

ACTIVIDADES CONTINUIDAD PEDAGÓGICA SEMANA DEL 25/11

ÁREA: CIENCIAS NATURALES

GRADO: 6ºA-B

DOCENTE: GRACIELA BATISTA

NOMBRE Y APELLIDO DEL ALUMNO:

Mezclas homogéneas o soluciones y mezclas heterogéneas.

Concentración – Solubilidad

a) Descubre y colorea en la sopa de letras, diez palabras relacionadas con los temas trabajados.

H	V	G	T	E	T	E	R	O	G	E	N	E	A	R
S	O	L	T	S	O	L	U	B	I	L	I	D	A	D
H	E	T	E	R	I	P	R	K	M	V	S	A	S	O
D	A	D	I	G	H	S	R	E	A	B	Z	C	A	T
E	M	U	L	S	I	O	N	E	S	G	E	W	T	U
S	H	E	S	O	L	U	C	I	O	N	T	Y	U	L
C	O	L	E	Y	W	H	E	T	E	R	G	D	R	O
N	O	I	C	A	R	T	N	E	C	N	O	C	A	S
C	O	M	P	O	N	E	N	T	E	S	G	F	D	T
Y	I	O	F	E	T	N	E	V	L	O	S	J	A	H
D	A	R	D	I	L	U	I	D	A	B	C	X	A	S

b) Realiza la siguiente experiencia, observa y luego responde:

1- Toma un vaso de agua fría y colócale dos cucharadas de sal. Mézclalo

2- Toma otro vaso de agua, pero tibia y colócale dos cucharadas de sal. Mézclalo.

Si tomaras una muestra de agua de mar en una zona cálida y otra en una zona fría del planeta. ¿En cuál encontrarías más sal disuelta? ¿Por qué?

c) Clasifica las siguientes mezclas en el cuadro según correspondan:

Agua salada – Mesada de mármol – bizcochuelo con crema y dulce de leche
mayonesa – café con leche – ensalada de frutas – agua y aceite- leche
chocolatada – alcohol y agua

MEZCLAS HOMOGÉNEAS	MEZCLAS HETEROGÉNEAS

d) Un cartel publicitario dice : "Purita, el agua de manantial"

1- ¿El agua mineral es una sustancia pura? ¿Por qué?

2- Busca una etiqueta de una botella de agua mineral y escribe sus componentes.