*Departamento Química*

*Prof. Miryam Castro C.*

**Guía de Ejercicios Segundo Medio:**

**Hidruros Metálicos, Hidrácidos y Sales Binarias**

**Objetivo de Aprendizaje:** Explicar la formación de compuestos binarios considerando las fuerzas eléctricas entre partículas y la nomenclatura inorgánica correspondiente.

**INSTRUCCIONES:**

1. Complete las siguientes tablas, rellenando los espacios en blanco.
2. **B) y C) Complete la tabla con 8 Hidruros Metálicos, 8 Hidrácidos y 8 Sales Binarias.**
3. **Complete tabla aleatoria de Hidruros Metálicos, Hidrácidos y Sales Binarias.**
4. Si presenta dudas, recuerde dejar un mensaje en el buzón de la plataforma del liceo o bien a mi correo institucional: [miryamcastro@liceo1.cl](mailto:miryamcastro@liceo1.cl)
5. Recuerde que esta actividad le servirá para preparar su evaluación (trabajo online).

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **HIDRURO METÁLICO** | | | | | |
| **A)** | **Catión** | **Anión** | **Fórmula** | **Nomenclatura Stock** | **Nomenclatura Tradicional** |
| **1** |  |  |  | Hidruro de Plata |  |
| **2** |  |  | PtH4 |  |  |
| **3** |  |  |  |  | Hidruro Cobaltoso |
| **4** |  |  | SnH2 |  |  |
| **5** |  |  |  | Hidruro de Níquel (III) |  |
| **6** |  |  |  |  | Hidruro Lítico |
| **7** |  |  |  | Hidruro de Cobre (II) |  |
| **HIDRÁCIDOS** | | | | | |
| **B)** | **Catión** | **Anión** | **Fórmula** | **Nomenclatura Stock** | **Nomenclatura Tradicional** |
| **8** |  |  |  |  | Ácido Clorhídrico |
| **9** |  |  |  | Selenuro de Hidrógeno |  |
| **10** |  |  |  |  | Ácido Sulfhídrico |
| **11** |  |  |  |  | Ácido Bromhídrico |
| **12** |  |  |  | Fluoruro de Hidrógeno |  |
| **13** |  |  |  |  | Ácido Telurhídrico |
| **14** |  |  |  | Yoduro de Hidrógeno |  |
| **SALES BINARIAS** | | | | | |
| **C)** | **Catión** | **Anión** | **Fórmula** | **Nomenclatura Stock** | **Nomenclatura Tradicional** |
| **15** |  |  |  | Bromuro de Estroncio |  |
| **16** | Au+ | S-2 |  |  |  |
| **17** |  |  | MnI3 |  |  |
| **18** |  |  |  |  | Yoduro Cromoso |
| **19** |  |  | PbSe2 |  |  |
| **20** |  |  |  | Yoduro de Plata |  |
| **21** |  |  |  | Seleniuro de Bario |  |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **D)** | **Catión** | **Anión** | **Fórmula** | **Nomenclatura Stock** | **Nomenclatura Tradicional** |
| **1** |  |  | Au2S3 |  |  |
| **2** |  |  |  |  | Hidruro Cromoso |
| **3** |  |  | HF |  |  |
| **4** |  |  |  | Bromuro de Plomo (IV) |  |
| **5** |  |  | MgH2 |  |  |
| **6** |  |  |  | Selenuro de Hidrógeno |  |
| **7** | Ni+2 | Te-2 |  |  |  |
| **8** |  |  |  |  | Hidruro Mercurioso |
| **9** |  |  |  |  | Ácido Sulfhídrico |
| **10** |  |  |  |  | Seleniuro Potásico |
| **11** |  |  |  | Hidruro de Manganeso (II) |  |
| **12** |  |  | Hg2Se |  |  |
| **13** | Au+3 | F- |  |  |  |
| **14** |  |  |  |  | Hidruro Estánico |
| **15** |  |  |  |  | Ácido Bromhídrico |
| **16** |  |  | CaS |  |  |
| **17** |  |  | NaH |  |  |
| **18** |  |  |  | Yoduro de Hidrógeno |  |
| **19** |  |  | Fe2S3 |  |  |
| **20** |  |  |  | Hidruro de Calcio |  |
| **21** | H+ | Te-2 |  |  |  |
| **22** |  |  |  |  | Telururo Aluminico |
| **23** |  |  |  | Hidruro de Estroncio |  |
| **24** | Mn+2 | Te-2 |  |  |  |
| **25** |  |  | AlH3 |  |  |
| **26** |  |  | SnTe |  |  |
| **27** |  |  |  |  | Hidruro Cobáltico |
| **28** |  |  | FeH3 |  |  |
| **29** | Cu+2 | Te-2 |  |  |  |

