

Realiza el siguiente taller sobre leyes ponderales,  
 Envíalas por correo al [maelega@gmail.com](mailto:maelega@gmail.com)  
 Si no tienen como enviarlas mándalas al whatsapp

En Word .

Nombre:

Grado:

Fecha:

**A. Determinar si están balanceadas y cumplen con la ley**

1.  $\text{Ca} + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2$
2.  $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$
3.  $2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2$
4.  $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
5.  $\text{PbS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{PbO} + \text{SO}_2$

**B. Determinar si cumplen con la ley composición porcentual**

compuesto	Composición porcentual
$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	
$\text{Mn}_2\text{O}_7$	
$\text{CaCO}_3$	
$\text{H}_3\text{PO}_4$	

Realice los ejercicios respectivos. Pesos atómicos: Mn (55),  
 Ca(40),Fe(56), S(32), O (32), C(12), P(31), As (75), N(14)

**C. Determinar si cumplen con la ley de Dalton**

compuesto	Cantidad de H	Cantidad N	Cantidad O	relación
$\text{HNO}_2$				
$\text{HNO}_3$				

compuesto	Cantidad de H	Cantidad P	Cantidad O	relación
$\text{H}_3\text{PO}_3$				
$\text{H}_3\text{PO}_4$				

compuesto	Cantidad de H	Cantidad As	Cantidad O	relación
$\text{HAsO}$				
$\text{HAsO}_2$				
$\text{HAsO}_3$				

