

COMPOSICIÓN PORCENTUAL

1. Seleccione el nombre de cada compuesto

a) $C_6H_{12}O_6$

b) $Fe(OH)_3$

c) $H_4Sb_2O_7$

d) $Al_2(SeO_3)_3$

2. ESCRIBA LA MASA MOLECULAR (en base al punto 1)

a) De la Sal Oxisal

b) Del Hidróxido

c) Del ácido oxácido

d) Del compuesto orgánico

3. COLOCA LA FÓRMULA FRENTE A SU RESPECTIVO COMPUESTO

H_4CO_4

$HBrO_4$

H_2O_2

$H_4As_2O_5$

Ácido ortocarbónico

Ácido perbrómico

Ácido piroarsenioso

Peróxido de hidrógeno

4. Calcular la composición porcentual de cada elemento

a) Ácido ortocarbónico

H _____ C _____ O _____

b) Ácido piroarsenioso

H _____ As _____ O _____

c) Ácido perbrómico

H _____ Br _____ O _____

d) Peróxido de hidrógeno

H _____ O _____