**CORPORACIÓN EDUCACIONAL A&G**

**Colegio El Prado**



Cooperativa nº 7029 – Pudahuel

Teléfonos: 227499500 - 227476072

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

[**direccioncolegioelprado@gmail.com**](mailto:direccioncolegioelprado@gmail.com)

**RBD: 24790-1**

**Profesor(a): Karen Lara AgurtoCURSO: 1° Medio**

*GUIA N° 2  
Formación de enlaces*

**Actividad 1:**Investigue y responda las siguientes preguntas.

1.- ¿Qué es un elemento?  
2.- ¿Qué es un compuesto?

3.- ¿A qué se refiere que sea un átomo neutro?

4.- ¿Qué es ión?

5.- ¿Cómo se forma una catión?  
6.- ¿Cómo se forma un anión?

7.- ¿Cómo se forman los enlaces químicos?

8.- ¿Cuál es la regla del dueto?

9.- ¿Cuál es la regla del octeto?

10.- ¿Cómo se forma el enlace iónico?  
11.- ¿Cómo se forma el enlace covalente?

12.- ¿Cómo se forma el enlace metálico?

**Actividad 2:** Marca con una X las características correspondientes a cada tipo de enlace.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Tipo de enlace | Traspaso de electrones | Compartición de electrones | Conductor de electricidad | Conductor del calor |
| Covalente |  |  |  |  |
| Iónico |  |  |  |  |
| Metálico |  |  |  |  |

**Actividad 3 :** Clasificaeltipodeenlaceproducidoporlaunióndelossiguientesparesdeelementos:   
  
a. Hidrógeno y azufre:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
  
b. Bario y oxígeno: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c. Cobre y cinc:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
  
d. Hidrógeno y cloro: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
  
e. Carbono y oxígeno: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Actividad 4:**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.  
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_