

1.- Al analizar 7'235 g de un compuesto... 1.- Sol.:  $H_2SO_4$

2.- Una muestra de 2'24 g de un óxido de cobre... 2.- Sol.:  $Cu_2O$

3.- La glucosa... 3.- Sol.:  $C_6H_{12}O_6$ ;  $C_3H_6O_3$ ;  $C_2H_4O_2$ ;  $CH_2O$ .

4.- Un compuesto volátil contiene... 4.- Sol.:  $C_2H_4O$ ;  $C_4H_8O_2$

5.- Una muestra de 1'27 g de cierto compuesto... 5.- Sol.:  $SO_3$

6.- La descomposición térmica... 6.- Sol.:  $CaCO_3$

7.- Al analizar 0'188 g de cierto compuesto... 7.- Sol.:  $C_3H_6$

8.- Cierta cloruro de mercurio... 8.- Sol.:  $Hg_2Cl_2$

9.- Se disuelven 100 g de... 9.- Sol.: 2'285 M; 2'550 m;  $\chi(H_2SO_4) = 0'044$

10.- Determina la molalidad y... 10.- Sol.: 1'10 m;  $\chi(sacarosa) = 0'02$

11.- Calcula la molaridad de... 11.- Sol.: 0'407 M

12.- Calcula la molaridad... 12.- Sol.: 6'384 M; 8'000 m;  $\chi(HNO_3) = 0'126$

13.- Se tiene una disolución... 13.- Sol.:  
a)  $M = 18'5 \text{ mol/L}$   
b)  $V = 12'57 \text{ mL}$