Nombre :Bogar Isai Lopez Diaz

grado:2do

grupo:A

CARACTERISTICAS

 a) Mezclas heterogéneas: 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.

b) Mezclas homogéneas: 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.

a) Mezclas heterogéneas: 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.

 b) Mezclas homogéneas: 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.

DIFERENCIAS

| Mezclas Homogéneas | Mezclas Heterogéneas |
| --- | --- |
| Los componentes en las mezclas homogéneas están distribuidas uniformemente | Los componentes en las mezclas heterogéneas no se encuentran distribuidas uniformemente |
| Cada parte de una mezcla homogénea tiene sus propiedades químicas y físicas semejantes | Cada componente en una mezcla heterogénea conserva sus propiedades individuales, no se combina con ningún otro componente |
| Todas las disoluciones químicas son mezclas homogéneas | Las suspensiones y coloides son ejemplos de mezclas heterogéneas |
| Algunos ejemplos de mezclas homogéneas son: el agua potable, alcohol, vinagre | Ejemplos de mezclas heterogéneas son: el smog, la espuma de cerveza, el queso, las aleaciones, etc. |