QUÍMICA 4°C y D PROFESORA: Martellotta

**Trabajo Nº 5 Revisión:** Bienvenid@s a la segunda mitad del año. El presente trabajo pretende hacer una revisión de los contenidos vistos hasta el momento de manera sencilla. La entrega del mismo es el Jueves 6 de Agosto (6/8).

* Responde si las siguientes afirmaciones son Verdaderas o Falsas según corresponda:
1. Uniones Químicas:
2. Las Uniones Químicas nos indican como se unen los átomos entre sí, dependiendo de la cantidad de protones que tengan.
3. Las Uniones Químicas se clasifican en iónicas, covalentes y metálicas de acuerdo al tipo de átomos que se unan. Las iónicas unen un metal con un no metal, las covalentes unen dos no metales y las metálicas dos metales.
4. Las Uniones Iónicas se denominan así debido a que los elementos se transfieren electrones entre sí y se forman de esta manera iones que son átomos con carga. Dichos iones son catión de carga negativa (es el Metal que cede electrones) y anión de carga positiva (es el No Metal que gana electrones).
5. Las Uniones Covalentes son aquellas donde los electrones de los átomos se comparten debido a que poseen electronegatividades similares.
6. Reacciones Químicas:
7. Una Reacción Química se representa a través de una ecuación química que consta de una serie de símbolos que indican moléculas, estados de agregación, combinación o descomposición química, liberación de energía.
8. Las ecuaciones químicas tienen un estado inicial en el que se encuentran los productos y un estado final donde se encuentran los reactivos.
9. El símbolo + del lado de los reactivos significa que las sustancias reaccionan, y el símbolo g indica que el estado de agregación es gaseoso.
10. Formación de Compuestos
11. Los compuestos químicos se clasifican en binarios, ternarios y cuaternarios y esta clasificación depende de los distintos tipos de átomos que las forman.
12. Los Óxidos básicos son aquellos que están formados por oxígeno y un no metal.
13. Los Óxidos ácidos están formados por oxígeno y un no metal.
14. En la formación de un óxido se utilizan los estados de oxidación, y se intercambian de manera tal que la suma de dichos estados debe dar cero.