



TENIENDO EN CUENTA LA EXPLICACION DADA EN LA PRESENTACION Y EN LA CLASE VIRTUAL ELABORA EL SIGUIENTE TALLER DE FORMA AUTONOMA Y SIN LLEGAR A COPIAR LA RESPUESTA YA QUE LA FINALIDAD ES QUE POR MEDIO DE LA PLATAFORMA PODAMOS RESPONDER LAS DUDAS, SE HACE LA MISMA TECNICA QUE EN CLASE PRESENCIAL QUE SE HACE DURANTE LA CLASE. LUEGO DARE FECHA DE ENTREGA.

1. De la siguiente lista de compuestos escoge 10 y elabora:
 - a. Su fórmula química
 - b. Determina su masa molar de acuerdo con lo visto en clase

COLECCIÓN 4			
Nombre	Fórmula	Nombre	Fórmula
Óxido de magnesio		Carbonato de cadmio	
Cloruro de cesio		Trihidróxido de boro	
Hidrogenosulfito de hierro(II)		Dihidroxidooxidoazufre	
Ácido clorhídrico		Dióxido de azufre	
Dihidrógeno		Hidrogenotrioxidocarbonato de sodio	
Óxido de silicio(IV)		Telano	
Dihidróxido de cobre		Ácido fosfórico	
Óxido de manganeso(4+)		Perclorato de níquel(II)	
Bromuro de cinc		Disulfuro de platino	
Hidruro de estroncio		Disulfito de calcio	
Bis(trioxidonitrato) de bario		Permanganato de cobalto(II)	
Telururo de dihidrógeno		Ácido nitroso	
Hidroxidodioxidocloro		Diazano	
Bromoborano		Difosfuro de tricalcio	
Dióxido de dilitio		Hidruro de cadmio	
Pentaóxido de dinitrógeno		Ácido selenhídrico	
Dihidrogeno(trioxidotelurato)		Hidróxido de plomo(II)	
Ácido permangánico		Yoduro de cobalto(2+)	
Dioxidano		Trihidruro de escandio	
Monóxido de platino		Hidroxidodioxidofosfato de rubidio	
Difosfato de aluminio		Cromato de plata	
Diclorometano		Hexafluoruro- λ^6 -sulfano	

2. Resuelve los siguientes ejercicios: puedes utilizar la formula $N = W / P.M.$ o por factor dimensional:

- a. Si una persona tomas seis tabletas de antiácido, que contiene 0,5 g de carbonato de calcio por tableta. ¿Cuántos moles de carbonato de calcio toma en total?
- b. El polvo de hornear contiene carbonato de amonio. Calcula la cantidad en gramos en 0,65 moles de este.
- c. La cafeína, principal compuesto del café, tiene la formula $C_8H_{10}N_4O_2$. ¿Cuántos gramos hay en 0,035 moles de cafeína?
- d. ¿En cual sustancia hay mayor cantidad de gramos:
 - En 2 moles de calcio o en 5 moles de HCL
 - En 10 moles de aluminio o en 2 moles de Na_2O
 - En 0,5 moles de uranio o en 1,5 moles de KNO_3



COLEGIO LUIS CARLOS GALAN SARMIENTO I.E.D.
"La educación, un proceso de investigación y construcción del proyecto de vida"
AREA DE CIENCIAS NATURALES - QUIMICA
TALLER DE APLICACIÓN 01 II PERIODO – GRADO DECIMO
Mary Esnit Ardila H.



3. Resuelve los siguientes problemas de acuerdo con el tema de la cantidad porcentual:

- La progesterona es un componente común de la píldora anticonceptiva. Si su fórmula empírica es $C_{21}H_{30}O_2$, ¿cuál es su composición porcentual?
- Calcule el porcentaje de carbono, hidrógeno y oxígeno (en masa) de $C_{12}H_{22}O_{11}$.
- Calcule el porcentaje de nitrógeno en masa en el $Ca(NO_3)_2$
- Hallen la composición centesimal de la urea $CO(NH_2)_2$.
- Determinar la composición centesimal de la glucosa, $C_6H_{12}O_6$