Química 4to Año C y D Prof: Silvana Martellotta

 CPEM 46

TRABAJO INTEGRADOR PROCESO 2021

**Uniones Químicas**

a-     Explica la regla del octeto

b-    ¿cómo se forman los iones? características y ejemplos.

c-    ¿qué es la electronegatividad? Ejemplifica

d-     Dar las características de las estructuras de Lewis para compuestos iónicos y covalentes. ejemplos

**Reacciones Químicas**

a) ¿cuáles son las características de las reacciones químicas?

 b) ¿cuál es la diferencia entre combinación y descomposición?

 c) ¿qué otros tipos de reacciones existen? Dar dos ejemplos

 d) ¿a qué se denomina reactivo y a qué se denomina producto?

 e) ¿Qué es una ecuación química y cuáles son los símbolos que se utilizan en ellas? (**dar ejemplo de 5 símbolos y de una ecuación química en la cual encuentren los mismos)**

**Oxidos básicos y Oxidos Acidos**

1) Escribir las moléculas de los óxidos básicos formados por los siguientes elementos (verificar los estados de oxidación de los mismos en la tabla periódica)

1. Ca +2 (calcio) b) K +1 (potasio) c) Mg+2(magnesio)

2) Verificar en cada inciso si la suma de los estados de oxidación es cero.

3) Investigar los nombres de cada molécula obtenida.

4) ¿Qué nomenclatura (nombre) se utiliza para los óxidos básicos? Detallar cada una de las nomenclaturas investigadas.

5)Realizar las ecuaciones de formación de los óxidos básicos a partir de los siguientes elementos

1. Ni (+3) b) Cs c)Au (+1) d) Pb (+4)
2. Realizar las ecuaciones de formación de los óxidos ácidos a partir de los siguientes elementos:
3. N(+3) b) C (+4) c) S(+6) d) Br (+3) e)
4. Balancear las ecuaciones obtenidas.

 Nombrar las moléculas obtenidas por las 3 nomenclaturas vistas en la teoría.

9) Hacer las ecuaciones balanceadas de los siguientes ácidos e hidróxidos y nombrarlos

1. Partiendo de óxido de calcio
2. Partiendo de óxido plúmbico
3. Partiendo de óxido de bromo (VI)
4. Partiendo de óxido nítrico (el nitrógeno utiliza estado de oxidación 5)

10) Dados los nombres de los compuestos escribir la molécula o fórmula molecular (sin la ecuación de formación, solo el producto como en el ejemplo del video)

 a) Hidróxido de cesio b) ácido carbonoso