**CORPORACIÓN EDUCACIONAL A&G**

**Colegio El Prado**



Cooperativa nº 7029 – Pudahuel

Teléfonos: 227499500 - 227476072

[**www.colegioelprado.cl**](http://www.colegioelprado.cl)

**direccioncolegioelprado@gmail.com**

**RBD: 24790-1**

**Profesor(a): Karen Lara Agurto. CURSO: 2° Medio**

GUIA N° 2
*Formación de enlace*

**Actividad 1 :** Clasificaeltipodeenlaceproducidoporlaunióndelossiguientesparesdeelementos (Enlace covalente, iónico y metálico)

a. Hidrógeno y azufre:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b. Bario y oxígeno: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c. Cobre y cinc:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

d. Hidrógeno y cloro: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

e. Carbono y oxígeno: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Actividad 2:**Calificalossiguientesenunciadoscomoverdadero(V)ofalso(F)segúncorresponda. Justifica tus respuestas falsas.

a.- \_\_\_\_\_ Los electrones de valencia son los electrones que se ubican cercanos al núcleo atómico.
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b.- \_\_\_\_\_\_Todos los elementos químicos cumplen con la regla del octeto.
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c.- \_\_\_\_\_\_ Un átomo neutro con ocho electrones en su último nivel, es probable que sea un gas noble.

d.- \_\_\_\_\_\_ Los átomos en los compuestos se estabilizan cuando alcanzan el octeto.
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

e.- \_\_\_\_\_\_ El hidrógeno y el berilio son ejemplos de átomos que cumplen la regladel dueto.
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Actividad 3:**Complete con los términos más apropiados.

a.- Cuando un elemento pierde electrones se le denomina \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

b.- Cuando un elemento \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ electrones se le denomina anión.

c.- La energía de ionización \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ hacia la derecha y \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ hacia arriba en la tabla periódica.

d.- El Un elemento del grupo III-A pertenece a la familia de los \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

e.- Un elemento del grupo VII-A pertenece a la familia de los \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

f.- Un elemento que posee su último electrón en un orbital *d* se clasifica como uno de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

g.- Los elementos que terminan en orbitales *f* se denominan como \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

h.- Si un elemento alcalino reacciona con un halógeno se forma un enlace \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

i.- Si los anfígenos reaccionan con los carbonoides se forma un enlace \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

j.- Número másico corresponde a la suma de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ más \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.