

Profesor: Juan Antonio Auxilia Román

Las actividades propuestas de Física y Química durante el periodo decretado son los siguientes:

-**Copiar en el cuaderno las diapositivas denominadas Formulación inorgánica para 3ºESO.** Estarán colgadas en classroom. Deben copiar desde la parte de óxido en adelante incluido los ejemplos.

-A continuación deberán de **realizar las actividades de formulación (3 páginas)**, con el fin de practicar la teoría explicada en **el power point**.

-**Estudiar el tema entero de formulación junto con las valencias, elementos metálicos, no metálicos y la tabla periódica junto con sus grupos,** que también se encuentra en dicho power point. A la vuelta del periodo realizaré **una prueba corta**.

-Ante cualquier duda frente el alumnado, **el classroom estará habilitado para cualquier duda** e incluso se podrá recurrir a plataformas virtuales como el **Skype** para tener una comunicación con el profesor. De todo ello se le irá informando al alumnado por classroom.

-Os facilito dos correos: juanantonio.auxiliaroman@iesviaverde.com y profesordebiologiajuanantonio@gmail.com

FORMULACIÓN INORGÁNICA

3º DE ESO FyQ
I.E.S VIA VERDE (PUERTO SERRANO)
CURSO 2019-2020

ÍNDICE

1. Conceptos claves
2. Combinaciones binarias con hidrógeno
«Hidruros»
 - 2.1** Hidruros metálicos
 - 2.2** Hidruros no metálicos grupos 16 y 17
 - 2.3** Hidruros no metálicos grupos 13, 14, 15

VALENCIAS

| Grupo | Elementos | Estado de oxidación |
|----------------------|--------------------------|------------------------|
| <i>Grupo 1 (1A)</i> | H, Li, Na, K, Rb, Cs, Fr | +1 |
| <i>Grupo 2 (2A)</i> | Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra | +2 |
| <i>Grupo 6 (6B)</i> | Cr | +2, +3, +6 |
| <i>Grupo 7 (7B)</i> | Mn | +2, +3, +4, +6, +7 |
| <i>Grupo 8 (8B)</i> | Fe | +2, +3 |
| <i>Grupo 9 (8B)</i> | Co | |
| <i>Grupo 10 (8B)</i> | Ni | |
| <i>Grupo 11 (1B)</i> | Cu Ag Au | +1, +2 +1 +1, +3 |

| Grupo | Elementos | Estado de oxidación |
|----------------------|-----------------------|--|
| <i>Grupo 12 (2B)</i> | Zn, Cd Hg | +2 +1, +2 |
| <i>Grupo 13 (3A)</i> | B, Al, Ga, In, Tl | +3, -3 |
| <i>Grupo 14 (4A)</i> | C Si Ge, Sn, Pb | +2, +4, -4 +2, +4 +2, +4 |
| <i>Grupo 15 (5A)</i> | N, P, As, Sb, Bi | -3, +3, +5 |
| <i>Grupo 16 (6A)</i> | O S, Se, Te Po | -2 +2, +4, +6, -2 +2, +4, +6, -2 |
| <i>Grupo 17 (7A)</i> | F Cl, Br, I, At | -1 +1, +3, +5, +7, -1 |

