

GUÍA LÚDICA CIENCIAS NATURALES 1^{ER} NIVEL EDUCACION DE ADULTOS

Nombre del alumno(a).....Fecha: 27 de Abril.

Puntaje ideal: 18 puntos. Puntaje obtenido:.....puntos.

NOTA:

Correo para dudas: tareasquimicajbd@gmail.com.

UNIDAD 1: DISOLUCIONES Y REACCIONES QUÍMICAS

OBJETIVO: CONOCER E IDENTIFICAR ALGUNOS CONCEPTOS TRATADOS EN GUIAS ANTERIORES

SOPA DE LETRAS

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

ACTIVIDAD:
Encuentre y marque todos los conceptos, estos fueron entregados en las guías anteriores . Las pistas corresponden a las definiciones de los conceptos que aparecen en la Sopa de Letras.

PISTAS

- 1.- Es una mezcla homogénea cuyos componentes no pueden ser separados por métodos mecánicos simples
- 2.- Es la especie que se encuentra en mayor proporción en la disolución
- 3.- Es la especie en menor proporción en la disolución

- 4.- Presenta las mismas características en todos sus puntos, tales como el aspecto, sabor, color, etc.
- 5.- Es la cantidad máxima de un soluto que un solvente puede recibir en determinadas condiciones ambientales.
- 6.- Unidad de concentración.
- 7.- Este factor solo modifica la solubilidad de solutos sólidos y gaseosos.
- 8.- En ellos a veces un aumento de la temperatura provocará un aumento en su solubilidad.
- 9.- En ellos un aumento de la temperatura produce siempre una disminución de la solubilidad y vice-versa.
- 10.- Este factor no produce alteración alguna en las solubilidades de sólidos y líquidos.
- 11.- "A temperatura constante, la solubilidad de un gas en un líquido es directamente proporcional a la presión del gas siempre que no tengan lugar reacciones químicas entre el gas y el líquido."
- 12.- Una sustancia que cuando se disuelve en agua, forma una disolución que conduce la electricidad.
- 13.- No conduce la corriente eléctrica cuando se disuelve en agua.
- 14.- También se la conoce también como solución iónica
- 15.- Son partículas que tienen cargas eléctricas.
- 16.- Son sustancias que se disocian completamente en solución para formar iones.
- 17.- Son sustancias que se disocian parcialmente para formar iones en solución.
- 18.- Son aquellas soluciones que no conducen la electricidad,