Liceo Andrés Bello

Departamento de Ciencias

Prof. Daniela Navarro

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Química 1°Medio**  **Guía de autoaprendizaje “Nomenclatura de sales binarias”** | | | **Puntaje**  **obtenido:** |
| **Nombre:** | **Curso:** | **Fecha:** | **Nota:** |
| **Puntaje total:** 61 ptos. | **% de exigencia: 60%** (4.0 = 37 ptos.) | |
| **Tiempo de desarrollo:** 2 horas semanales. | | | |
| **Contenidos Unidad 1**   * Estados de oxidación. * Nomenclatura de sales binarias.   **Habilidades**   * Definir, calcular, aplicar.   **Objetivos de evaluación**   * Elaborar un glosario de conceptos claves relacionados con los compuestos inorgánicos binarios sales binarias. * Determinar el estado de oxidación con el que actúan los átomos en diferentes compuestos. * Aplicar las reglas de nomenclatura tradicional y sistemática para nombrar sales binarias. | | | |
| **Instrucciones**   * Esta guía será corregida en dos instancias:  1. Las guías de autoaprendizaje serán corregidas y enviadas a tú mail con retroalimentaciones para que puedas mejorar tus respuestas. 2. Se fijará un plazo para entregar nuevamente estás guías, las cuales deberán incorporar las retroalimentaciones señaladas para la mejora de cada actividad.  * La guía se deberá desarrollar de forma individual. * Si tienes consultas durante el desarrollo de la guía puedes realizarlas al mail: **daniela.navarro\_c@umce.cl** en el siguiente horario: 10:00 a las 14:00 y 15:00 a las 17:00 hrs. * La guía deberá ser entregada vía **classroom** en formato digital (documento Word – pdf – jpg.). | | | |

**ACTIVIDADES**

Antes de comenzar, considera que para el desarrollo de las actividades:

* Será evaluada la redacción y ortografía (10 puntos máximo). Por cada error de redacción u ortografía se descontará 1 punto.
* Dispones de dos cápsulas explicativas:

**Cápsula N°5**: Sales binarias (<https://bit.ly/3hA9sal>).

**Cápsula N°6**: Nomenclatura de sales binarias (<https://bit.ly/2zKbXpA>).

1. Define los siguientes conceptos claves (2 puntos cada una).

|  |  |
| --- | --- |
| **Concepto** | **Definición** |
| **Elemento químico metálico** |  |
| **Elemento químico no metálico** |  |
| **Sal binaria** |  |

1. Completa la siguiente tabla (1 punto cada uno), considerando:

* Calcular el **estado de oxidación con el que actúa cada uno de los átomos** que forman las sales binarias.
* Nombrar los compuestos inorgánicos binarios oxigenados basándose en las reglas establecidas por la **nomenclatura sistemática** y **nomenclatura tradicional**.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **N°** | **Compuesto** | **Estado de oxidación** | **Nombre sistemático** | **Nombre tradicional** |
|  | **NaCl** | **Na =**  **Cl =** |  |  |
|  | **LiF** | **Li =**  **F =** |  |  |
|  | **BeS** | **Be =**  **S =** |  |  |
|  | **AgBr** | **Ag =**  **Br =** |  |  |
|  | **CuCl** | **Cu =**  **Cl =** |  |  |
|  | **BaSe** | **Ba =**  **Se =** |  |  |
|  | **AlCl3** | **Al =**  **Cl =** |  |  |
|  | **VI5** | **V =**  **I =** |  |  |
|  | **FeBr3** | **Fe =**  **Br =** |  |  |
|  | **CuF2** | **Cu =**  **F =** |  |  |
|  | **NiBr3** | **Ni =**  **Br =** |  |  |
|  | **Ag2S** | **Ag =**  **S =** |  |  |
|  | **Fe2Se3** | **Fe =**  **Se =** |  |  |
|  | **Co3N2** | **Co =**  **N =** |  |  |
|  | **Cr3P2** | **Cr =**  **P =** |  |  |

**PAUTA DE EVALUACIÓN**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Indicadores de evaluación** | **Puntaje** | **Puntaje obtenido** |
| Define los conceptos claves de forma clara basándose en los contenidos de la asignatura. | 6 |  |
| Determina el estado de oxidación de los átomos en sales binarias. | 15 |  |
| Aplica las reglas de las nomenclaturas sistemática y tradicional para nombrar sales binarias. | 30 |  |
| Desarrolla las actividades sin presentar errores ortográficos ni de redacción. | 10 |  |
| **Puntaje máximo = 61** | |  |