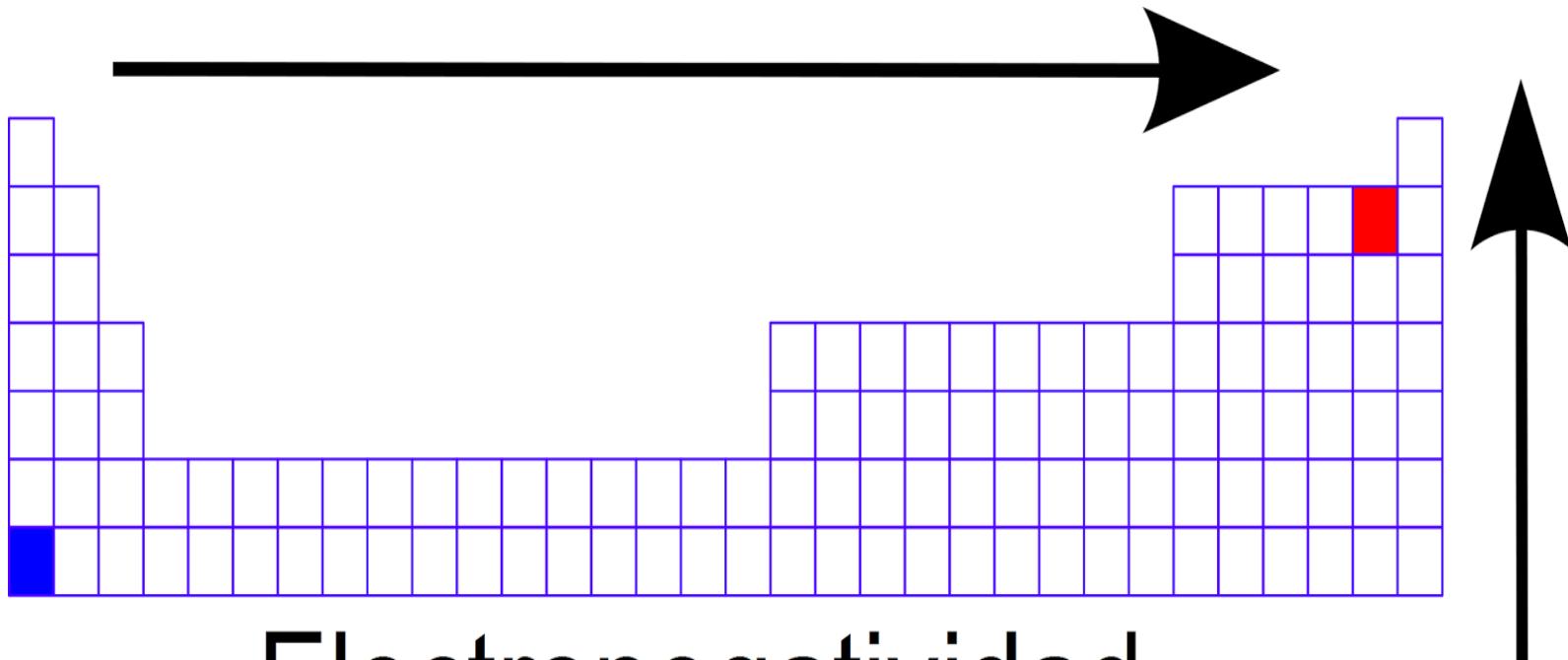
TABLA PERIÓDICA. PRINCIPALES GRUPOS

| | IA | Original | Alcalinos | Actinidos | c | Solid | | VIIA |
|----|----|----------|-----------------------|-----------------------|----|-----------|-----|------|
| 1 | H | 2 | Alcalinotérreos | Metales del bloque p | Br | Liquid | 13 | 14 |
| 1 | H | 2 | Metales de transición | No metales | H | Gas | 15 | 16 |
| 2 | Li | 3 | Be | Alcalinos | Tc | Synthetic | 16 | 17 |
| 2 | Li | 3 | Be | Alcalinotérreos | | | 17 | 18 |
| 2 | Li | 3 | Be | Metales de transición | | | 18 | 19 |
| 2 | Li | 3 | Be | Lantánidos | | | 19 | 20 |
| 3 | Na | 4 | Mg | Alcalinos | | | 20 | 21 |
| 3 | Na | 4 | Mg | Alcalinotérreos | | | 21 | 22 |
| 3 | Na | 4 | Mg | Metales de transición | | | 22 | 23 |
| 3 | Na | 4 | Mg | Lantánidos | | | 23 | 24 |
| 3 | Na | 4 | Mg | Gases nobles | | | 24 | 25 |
| 4 | K | 5 | Ca | Alcalinos | | | 25 | 26 |
| 4 | K | 5 | Ca | Alcalinotérreos | | | 26 | 27 |
| 4 | K | 5 | Ca | Metales de transición | | | 27 | 28 |
| 4 | K | 5 | Ca | Lantánidos | | | 28 | 29 |
| 4 | K | 5 | Ca | Gases nobles | | | 29 | 30 |
| 5 | Rb | 6 | Sc | Alcalinos | | | 30 | 31 |
| 5 | Rb | 6 | Sc | Alcalinotérreos | | | 31 | 32 |
| 5 | Rb | 6 | Sc | Metales de transición | | | 32 | 33 |
| 5 | Rb | 6 | Sc | Lantánidos | | | 33 | 34 |
| 5 | Rb | 6 | Sc | Gases nobles | | | 34 | 35 |
| 6 | Cs | 7 | Ti | Alcalinos | | | 35 | 36 |
| 6 | Cs | 7 | Ti | Alcalinotérreos | | | 36 | 37 |
| 6 | Cs | 7 | Ti | Metales de transición | | | 37 | 38 |
| 6 | Cs | 7 | Ti | Lantánidos | | | 38 | 39 |
| 6 | Cs | 7 | Ti | Gases nobles | | | 39 | 40 |
| 7 | Fr | 8 | V | Alcalinos | | | 40 | 41 |
| 7 | Fr | 8 | V | Alcalinotérreos | | | 41 | 42 |
| 7 | Fr | 8 | V | Metales de transición | | | 42 | 43 |
| 7 | Fr | 8 | V | Lantánidos | | | 43 | 44 |
| 7 | Fr | 8 | V | Gases nobles | | | 44 | 45 |
| 8 | | 9 | Cr | Alcalinos | | | 45 | 46 |
| 8 | | 9 | Cr | Alcalinotérreos | | | 46 | 47 |
| 8 | | 9 | Cr | Metales de transición | | | 47 | 48 |
| 8 | | 9 | Cr | Lantánidos | | | 48 | 49 |
| 8 | | 9 | Cr | Gases nobles | | | 49 | 50 |
| 9 | | 10 | Mn | Alcalinos | | | 50 | 51 |
| 9 | | 10 | Mn | Alcalinotérreos | | | 51 | 52 |
| 9 | | 10 | Mn | Metales de transición | | | 52 | 53 |
| 9 | | 10 | Mn | Lantánidos | | | 53 | 54 |
| 9 | | 10 | Mn | Gases nobles | | | 54 | 55 |
| 10 | | 11 | Fe | Alcalinos | | | 55 | 56 |
| 10 | | 11 | Fe | Alcalinotérreos | | | 56 | 57 |
| 10 | | 11 | Fe | Metales de transición | | | 57 | 58 |
| 10 | | 11 | Fe | Lantánidos | | | 58 | 59 |
| 10 | | 11 | Fe | Gases nobles | | | 59 | 60 |
| 11 | | 12 | Co | Alcalinos | | | 60 | 61 |
| 11 | | 12 | Co | Alcalinotérreos | | | 61 | 62 |
