

Norma Gloria Macías Álvarez.

08 de octubre de 2016

Química.

Características de mezclas homogéneas y heterogéneas.

|  |  |
| --- | --- |
| MEZCLAS HOMOGENEAS. | MEZCLAS HETEREOGENEAS. |
| Son totalmente uniformes (no presentan discontinuidades al ultramicroscopio) y presentan iguales propiedades y composición en todo el sistema, algunos ejemplos son la salmuera, el aire. Estas mezclas homogéneas se denominan soluciones  Son totalmente uniformes  (no presentan discontinuidades  al ultramicroscopio) y presentan iguales propiedades y  composición  en todo el sistema, algunos ejemplos son la salmuera, el aire. Estas mezclas homogéneas se denominan soluciones. | No son uniformes; en algunos casos, puede observarse la discontinuidad a simple vista (sal y carbón, por ejemplo); en otros casos, debe usarse una mayor resolución para observar la discontinuidad.  No son  uniformes;  en algunos casos, puede observarse la  discontinuidad  a  simple  vista (sal y carbón, por ejemplo); en otros casos, debe usarse una mayor resolución para observar la discontinuidad. |

|  |  |
| --- | --- |
| EJEMPLOS DE MEZCLAS HOMOGENEAS. | EJEMPLOS DE MEZCLAS HETEREOGENEAS. |
| 1. El aire  2. Una taza de café  3. Alcohol con agua  4. Gases de invernadero (contaminación)  5. Acero  6. Gas doméstico  7. Bronce  8. Gasolina  9. Salmuera  10. Alcohol yodado  11. Amalgama dental  12. Aire húmedo  13. Sal disuelta en agua  14. Agua azucarada  15. Petróleo | 1. Agua y arena  2. Ensaladas  3. Vinagre y aceite  4. Sopa de verduras  5. Agua y lodo  6. Agua y aceite  7. Granito  8. Arena mezclado con limaduras de hierro  9. Espuma de cerveza  10. Plato de lenteja con arroz  11. Yogurt de frutilla  12. Detergente con agua  13. Leche  14. Mayonesa  15. Gel para el cabello |