



Unidad Educativa Particular  
“SADOWIŃSKI SCHOOL”

PRUEBA SUMATIVA 1º PARCIAL- 1º QUIMESTRE-2º BACHILLERATO

1. COMPLETE LA TABLA.

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA
Zn(OH) <sub>2</sub>			
Be O			
Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
H <sub>3</sub> PO <sub>2</sub>			
Pt O <sub>2</sub>			
Óxido hiposelenioso			
Ácido hipocloroso			
Hidróxido cuproso			
Óxido mercuroso			
Óxido lítico			
	Ácido tetraoxosulfúrico (VI)		
	Hidróxido de níquel (III)		
	Óxido de cromo (II)		
	Peróxido de francio		
	Peróxido de mercurio (II)		
			Tetraoxoclorato (VII) de H
			Heptaóxido de dicloro
			Monóxido de dinitrógeno
			Tetrahidróxido de estaño
			Dióxido de berilio

2. CONTESTE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS.

- A) La concentración de los ácidos y de las bases se puede medir en función del \_\_\_\_\_ de masa, porcentaje en \_\_\_\_\_, porcentaje de \_\_\_\_\_ / \_\_\_\_\_ y partes por \_\_\_\_\_.
- B) El agua se disocia en los iones: \_\_\_\_\_ Y \_\_\_\_\_.
- C) Se denominan soluciones \_\_\_\_\_ a las sustancias que al disociarse en iones son capaces de conducir \_\_\_\_\_. Se clasifican en: fuertes, débiles y \_\_\_\_\_.

MASA - NO ELECTROLÍTICAS - OXONIO - VOLUMEN (1) - CORRIENTE ELÉCTRICA – MILLÓN -

ELECTROLÍTICAS – PORCENTAJE - HIDRÓXIDO - VOLUMEN (2)

### 3. EJERCICIOS DE \_\_\_\_\_

- 3.1. En 5 L de solución hay 35 g de NaCl, Calcular la concentración molar de la solución.
- 3.2. Calcular la concentración molar que tiene una solución sabiendo que en 3.5 L de ella hay 0.3 g de  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
- 3.3. Se prepararon 1,50 L de solución conteniendo 15 g de  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ , ¿qué concentración molar tiene dicha solución?

<b>SOLUTO</b>	<b>MASA MOLAR</b>	<b>N. SOLUTO</b>	<b>SOLUCIÓN</b>	<b>MOLARIDAD</b>
35g NaCl			5 L	
0.3 g $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$			3.5 L	
$\text{Na}_2\text{CO}_3$			1.5 L	