| 11 | | 12 | Co | Metales de transición | | | 62 | 63 |
| 11 | | 12 | Co | Lantánidos | | | 63 | 64 |
| 11 | | 12 | Co | Gases nobles | | | 64 | 65 |
| 12 | | 13 | Ni | Alcalinos | | | 65 | 66 |
| 12 | | 13 | Ni | Alcalinotérreos | | | 66 | 67 |
| 12 | | 13 | Ni | Metales de transición | | | 67 | 68 |
| 12 | | 13 | Ni | Lantánidos | | | 68 | 69 |
| 12 | | 13 | Ni | Gases nobles | | | 69 | 70 |
| 13 | | 14 | Cu | Alcalinos | | | 70 | 71 |
| 13 | | 14 | Cu | Alcalinotérreos | | | 71 | 72 |
| 13 | | 14 | Cu | Metales de transición | | | 72 | 73 |
| 13 | | 14 | Cu | Lantánidos | | | 73 | 74 |
| 13 | | 14 | Cu | Gases nobles | | | 74 | 75 |
| 14 | | 15 | Zn | Alcalinos | | | 75 | 76 |
| 14 | | 15 | Zn | Alcalinotérreos | | | 76 | 77 |
| 14 | | 15 | Zn | Metales de transición | | | 77 | 78 |
| 14 | | 15 | Zn | Lantánidos | | | 78 | 79 |
| 14 | | 15 | Zn | Gases nobles | | | 79 | 80 |
| 15 | | 16 | Ga | Alcalinos | | | 80 | 81 |
| 15 | | 16 | Ga | Alcalinotérreos | | | 81 | 82 |
| 15 | | 16 | Ga | Metales de transición | | | 82 | 83 |
| 15 | | 16 | Ga | Lantánidos | | | 83 | 84 |
| 15 | | 16 | Ga | Gases nobles | | | 84 | 85 |
| 16 | | 17 | Ge | Alcalinos | | | 85 | 86 |
| 16 | | 17 | Ge | Alcalinotérreos | | | 86 | 87 |
| 16 | | 17 | Ge | Metales de transición | | | 87 | 88 |
| 16 | | 17 | Ge | Lantánidos | | | 88 | 89 |
| 16 | | 17 | Ge | Gases nobles | | | 89 | 90 |
| 17 | | 18 | As | Alcalinos | | | 90 | 91 |
| 17 | | 18 | As | Alcalinotérreos | | | 91 | 92 |
| 17 | | 18 | As | Metales de transición | | | 92 | 93 |
| 17 | | 18 | As | Lantánidos | | | 93 | 94 |
| 17 | | 18 | As | Gases nobles | | | 94 | 95 |
| 18 | | 19 | Se | Alcalinos | | | 95 | 96 |
| 18 | | 19 | Se | Alcalinotérreos | | | 96 | 97 |
| 18 | | 19 | Se | Metales de transición | | | 97 | 98 |
| 18 | | 19 | Se | Lantánidos | | | 98 | 99 |
| 18 | | 19 | Se | Gases nobles | | | 99 | 100 |
| 19 | | 20 | Br | Alcalinos | | | 100 | 101 |
| 19 | | 20 | Br | Alcalinotérreos | | | 101 | 102 |
| 19 | | 20 | Br | Metales de transición | | | 102 | 103 |
| 19 | | 20 | Br | Lantánidos | | | 103 | 104 |
| 19 | | 20 | Br | Gases nobles | | | 104 | 105 |
| 20 | | 21 | Kr | Alcalinos | | | 105 | 106 |
| 20 | | 21 | Kr | Alcalinotérreos | | | 106 | 107 |
| 20 | | 21 | Kr | Metales de transición | | | 107 | 108 |
| 20 | | 21 | Kr | Lantánidos | | | 108 | 109 |
| 20 | | 21 | Kr | Gases nobles | | | 109 | 110 |
| 21 | | 22 | Rn | Alcalinos | | | 110 | 111 |
| 21 | | 22 | Rn | Alcalinotérreos | | | 111 | 112 |
| 21 | | 22 | Rn | Metales de transición | | | 112 | 113 |
| 21 | | 22 | Rn | Lantánidos | | | 113 | 114 |
| 21 | | 22 | Rn | Gases nobles | | | 114 | 115 |

