Conceptos: enlaces y formulación de óxidos

1. Pincha y arrastra en el lugar adecuado

Gases Nobles	Covalente	Negativos	Metales	Metálico	No Metales	Iónico	Positivos
--------------	-----------	-----------	---------	----------	------------	--------	-----------

- a. ¿Cómo se llama el enlace en el cual los elementos son tan amigos que comparten los electrones de la última capa?
- b. ¿Qué elementos comparten electrones para hacer enlaces?
- c. Cuando se pierden los electrones de la última capa se crean iones:
- d. Los elementos no metálicos crean iones:
- e. Los iones positivos se mantienen unidos unos a otros gracias a los electrones que han liberado en el enlace:
- f. ¿Qué elementos no hacen enlaces?
- g. ¿Qué elementos hacen enlaces con cationes y electrones?
- h. ¿Cómo se llama el enlace entre una elemento metálico y uno no metálico?

2. Relaciona con flechas:

Enlace formado por dos o más metales

Covalente

Enlace formado por dos o más no metales

Iónico

Enlace formado por metales y no metales

Metálico

3. Pincha y arrastra hasta su lugar

Mn_2O_7	Fe_2O_3	Bi_2O_3
Al_2O_3	Li_2O	K_2O
PtO	Ga_2O_3	V_2O_5
Co_2O_3	HgO	Cr_2O_3
Sb_2O_5	Hg_2O	Ag_2O
MgO	MnO_2	Mn_2O_3
CdO	FeO	CrO_3

- a. Óxido de hierro II
- b. Óxido de hierro III
- c. Óxido de manganeso VII
- d. Óxido de manganeso IV
- e. Óxido de manganeso III
- f. Óxido de aluminio
- g. Óxido de cobalto III
- h. Óxido de mercurio II
- i. Óxido de mercurio
- j. Óxido de cromo III
- k. Óxido de platino II
- l. Óxido de antimonio V
- m. Óxido de galio III
- n. Óxido de litio
- o. Óxido de cromo VI
- p. Óxido de plata
- q. Óxido de magnesio
- r. Óxido de vanadio V
- s. Óxido de cadmio
- t. Óxido de potasio
- u. Óxido de bismuto

4. Formula los siguientes óxidos (no te preocupes por los subíndices, puedes poner Cr_2O_3):

óxido de hierro III: _____

óxido de magnesio: _____

óxido de cromo VI: _____

óxido de sodio: _____

óxido de manganeso VI: _____

óxido de zinc: _____

óxido de oro III: _____

óxido de níquel II: _____

5. Da nombre a los siguientes óxidos :

SnO : _____

Ni_2O_3 : _____

CaO : _____

Fe_2O_3 : _____

Cr_2O_3 : _____

CrO_3 : _____

Co_2O_3 : _____

MnO_3 : _____