



GIMNASIO LOS PIRINEOS

“EDUCACIÓN Y FORMACIÓN INTEGRAL CON ENFASIS EN VALORES, INGLÉS, EMPRENDIMIENTO Y GESTIÓN LABORAL”.

TALLER EVALUATIVO: QUÍMICA °7

Este taller debe ser resuelto en el cuaderno de química, y se dividirá en dos porcentajes la parte escrita (40%) y la sustentación (60%). Recuerde que para la sustentación se tomarán dos puntos al azar del taller y otros dos que se darán al momento de sustentar.

1. A partir de los siguientes compuestos químicos realice su estructura de Lewis respectiva.
 - a) HNO_3
 - b) CaSO_4
 - c) NaNO_3
 - d) AlPO_4
 - e) Li_2CO_3
2. Nombre los anteriores compuestos empleando la tabla de iones.
3. Mediante el análisis se vio que un compuesto orgánico contenía 43,37% de C y 10,59% de H y el resto oxígeno. Calcule su fórmula empírica.
4. Un compuesto tiene la siguiente composición: 19,3% de Na, y 26,9% de S y 53,8% de O. Su peso molecular es 238. Calcule la fórmula molecular.
5. La vitamina C tiene en su composición 40,92% de carbono y 4,58% de Hidrogeno, 54,50% de oxígeno en masa. Calcule su fórmula química.