

PROPIEDADES DE LAS SUSTANCIAS EN LAS MEZCLAS

1. Da clic en los recuadros con los componentes que forman parte de cada mezcla.

Mezcla		Componentes			
■ Agua de limón	→	agua	azúcar	alcohol	jugo de limón
■ Café con leche	→	aceite	café	leche	vinagre
■ Fresas con crema	→	fresas	harina	crema	manzana
■ Licuado de plátano	→	leche	pimienta	canela	plátano
■ Atole de maíz	→	agua	nopal	masa	crema

2. Escribe si las mezclas son **homogéneas** o **heterogéneas**.



■ Agua con aceite:



■ Agua con sal:



■ Agua con alcohol:



■ Agua con petróleo:

3. Imagina que mezclas dos componentes que aparecen en el recuadro. Luego anota si se forma una mezcla homogénea o heterogénea.

grava agua frijoles alcohol aceite harina
petróleo sal arena azúcar arroz café

Componentes		Tipo de mezcla que se forma	
■	agua	y	alcohol
■	frijoles	y	arroz
■	arena	y	agua
■	azúcar	y	aceite

Examina la mezcla y arrastra para completar los datos de la tabla.

dulce

inodora

líquida

incolora

blanca

sólida

insípida

Sustancia o mezcla	Propiedades físicas			
	sabor	olor	color	textura
Agua		inodora		líquida
Azúcar	dulce			
Agua con azúcar		inodora	incolora	



- ¿Qué propiedades físicas del agua cambian cuando se mezcla con el azúcar?

- ¿Qué propiedades físicas del azúcar cambian cuando se mezcla con el agua?

5. Analiza el experimento y responde.

En un recipiente se vaciaron 500 g de agua más 500 g de aceite. Al pesar la mezcla, esta tuvo una masa de 1 kg.

- ¿Cuál es la masa del agua?

- ¿Cuál es la masa del aceite?

- ¿Cuál es la masa de las dos sustancias al mezclarse?

- ¿La masa de la sustancias se modificó al mezclarse?