Conceptos claves

- Una **fórmula química** es una expresión simbólica y numérica que aporta información sobre la composición y las propiedades de una sustancia. Ejemplo; HCl , CaCO₃...
- El **estado de oxidación** de un elemento en un compuesto químico es la carga eléctrica que presentaría un átomo de este elemento si los electrones de cada enlace se asignaran al átomo más electronegativo
- La **electronegatividad** es la tendencia de un átomo a atraer electrones hacia ese elemento. En la tabla periódica la electronegatividad aumenta hacia la derecha dentro de un periodo y hacia arriba dentro de un grupo

Electronegatividad en la tabla periódica



Electronegatividad

Clasificación de las fórmulas químicas

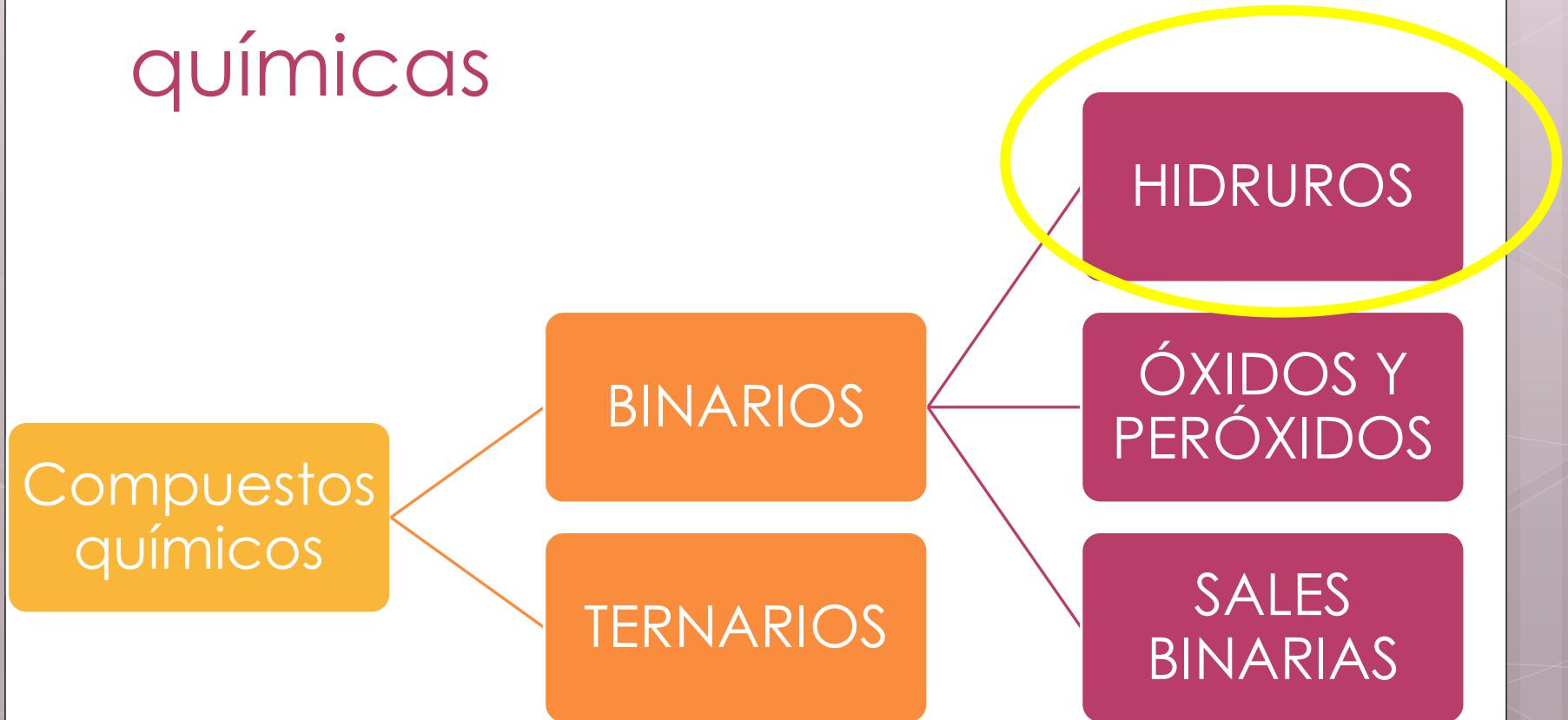


2. Combinaciones binarias con hidrógeno «hidruros»

- Se denominan **hidruros** a los compuestos binarios formados por el **hidrógeno** y otro elemento químico que puede ser **metálico o no metálico**.

