do not alter the substance's composition
 - c. They create new substances
 - d. They are only found in gases
10. Why is it important to understand pure substances and mixtures?
 - a. To cook better
 - b. To classify and differentiate substances
 - c. To save money
 - d. To become a scientist

Comprender las sustancias puras y las mezclas

1. ¿De qué están hechas las sustancias puras?
 - a. Dos o más elementos diferentes.
 - b. Un solo tipo de materia
 - do. Una combinación de líquidos
 - d. Sólo gases
2. ¿Cuál de los siguientes es un ejemplo de sustancia pura?
 - a. leche chocolatada
 - b. Ensalada
 - do. Agua
 - d. Sopa de tomate
3. ¿Qué le sucede al agua cuando se coloca en el congelador?
 - a. se evapora
 - b. se convierte en hielo
 - do. se convierte en gas
 - d. sigue igual
4. ¿Qué tipo de mezcla es la leche con chocolate?
 - a. Sustancia pura
 - b. Mezcla homogénea
 - do. Mezcla heterogénea
 - d. Solución
5. ¿Cuál es una característica de las mezclas homogéneas?
 - a. Puedes ver todos los componentes.
 - b. Están hechos de un solo elemento.
 - do. Los componentes no son visibles a simple vista.
 - d. Sólo pueden ser sólidos
6. ¿La mayonesa es un ejemplo de qué tipo de mezcla?
 - a. Mezcla heterogénea
 - b. Mezcla homogénea
 - do. Sustancia pura
 - d. Compuesto
7. ¿Cuál es la principal diferencia entre mezclas homogéneas y heterogéneas?
 - a. Las mezclas homogéneas solo tienen líquidos.
 - b. Las mezclas heterogéneas tienen componentes visibles.
 - do. Las sustancias puras están hechas de mezclas.
 - d. Las mezclas homogéneas no se pueden separar.
8. ¿Qué tipo de mezcla es una ensalada?
 - a. Sustancia pura
 - b. Mezcla homogénea
 - do. Mezcla heterogénea
 - d. Elemento
9. ¿Cuál de las siguientes afirmaciones es cierta sobre los cambios físicos?
 - a. Cambian la composición de las sustancias.
 - b. No alteran la composición de la sustancia.
 - do. Crean nuevas sustancias.
 - d. Sólo se encuentran en los gases.
10. ¿Por qué es importante entender las sustancias puras y las mezclas?
 - a. para cocinar mejor
 - b. Clasificar y diferenciar sustancias.
 - do. para ahorrar dinero
 - d. Para convertirse en científico