

LAS DISPERSIONES COLOIDALES

1. Completa:

Las dispersiones coloidales son mezclas _____ de aspecto _____. En ellas, la sustancia dispersa forma partículas que se aprecian con el _____ y dispersan la _____, fenómeno conocido como efecto _____.

Un tipo de coloides son las _____. En ellas, la fase dispersa y la dispersante son líquidos _____ (que no se mezclan), como ocurre con el agua y el aceite. Las partículas de la fase dispersa se mantienen de forma homogénea en la fase dispersante gracias a una tercera sustancia, llamada _____. Por ejemplo, la mayonesa es un coloide donde la fase dispersa es el _____ y la fase dispersante es el _____ que hay en el huevo. La mezcla se mantiene gracias a la _____, una sustancia que está en la yema del huevo y que actúa como _____ entre la grasa y el agua. Otros ejemplos de emulsiones son la _____, la _____ o la _____.

2. A continuación tienes algunos ejemplos de dispersiones coloidales. Indica, para cada uno, cuál es la fase dispersa y cuál la fase dispersante.

a. Mayonesa (aceite y huevo)

- Fase dispersa: _____
- Fase dispersante: _____

b. Leche (agua y grasa)

- Fase dispersa: _____
- Fase dispersante: _____

c. Niebla (agua y aire)

- Fase dispersa: _____
- Fase dispersante: _____