HIDRUROS

Clasificación de las fórmulas químicas



2.1 Hidruros metálicos

- Cuando el hidrógeno se combina con un metal, su **estado de oxidación es de -1**.
- Para **formular** un hidruro con un metal se escribe primero el *símbolo del metal* y luego el *del hidrógeno*, Y se coloca los subíndices necesarios para compensar la carga
- Para **nombrar** estos compuestos usaremos las dos nomenclaturas existentes

| FÓRMULA | STOCK | CON PREFIJOS |
|------------------|-------------------------|-----------------------|
| MgH ₂ | Hidruro de magnesio | Dihidruro de magnesio |
| FeH ₂ | Hidruro de hierro (II) | Dihidruro de hierro |
| FeH ₃ | Hidruro de hierro (III) | Trihidruro de hierro |

EJERCICIOS HIDRUROS METÁLICOS

| FÓRMULA QUÍMICA | STOCK | CON PREFIJOS |
|-----------------|------------------------------|------------------------------|
| | Hidruro de sodio | |
| CaH_2 | | |
| | | Tetrahidruro de plomo |
| AlH_3 | | |
| PbH_4 | | |
| | Hidruro de cobre (II) | |
| | Hidruro de oro (I) | |

2.2 Hidruros no metálicos de los grupos 16 y 17

- En este caso, combinamos un **no metal con el hidrógeno**. El **hidrógeno** tiene un estado de oxidación de **+1**.
- Para **formular**, se escribe primero el símbolo del hidrógeno y luego el del no metal y se ponen los subíndices.
- Para **nombrar** usaremos las dos nomenclaturas anteriores. Cuando estos compuestos están en disolución acuosa se denominan hidrácidos y se nombran con la palabra ácido seguido de la raíz del no metal y la terminación -hídrico

2.2 Hidruros no metálicos de los grupos 16 y 17

| FÓRMULA | STOCK | CON PREFIJOS | EN DISOLUCIÓN |
|-----------------------|-----------------------------|------------------------|--------------------|
| H_2Se | Seleniuro de hidrógeno (II) | Sulfuro de dihidrógeno | Ácido selenhídrico |
| HF | Fluoruro de hidrógeno | Fluoruro de hidrógeno | Ácido fluorhídrico |
| HCl | Cloruro de hidrógeno | Cloruro de hidrógeno | Ácido clorhídrico |

EJERCICIOS HIDRUROS NO METÁLICOS

| FÓRMULA QUÍMICA | STOCK | CON PREFIJOS | EN DISOLUCIÓN |
|-----------------------|-------|------------------------------|-------------------------|
| H_2Po | | | |
| | | Teluro de dihidrógeno | |
| | | | Ácido sulfídrico |
| HBr | | | |
| HI | | | |
| | | Fluoruro de hidrógeno | |

2.3 Hidruros no metálicos de los grupos 13, 14 y 15

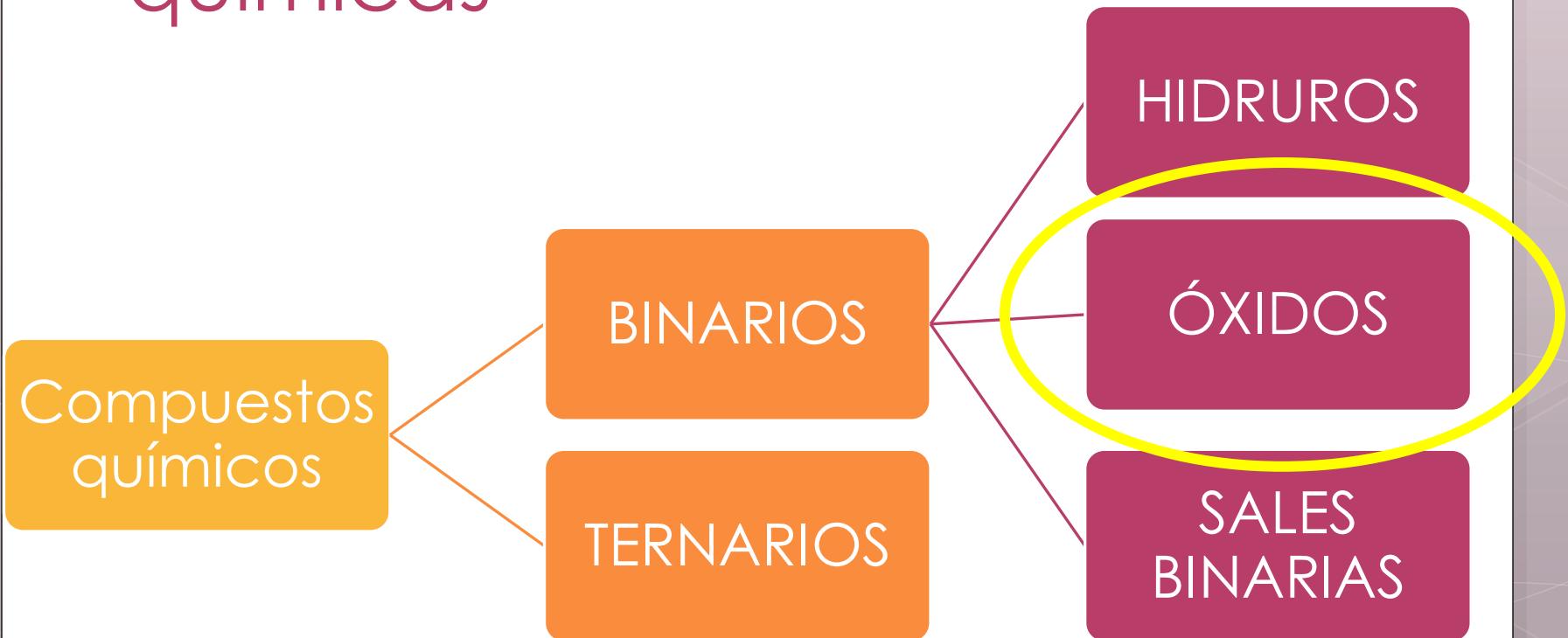
- En este caso, el **hidrógeno** tiene número de oxidación **+1**.
- Para **formular**, primero se escribe el símbolo del elemento no metálico seguido del símbolo del H con los subíndices necesarios para que sean neutros.
- Para **nombrar**, se siguen las reglas anteriores pero hay que tener en cuenta que los siguientes compuestos tienen los siguientes nombres.

