

Ptje. Ideal	Ptje. Real	NOTA
45		

Nombre: _____ Curso: _____ Fecha: _____

Asignatura: Ciencias Naturales. Química. NM1

Profesor(a): Jorge Arteaga

OBJETIVOS: Evaluar contenidos vistos durante el año en los distintos ejes de la asignatura.						
HABILIDADES	Conocer	Comprender	Aplicar	Analizar	Sintetizar	Evaluar
Porcentaje Ideal	40%	40%	20%			

INSTRUCCIONES: *Deje sobre la mesa solo los materiales que utilizará para resolver este instrumento (lápiz grafito, goma, colores y tablas) *Usted dispone de 90 minutos para desarrollar su prueba. *Queda prohibido el uso de celular a excepción que amerita el profesor. Por dato faltante de identificación, fecha o curso son 0,25 menos.

PARTE I. VERDADEO Y FALSO. MARQUE CON UNA (V) SI LA OPCIÓN ES VERDAERA O CON (F) SI ES FALSA. VALOR 10PTS. 1PTO C/U

1.- La química inorgánica estudia los elementos de la naturaleza en base a su formación, clasificación, composición y reacciones químicas.

2.- La formulación de compuestos químicos nos permite representar por medio de abreviatura los símbolos químicos.

3.- El número de oxidación de un elemento sin combinarse es igual a cero (0)

4.- Un elemento cede electrones cuando su número de oxidación es negativo (-)

5.- Cuando el número de oxidación es positivo (+) aporta electrones.

6.- El número atómico representado con la letra Z me indica la cantidad de protones.

7.- El número másico es la misma masa atómica

8.- La tabla periódica fue creada por Demeterio Mendeleiev

9.- Los elementos se agrupan en 18 períodos y 7 grupos

10.- Para calcular los neutrones de un átomo se emplea la fórmula $n = A - Z$

PARTE II OPCIÓN MÚLTIPLE. EN LAS SIGUIENTES INTERROGANTES DEBE DETERMINAR CUÁL DE ELLAS ES LA RESPUESTA CORRECTA, Y SOLO DEBES SELECCIONAR UNA (1) OPCIÓN, CHEQUEANDO (✓) LA LETRA. VALOR 20PTO 2C/U.

1.- ¿Cuál de las siguientes aseveraciones es correcta? a) $Z=A$ b) $Z > A$ c) $Z < A$ d) $Z \neq A$	2.- ¿Cuál es el número másico de la plata? a) 108 b) 108.2 c) 180 d) 180.2
3.- En que nomenclatura se usa prefijos y sufijos: a) Stock b) Sistemática c) Tradicional d) Ninguna de las anteriores	4.- En los óxidos y peróxidos la valencia del oxígeno siempre será: a) -1 b) 1 c) 2 d) -2
5.- En los hidruros no metálicos el elemento diferente al hidrógeno tendrá siempre una valencia igual a: a) 1 b) 3 c) 5 d) 7	6.- El Mg es un compuesto químico de tipo a) Sal Binaria b) Hidrácido c) Oxido d) Hidruro
7.- El NH ₃ es un compuesto perteneciente a los a) Hidrácido b) Hidrácido no metálicos c) Hidruro metálico d) Hidruro no metálico	8.- El cloruro de hidrógeno se considera un a) Hidrácido b) Hidrácido no metálicos c) Hidruro metálico d) Hidruro no metálico
9.- El floruro de sodio es una sal binaria que se representa con la siguientes formula. a) NaFr b) NaF c) NAF d) NFr	10.- En los hidruros e hidrácido la valencia del hidrógeno es: a) 5 b) 3 c) 1 d) 0

PARTE III. DESARROLLO. A CONTINUACION SE TE PRESENTAN UNS SERIE DE EJERCICIOS, LOS CUALES DEBES RESOLVER SEGÚN LAS INIDCACIONES. Valor 15 pts.

3.-1 Los siguientes elementos químicos nómbrerlos según las nomenclaturas sistemáticas, tradicional y de stock. Valor 9pts. 1pto c/u

E.Q	N.SISTEMATICA	N. DE STOCK	N. TRADICIONAL
CuO			
Fe ₂ O ₃			
Mn ₂ O ₃			

3.-2 Los siguientes elementos químicos nómbrerlos e indique que tipo de compuesto es. Valor 6pts. 1pto c/u

E.Q	Nombre	Tipo de compuesto
Ca H ₂		
H F		
Ni S		

