|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Academia:** | **Química** | **Fecha:** | Haga clic aquí o pulse para escribir una fecha. |
| **Escuela:** | Elija un elemento. | **Nombre del docente:** |  |
| **Asignatura:** | **Compuestos químicos y su relevancia en el desarrollo sostenible** | **Semestre:** | **2°** |

| **Bloque I** | | | | | | | | | | |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **#** | **Reactivo** | **Opciones de respuesta** | | **Argumentación** | | **Tipo reactivo** | **Nivel de taxonomía** | **Tema** | **Subtema** |
| 1 | **¿**Cuál de los siguientes compuestos tiene un enlace iónico? |  | NaCl | **Correcta** | El sodio (metal) transfiere un electrón al cloro (no metal), formándose así un enlace iónico. | Cuestionamiento directo | 2 | **2.2**  Enlaces químicos e interacciones intermoleculares | **2.2.1.1**  Clasificación de enlace (iónico, covalente polar, no polar, coordinado, metálico) |
|  | CO2 | **Incorrecta** | La interacción entre el carbono (no metal) y el oxígeno (no metal) forma un enlace de tipo covalente. |
|  | CH4 | **Incorrecta** | La interacción entre el carbono (no metal) y el hidrógeno (no metal) forma un enlace de tipo covalente. |
| 2 |  |  |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  |  |
|  |  | **Incorrecta** |  |
|  |  | **Incorrecta** |  |
| 3 |  |  |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  |  |
|  |  | **Incorrecta** |  |
|  |  | **Incorrecta** |  |
| 4 |  |  |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  |  |
|  |  | **Incorrecta** |  |
|  |  | **Incorrecta** |  |
| 5 |  |  |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  |  |
|  |  | **Incorrecta** |  |
|  |  | **Incorrecta** |  |

**Nota:** Eliminar las filas no utilizadas.

| **Bloque II** | | | | | | | | | | |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **#** | **Reactivo** | **Opciones de respuesta** | | **Argumentación** | | **Tipo reactivo** | **Nivel de taxonomía** | **Tema** | **Subtema** |
| 1 |  | **a.** |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  |  |
| **b.** |  | **Incorrecta** |  |
| **c.** |  | **Incorrecta** |  |
| 2 |  | **a.** |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  |  |
| **b.** |  | **Incorrecta** |  |
| **c.** |  | **Incorrecta** |  |
| 3 |  | **a.** |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  |  |
| **b.** |  | **Incorrecta** |  |
| **c.** |  | **Incorrecta** |  |
| 4 |  | **a.** |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  |  |
| **b.** |  | **Incorrecta** |  |
| **c.** |  | **Incorrecta** |  |
| 5 |  | **a.** |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  |  |
| **b.** |  | **Incorrecta** |  |
| **c.** |  | **Incorrecta** |  |

**Nota:** Eliminar las filas no utilizadas.

| **Bloque III** | | | | | | | | | | |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **#** | **Reactivo** | **Opciones de respuesta** | | **Argumentación** | | **Tipo reactivo** | **Nivel de taxonomía** | | **Tema** | **Subtema** |
| 1 |  | **a.** |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  | |  |
| **b.** |  | **Incorrecta** |  |
| **c.** |  | **Incorrecta** |  |
| 2 |  | **a.** |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  | |  |
| **b.** |  | **Incorrecta** |  |
| **c.** |  | **Incorrecta** |  |
| 3 |  | **a.** |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  | |  |
| **b.** |  | **Incorrecta** |  |
| **c.** |  | **Incorrecta** |  |
| 4 |  | **a.** |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  | |  |
| **b.** |  | **Incorrecta** |  |
| **c.** |  | **Incorrecta** |  |
| 5 |  | **a.** |  | **Correcta** |  | Elija un elemento. | Elija un elemento. |  | |  |
| **b.** |  | **Incorrecta** |  |
| **c.** |  | **Incorrecta** |  |

**Nota:** Eliminar las filas no utilizadas.