

QUÍMICA

- SEMANA Nº: 3
- CLASE Nº: 2
- CURSO: IIIº Medio Electivo.
- DOCENTE: Paola Troncoso
- CORREO ELECTRÓNICO: ptroncoso@americanacademy.cl

OBJETIVO:

- Retroalimentar contenidos de nomenclatura inorgánica previamente trabajados.
- Formular y dar nombre a compuestos inorgánicos binarios.

CONTENIDO DE LA SEMANA: Funciones Inorgánicas binarias.

- DESARROLLO:

Estimado estudiante, esta clase está destinada a reforzar contenidos previamente trabajados, haremos un recuento de cada una de las funciones inorgánicas binarias que hemos visto para ello previamente viene un cuadro recordatorio de lo trabajado y posteriormente ejercicios para poner en práctica lo aprendido.

Instrucciones:

- Lee comprensivamente el cuadro resumen de grupos funcionales binarios.
- Registra clase y fecha en tu cuaderno.
- Tu guía de estudio y ejercitación "Nomenclatura Inorgánica", sigue siendo tu principal material de apoyo.
- Debes utilizar tabla periódica y tu tabla de valencias fabricada en clases.

CUADRO RESUMEN: Grupos funcionales binarios.

Reglas de nomenclatura y formulación:

Reacción	Fórmula	Nomenclatura
$M + O_2 \rightarrow MO$	M^+O^{2-} Óxidos metálicos	Trad.: 1 E.O.: Óxido de (Elem) 2 E.O.: Óxido (Elem) Term.: ...oso Óxido (Elem) Term.: ...ico Stock: Óxido de (Elem) E.O.: En número romano. Específica: Usar prefijos de cantidad: mono (1-sólo oxígeno), di (dos), tri (tres), tetra (cuatro)...etc.
$X + O_2 \rightarrow XO$	X^+O^{2-} Óxidos no metálicos o Anhídridos	Trad.: 2 E.O.: Anhídrido (Elem) Term.: ...oso Anhídrido (Elem) Term.: ...ico Stock: Óxido de (Elem) E.O.: En número romano. Específica: Usar prefijos de cantidad: mono (1-sólo oxígeno), di (dos), tri (tres), tetra (cuatro)...etc.
$M + H_2 \rightarrow MH$	M^+H^- Hidruros metálicos	Trad.: Hidruro de (Elem)
$X + H_2 \rightarrow XH$	X^+H^- Hidruros no metálicos	Trad.: Hidruro de (Elem) (Elem) con Term.: ...uro de Hidrógeno.

$X + H_2 \rightarrow XH$	H^+X^- Hidrácidos	Trad.: Hidruro de (Elem) (Elem) con Term.: ...uro de Hidrógeno. Ácido (Elem) con Term.: ...Hídrico
$M + X \rightarrow MX$	M^+X^- Sales binarias	Trad.: (Elem no metálico) con Term.: ...uro de (Elem metálico) <ul style="list-style-type: none"> El nombre del metal debe ser respetando las reglas de nomenclatura tradicional, es decir, dependerá si el elemento tiene 1 o 2 valencias o estado de oxidación.

***Simbología: Elem= elemento; E.O.: Estado de oxidación valencia o carga.**

Ahora pon en práctica lo que has aprendido:

Ejercicios: copia y resuelve en tu cuaderno o imprime y pega en tu cuaderno.

Formula los siguientes Compuestos, realiza el mecanismo de formación y da los nombres que faltan según corresponda

	COMPUESTO		COMPUESTO
1.	Hidruro de cesio	11.	Trióxido de diyodo
2.	Hidruro de cinc	12.	Óxido de selenio (VI)
3.	Hidruro de magnesio	13.	Óxido de arsénico (III)
4.	Hidruro de titanio (IV)	14.	Trióxido de difósforo
5.	Hidruro de estaño (IV)	15.	Óxido de yodo (V)
6.	Hidruro de cobalto (II)	16.	Cloruro de plomo (II)
7.	Hidruro de crómico	17.	Bromuro de Calcio
8.	Dihidruro de estaño (Dos Hidrógenos)	18.	Fluoruro de plata
9.	Óxido Fosforoso	19.	Yoduro de hierro (III)
10.	Pentaóxido de difósforo	20.	Bromuro de manganeso (III)