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 Cr2O3):

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 : _____