

GUÍA LÚDICA QUÍMICA 2° AÑO MEDIO

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

Puntaje ideal: 21 puntos Puntaje obtenido:.....puntos.

NOTA:

Correo para dudas: tareasquimicajbd@gmail.com

UNIDAD: REACCIONES QUÍMICAS COTIDIANAS.
OBJETIVO: CONOCER E IDENTIFICAR ALGUNOS CONCEPTOS TRATADOS EN GUIAS ANTERIORES

SOPA DE LETRAS

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

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.- Sustancia que no puede separarse en otras sustancias más sencillas por métodos químicos, su unidad es el átomo.
- 2.- Sustancia compuesta por dos o más elementos, unidos químicamente en proporciones fijas, su unidad es la molécula y se representa por medio de una fórmula química.
- 3.- Tiene una composición definida, puede ser elemento o compuesto.
- 4.- Unión de dos o más sustancias donde cada una mantiene sus propiedades, se pueden separar por métodos físicos
- 5.- Unión de dos o más sustancias donde podemos distinguir a simple vista sus componentes
- 6.- Unión de dos o más sustancias donde no se distinguimos a simple vista sus componentes.

- 7.- Es un sistema conformado por dos o más fases, una fluida y otra dispersa en forma de partículas generalmente sólidas muy finas
- 8.- Es una mezcla heterogénea formada por una o varias sustancias en estado sólido que se encuentran suspendidas en un medio líquido sin ser solubles.
- 9.- Es una mezcla homogénea formada por un disolvente y por uno o varios solutos.
- 10.- Es la sustancia que se encuentra en menor cantidad y que se disuelve.
- 11.- Es la sustancia que se encuentra en mayor cantidad y es donde se disuelve el soluto.
- 12.- En estas disoluciones hay muy poca cantidad de soluto, el disolvente puede seguir admitiendo más soluto.
- 13.- En esta disolución hay bastante cantidad de soluto disuelto, pero el disolvente todavía puede seguir admitiendo más soluto.
- 13.- Son aquellas disoluciones que a una temperatura determinada no pueden seguir admitiendo más soluto.
- 14.- Si se les añade más soluto o se mueve bruscamente, precipitan.
- 15.- es la capacidad de un cuerpo o de una sustancia determinada de disolverse en un medio determinado.
- 16.-Este factor solo modifica la solubilidad de solutos sólidos y gaseosos.
- 17.-Este factor no produce alteración alguna en las solubilidades de sólidos y líquidos.
- 18.- 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.
- 19.- Es una sustancia que, cuando se disuelve en agua, forma una disolución que conduce la electricidad.
- 20.- No conduce la corriente eléctrica cuando se disuelve en agua.
- 21.- Son sustancias que se disocian parcialmente para formar iones en solución