Evaluación Química (3º Trimestre).

*Alumno/a*_____*Fecha:* ___ /___ /___

Curso: *4º año*

1 Indica si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas. Justifica las falsas

a. ( ) Un óxido básico es un compuesto formado por un metal y oxígeno.

b. ( ) El óxido de carbono (CO_2) es un ejemplo de un óxido ácido.

c. ( ) El óxido de hierro (III) es un ejemplo de un óxido básico.

d. ( ) En la nomenclatura Stock, el nº de oxidación del oxígeno se indica con números romanos entre ().

e. ( ) El óxido de nitrógeno (NO) se clasifica como un óxido ácido según la nomenclatura IUPAC.

f. ( ) El óxido de calcio (CaO) se clasifica como un óxido ácido.

g. ( ) El óxido de cobre (II) se nombra como óxido cúprico en la nomenclatura tradicional.

h. ( ) La fórmula del óxido de aluminio (Al_2O_3) corresponde a un óxido ácido.

2 Selecciona la respuesta correcta para cada pregunta.

2.1. ¿Cómo se denomina el óxido de hierro (III) en la nomenclatura tradicional?

* a) Óxido férrico * b) Óxido ferroso * c) Trióxido de dihierro

2.2. ¿Cuál de los siguientes es un ejemplo de un óxido ácido?

* a) Al_2O_3 * b) Na_2O * c) CO_2 * d) MgO

2.3. En la nomenclatura IUPAC, ¿cómo se denomina el CuO?

* a) Óxido cúprico * b) Óxido cuproso * c) Óxido de cobre (III) * d) Óxido de cobre (II)

2.4. ¿Qué tipo de óxido se forma al combinar un metal con oxígeno?

* a) Óxido ácido * b) Óxido básico * c) Óxido neutro

3 Escribe los nombres o la fórmula.

Elemento	Fórmula	NOMENCLATURAS		ATOMICIDAD
		TRADICIONAL	STOCK	
K	K_2O			
Hg^{+1}				
	Br_2O_5			
		Óxido nítrico		
		Óxido peryódico		
			Óxido de azufre (VI)	

LIVEWORKSHEETS