2.3 Hidruros no metálicos de los grupos 13, 14 y 15

| FÓRMULA QUÍMICA | NOMBRE |
|-----------------|-----------------|
| BH_3 | BORANO |
| CH_4 | METANO |
| SiH_4 | SILANO |
| NH_3 | AMONIACO |
| PH_3 | FOSFANO |
| AsH_3 | ARSANO |
| SbH_3 | ESTIBANO |

ÓXIDOS

Clasificación de las fórmulas químicas



Óxidos

- Es la unión del oxígeno con cualquier elemento (metal o no metal) .
- La valencia del oxígeno es 2. **Se escribe primero el elemento, luego el oxígeno y se intercambian las valencias (menos con los halógenos G17)**

M_2Om (si m= 2,4,6... se simplifica).

- Se nombra con la palabra óxido y las reglas características de cada nomenclatura.(El prefijo mono, en general no debe usarse y sólo lo vamos a utilizar cuando sea conveniente para distinguir ante una posible confusión)

EJEMPLOS

| <u>Fórmula</u> | <u>Nomenclatura composición con prefijos</u> (pref-óxido-de pref-metal/no metal) | <u>Nomenclatura composición con números romanos</u> (Óxido-de- metal/no metal (valencia si tiene más de una)) |
|--------------------------------|---|--|
| Fe ₂ O ₃ | Trióxido de dihierro | Óxido de hierro (III) |
| FeO | Monóxido de hierro | Óxido de hierro (II) |
| K ₂ O | Óxido de dipotasio | Óxido de potasio |
| Cu ₂ O | Monóxido de dicobre/ Óxido de dicobre | Óxido de cobre (I) |
| CuO | Monóxido de cobre/ Óxido de cobre | Óxido de cobre (II) |
| CdO | Óxido de cadmio | Óxido de cadmio |
| CO | Monóxido de carbono/ Óxido de carbono | Óxido de carbono (II) |

ÓXIDOS

- Como hemos comentado anteriormente la fórmula general para los óxidos es :

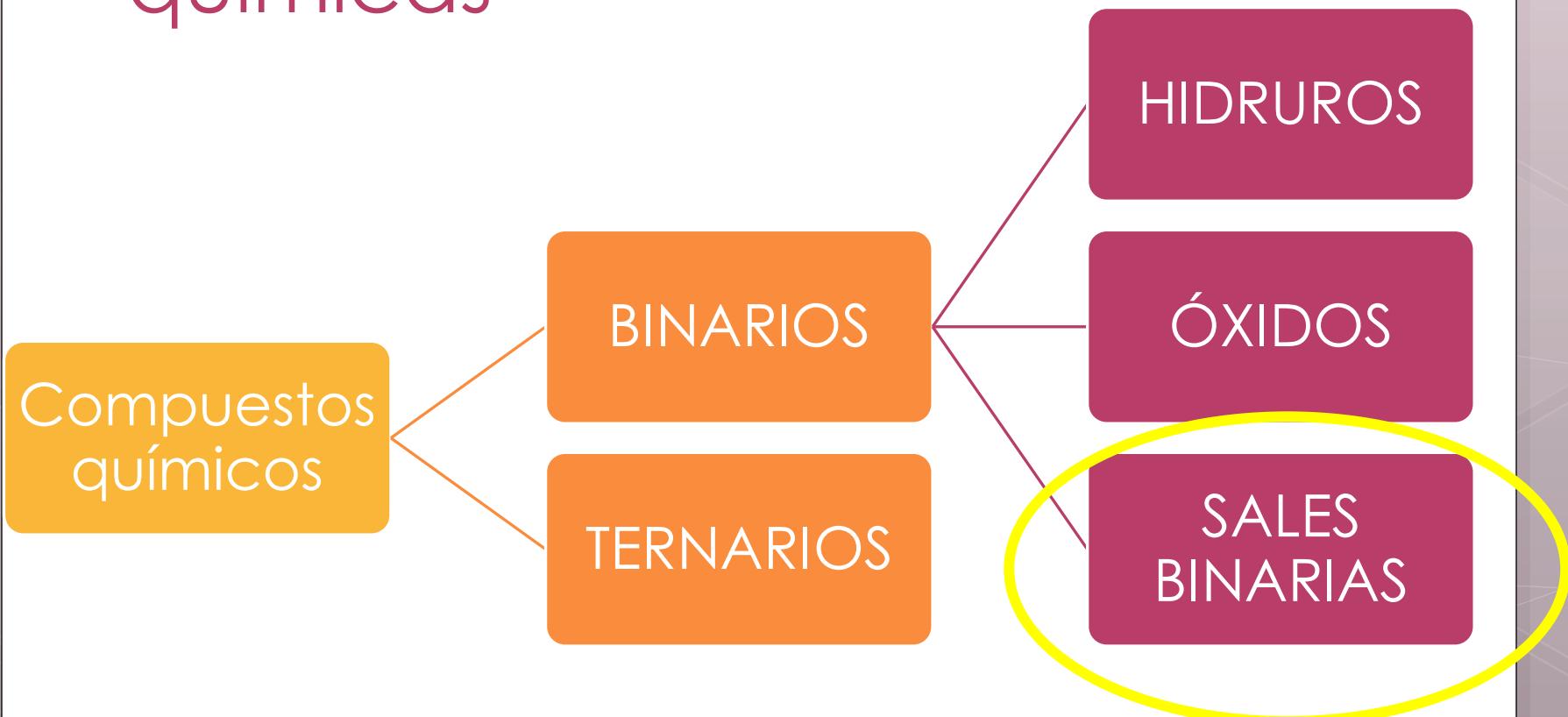
M_2O_m (si $m=2,4,6\dots$ se simplifica).

