



Unidad Educativa Particular "SADOWIŃSKI SCHOOL"

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

1. COMPLETE LA TABLA.

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA
$Zn(OH)_2$			
BeO			
Mn_2O_3			
H_3PO_2			
PtO_2			
	Óxido hiposelenioso		
	Ácido hipocloroso		
	Hidróxido cuproso		
	Óxido mercurioso		
	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 Na_2CO_3 , ¿qué concentración molar tiene dicha solución?

SOLUTO	MASA MOLAR	N. SOLUTO	SOLUCIÓN	MOLARIDAD
35g NaCl			5 L	
0.3 g $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$			3.5 L	
Na_2CO_3			1.5 L	