

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?