| | | |
|----|--|----------------------------|
| CO | Monóxido de carbono/ Óxido de carbono | Óxido de carbono (II) |
|----|--|----------------------------|

Si observamos el ejemplo, la fórmula sería C_2O_2 , ya que entre el elemento y el O tiene que haber siempre un 2. Estos dos se reducen y por eso queda simplificado en CO, pero la valencia con la que actúa el oxígeno y el carbono es 2

SALES BINARIAS

Clasificación de las fórmulas químicas



SALES BINARIAS

- Son compuestos formados por la unión de un metal y un no metal.
- Se escribe primero el metal, luego el no metal y se intercambian valencia. **MnNm**
- Se nombran añadiendo la terminación –uro al no metal y a continuación nombre del metal.
- El no metal sólo usa las siguientes valencias:
**(F, Cl, Br, I:1 O,S,Se,Te: 2 N, P As,: 3
C, Si: 4)**

SALES BINARIAS

- Hemos comentado anteriormente que se escribe primero el metal, luego el no metal y se intercambian valencia.

MnNm

- Es decir, n corresponde a la valencia del elemento N y m corresponde a la valencia del elemento M.

SALES BINARIAS

Ejemplos

| Fórmula | Nomenclatura composición con prefijos | Nomenclatura composición con números romanos |
|---------------------------------|--|--|
| NaBr | Bromuro de sodio | Bromuro de sodio |
| FeCl ₂ | Dicloruro de hierro | Cloruro de hierro (II) |
| Al ₂ Se ₃ | Triseleniuro de dialuminio | Seleniuro de aluminio |
| PtI ₄ | Tetrayoduro de platino | Yoduro de platino (IV) |
| Na ₂ Te | Telururo de disodio/ telururo de sodio | Telururo de sodio |
| AuI | Yoduro de oro | Yoduro de oro (I) |

EJERCICIOS PARA REPASAR FORMULACIÓN INORGÁNICA

- Os adjunto un pdf con las distintas formulaciones que hemos dado.

ACTIVIDADES DE FORMULACIÓN INORGÁNICA

ÓXIDOS. Los que se escriben como anhídrido no hacerlos.

- 1) **Formula** los siguientes compuestos (indicando el número de oxidación de cada elemento):

| | | |
|------------------------------|--------------------------|---------------------------|
| a) Monóxido de dicloro | b) Dióxido de azufre | c) Óxido de azufre (IV) |
| d) Trióxido de diarsénico | e) Difluoruro de oxígeno | f) Óxido de cloro (VII) |
| g) Óxido de dibromo | h) Monóxido de azufre. | i) Óxido de cobalto (III) |
| j) Óxido cádmico | k) Monóxido de cobre | l) Óxido platinoso |
| m) Óxido de platino (IV) | n) Anhídrido sulfúrico | o) Óxido de potasio |
| p) Óxido de berilio. | q) Anhídrido carbónico | r) Anhídrido perclórico |
| s) Anhídrido yodoso | t) Anhídrido hipobromoso | u) Óxido de fósforo (V) |
| v) Pentaóxido de dinitrógeno | w) Anhídrido teluroso | x) Dióxido de platino |

