

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; $\chi(\text{sacarosa}) = 0'02$

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

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