**Solucionario:**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **HIDRURO METÁLICO** | | | | | |
| **A)** | **Catión** | **Anión** | **Fórmula** | **Nomenclatura Stock** | **Nomenclatura Tradicional** |
| **1** | Ag+ | H- | AgH | Hidruro de Plata | Hidruro Agentico |
| **2** | Pt+4 | H- | PtH4 | Hidruro de Platino (IV) | Hidruro Patínico |
| **3** | Co+2 | H- | CoH2 | Hidruro de Cobalto (II) | Hidruro Cobaltoso |
| **4** | Sn+2 | H- | SnH2 | Hidruro de Estaño ( II ) | Hidruro Estánico |
| **5** | Ni+3 | H- | NiH3 | Hidruro de Níquel (III) | Hidruro Níquelico |
| **6** | Li+ | H- | LiH | Hidruro de Litio | Hidruro Lítico |
| **7** | Cu+2 | H- | CuH2 | Hidruro de Cobre (II) | Hidruro Cúprico |
| **HIDRÁCIDOS** | | | | | |
| **B)** | **Catión** | **Anión** | **Fórmula** | **Nomenclatura Stock** | **Nomenclatura Tradicional** |
| **8** | H+ | Cl- | HCl | Cloruro de Hidrógeno | Ácido Clorhídrico |
| **9** | H+ | Se-2 | H2Se | Selenuro de Hidrógeno | Ácido Selenhídrico |
| **10** | H+ | S-2 | H2S | Sulfuro de Hidrógeno | Ácido Sulfhídrico |
| **11** | H+ | Br- | Hbr | Bromuro de Hidrógeno | Ácido Bromhídrico |
| **12** | H+ | F- | HF | Fluoruro de Hidrógeno | Ácido Fluorhídrico |
| **13** | H+ | Te-2 | H2te | Telururo de Hidrógeno | Ácido Telurhídrico |
| **14** | H+ | I- | HI | Yoduro de Hidrógeno | Ácido Yodhídrico |
| **SALES BINARIAS** | | | | | |
| **C)** | **Catión** | **Anión** | **Fórmula** | **Nomenclatura Stock** | **Nomenclatura Tradicional** |
| **15** | Sr+2 | Br- | SrBr2 | Bromuro de Estroncio | Bromuro Estróncico |
| **16** | Au+ | S-2 | Au2S | Sulfuro de Oro (I) | Sulfuro Auroso |
| **17** | Mn+3 | I- | MnI3 | Yoduro de Manganeso (III) | Yoduro Mangánico |
| **18** | Cr+2 | I- | CrI2 | Yoduro de Cromo (II) | Yoduro Cromoso |
| **19** | Pb+4 | Se-2 | PbSe2 | Selenuro de Plomo (IV) | Selenuro Plúmbico |
| **20** | Ag+ | I- | AgI | Yoduro de Plata | Yoduro Argéntico |
| **21** | Ba+2 | Se-2 | BaSe | Seleniuro de Bario | Seleniuro Bárico |
| **D)** | **Catión** | **Anión** | **Fórmula** | **Nomenclatura Stock** | **Nomenclatura Tradicional** |
| **1** | Au+3 | S-2 | Au2S3 | Sulfuro de Oro ( III ) | Sulfuro Aúrico |
| **2** | Cr+2 | H- | CrH2 | Hidruro de Cromo (II) | Hidruro Cromoso |
| **3** | H+ | F- | HF | Fluoruro de Hidrógeno | Ácido Fluorhídrico |
| **4** | Pb+4 | Br- | PbBr4 | Bromuro de Plomo (IV) | Bromuro Plúmbico |
| **5** | Mg+2 | H- | MgH2 | Hidruro de Magnesio | Hidruro Magnésico |
| **6** | H+ | Se-2 | H2Se | Selenuro de Hidrógeno | Ácido Selenhídrico |
| **7** | Ni+2 | Te-2 | NiTe | Telururo de Níquel (II) | Telururo Niqueloso |
| **8** | Hg+ | H- | HgH | Hidruro de Mercurio (I) | Hidruro Mercurioso |
| **9** | H+ | S-2 | H2S | Sulfuro de Hidrógeno | Ácido Sulfhídrico |
| **10** | K+ | Se-2 | K2Se | Seleniuro Potásico | Seleniuro Potásico |
| **11** | Mn+2 | H- | MnH2 | Hidruro de Manganeso (II) | Hidruro Manganoso |
| **12** | Hg+ | Se-2 | Hg2Se | Selenuro de Mercurio (I) | Selenuro Mercurioso |
| **13** | Au+3 | F- | AuF3 | Fluoruro de Oro ( III ) | Fluoruro Aúrico |
| **14** | Sn+4 | H- | SnH4 | Hidruro de Estaño (IV) | Hidruro Estánico |
| **15** | H+ | Br- | HBr | Bromuro de Hidrógeno | Ácido Bromhídrico |
| **16** | Ca+2 | S-2 | CaS | Sulfuro de Calcio | Sulfuro Cálcico |
| **17** | Na+ | H- | NaH | Hidruro de Sodio | Hidruro Sódico |
| **18** | H+ | I- | HI | Yoduro de Hidrógeno | Ácido Yodhídrico |
| **19** | Fe+3 | S-2 | Fe2S3 | Sulfuro de Hierro (III) | Sulfuro Férrico |
| **20** | Ca+2 | H- | CaH2 | Hidruro de Calcio | Hidruro Cálcico |
| **21** | H+ | Te-2 | H2Te | Telururo de Hidrógeno | Ácido Telurhídrico |
| **22** | Al+3 | Te-2 | Al2Te3 | Telururo de Aluminio | Telururo Aluminico |
| **23** | Sr+2 | H- | SrH2 | Hidruro de Estroncio | Hidruro Estróncico |
| **24** | Mn+2 | Te-2 | MnTe | Telururo de Manganeso(II) | Telururo Manganoso |
| **25** | Al+3 | H- | AlH3 | Hidruro de Aluminio | Hidruro Alumínico |
| **26** | Sn+2 | Te-2 | SnTe | Telururo de Estaño (II) | Telururo Estanoso |
| **27** | Co+3 | H- | CoH3 | Hidruro de Cobalto ( III ) | Hidruro Cobáltico |
| **28** | Fe+3 | H- | FeH3 | Hidruro de Hierro (III) | Hidruro Férrico |
| **29** | Cu+2 | Te-2 | CuTe | Telururo de Cobre ( II ) | Telururo Cúprico |