- 2) **Nombra** los siguientes compuestos usando las nomenclaturas sistemática, Stock y tradicional:

| | | | |
|----------------------------|----------------------------|----------------------------|---------------------------|
| a) Cl_2O_3 | b) I_2O_7 | c) As_2O_5 | d) SO_3 |
| e) CO_2 | f) Br_2O | g) Sb_2O_5 | h) FeO |
| i) CaO | j) HgO | k) Cu_2O | l) Rb_2O |
| m) PbO_2 | n) SrO | o) Al_2O_3 | p) B_2O_3 |
| q) SnO_2 | r) Ni_2O_3 | s) At_2O_5 | t) I_2O |

- 3) De entre los siguientes pares de nombres, señala los que pueden ser correctos (pueden serlo los dos) formulando aquellos que lo sean:

| | | |
|---|--|--|
| A | 1) Óxido de cloro (III) 2) Óxido de cloro (IV) | |
| B | 1) Dióxido de difluor 2) Difluoruro de dioxígeno. | |
| C | 1) Dibromuro de oxígeno 2) Óxido de dibromo. | |
| D | 1) Óxido nitroso 2) Anhídrido nitroso | |
| E | 1) Pentaóxido de nitrógeno 2) Pentaóxido de dinitrógeno | |
| F | 1) Dióxido de hidrógeno 2) Agua | |
| G | 1) Monóxido de hierro 2) Óxido de Hierro (I) | |
| H | 1) Óxido de litio 2) Óxido de litio (I) | |
| I | 1) Heptaóxido de dicloro 2) Óxido de cloro (VII) | |

HIDRUROS. OJO! AQUÍ ESTAN TODOS LOS TIPOS DE HIDRUROS MEZCLADOS.

1) Formula los siguientes compuestos:

| | |
|------------------------------|-----------------------------|
| (a) Hidruro de sodio | (b) Dihidruro de magnesio |
| (c) Cloruro de hidrógeno | (d) Seleniuro de hidrógeno |
| (e) Hidruro de sodio | (f) Hidruro auríco |
| (g) Hidruro de níquel (III) | (h) Hidruro estánnico |
| (i) Tetrahidruro de plomo | (j) Yoduro de hidrógeno |
| (k) Sulfuro de hidrógeno | (l) Telururo de hidrógeno |
| (m) Metano | (n) Amoníaco |
| (o) Hidruro de cobre (I) | (p) Hidruro plumboso |
| (q) Fosfano | (r) Ácido clorhídrico |
| (s) Seleniuro de hidrógeno | (t) Tetrahidruro de carbono |
| (u) Sulfuro de dihidrógeno | (v) Hidruro férrico |
| (w) Hidruro de mercurio (II) | (x) Ácido telurhídrico |

Indicando el **número de oxidación** que presenta cada elemento.

2) Nombra los siguientes compuestos usando las nomenclaturas sistemática, Stock y tradicional

| | | |
|----------------------|----------------------|-----------------------|
| (a) AgH | (b) NiH ₃ | (c) CoH ₂ |
| (d) AuH | (e) PbH ₄ | (f) SbH ₃ |
| (g) HF | (h) CsH | (i) SnH ₄ |
| (j) AlH ₃ | (k) HAt | (l) CH ₄ |
| (m) NH ₃ | (n) H ₂ S | (o) H ₂ Te |
| (p) PtH ₂ | (q) MgH ₂ | (r) BH ₃ |

SALES BINARIAS.

1) Formula los siguientes compuestos (indicando el número de oxidación de cada elemento):

| | | |
|----------------------------|--------------------------------|----------------------------|
| a) Cloruro sódico | b) Fosfuro de hierro (II) | c) Carburo férrico |
| d) Pentacloruro de fósforo | e) Boruro niquélico | f) Teleruro de sodio |
| g) Nitruro de mercurio (I) | h) Bromuro de potasio | i) Seleniuro platínico |
| j) Tetrayoduro de carbono | k) Fluoruro de magnesio | l) Fosfuro de cobre (II) |
| m) Bromuro potásico | n) Cloruro nitroso | o) Fluoruro de bromo (III) |
| p) Disulfuro de carbono | q) Bromuro peryódico | r) Cloruro hiposulfuroso |
| s) Sulfuro fosfórico | t) Sulfuro férrico | u) Heptacloruro de yodo |
| v) Nitruro de boro | w) Antimoníuro de carbono (IV) | x) Fosfuro aúrico |

2) Nombra los siguientes compuestos usando las nomenclaturas sistemática, Stock y tradicional:

| | | |
|---------------|---------------|--------------|
| a) CTe_2 | b) $FeCl_3$ | c) Sn_3B_4 |
| d) AlN | e) $BrCl_3$ | f) Mg_3P_2 |
| g) HgS | h) Cu_2Se | i) Co_2C |
| j) SiF_4 | k) Ni_2Se_3 | l) Li_3N |
| m) As_2Se_3 | n) CBr_4 | o) PbC |
| p) NiN | q) ICl | r) ClF_7 |
| s) $FeSb$ | t) PtF_4 | u) CS_2 |