



NOMBRE _____ GRADO _____ FECHA _____

OBSERVA LOS SIGUIENTES VIDEOS PARA ALIMENTAR , EL FUNDAMENO SOBRE SOLUCIONES. <https://www.youtube.com/watch?v=Rhbs8z6sd-A>

<https://www.youtube.com/watch?v=S9r8bPu1FPA>

Taller de soluciones

1.- Conteste

¿Qué tipo de mezcla es una solución?

- a) Homogénea
- b) Heterogénea
- c) Reversible
- d) Irreversible

2.-Complete

+Dentro de una solución actúan dos componentes que son: el soluto que se encuentra en.....cantidad, que es él que se..... y el solvente que se encuentra en.....cantidad, que es el que va a.....

- a) mayor-disolverá, menor-disolver.
- b) menor-disolverá, mayor-disolver.
- c) mayor-disolver, menor-disolverá.
- d) menor-disolver, mayor-disolverá.

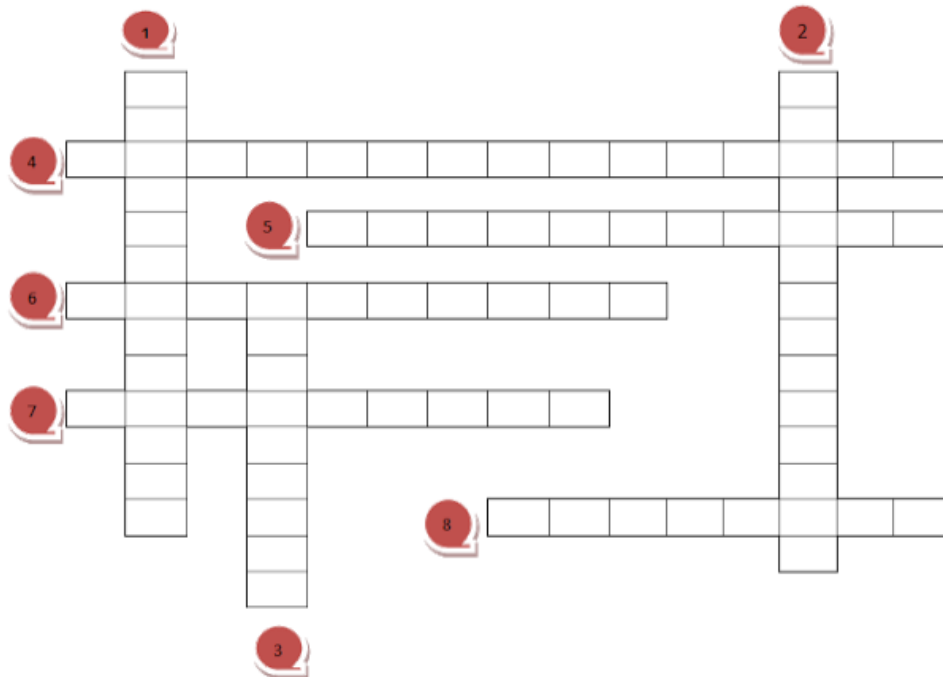
3.-Unir con líneas

- | | |
|---------------------------------------|------------------|
| 1) solución salina al 5% | a) saturada |
| 2) solución de sacarosa al 25% | b) concentrada |
| 3) solución de ac. Sulfúrico al 90% | c) diluida |
| 4) solución de ac .Clorhídrico al 60% | d) sobresaturada |

4.-Sopa de Letras (hallar los tipos de soluciones)

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

5.-Crucigrama



Verticales

- 1.- es la proporción entre el número de moles de soluto y el número de moles de solución.
- 2.- se refiere al volumen de soluto por cada 100 cm cúbicos de solución.
- 3(sentido inverso).- es el número de moles de soluto contenido en 1 litro de solución.

Horizontales

- 4.- se define como el número de miligramos de soluto presentes en un litro de solución para soluciones acuosas
- 5.- significa la cantidad de soluto por 100 cm cúbicos de solución
- 6.- es el número de equivalentes - gramo de solutos contenidos en un litro de solución.
- 7.- es el número de moles de soluto por kilogramo de solvente.
- 8.- indica los gramos de soluto contenidos en cada 100 gramos de solución.