

- 1.- Calcula la molaridad de una disolución de NaCl en agua con 100 g de sal en 0,005 m³ de disolución. Na=23; Cl=35,5
- 2.- Tenemos en el laboratorio un bote de ácido sulfúrico 0,1 M. Si extraemos 250 cm³ de dicho bote. ¿Cuántos gramos de ácido sulfúrico puro tendremos? H=1; S=32; O=16
- 3.- Halla la molaridad de una disolución de ácido clorhídrico que contiene 0,0365 g de soluto por cada mL de disolución. H=1; Cl=35,5
- 4.-Calcula la molaridad de una disolución de bromuro de potasio al 14% y una densidad de 1,1g/mL DATOS: Br:80;K:39
- 5.- ¿Cuál será la concentración de una disolución que contiene 3 g de ácido sulfúrico puro en 800 mL de disolución? H=1; S=32; O=16
- 6.- Se dispone de 6,8 g de hidróxido cálcico, ¿qué volumen de disolución 0,2 M se puede preparar? Ca=40,1; O=16; H=1
- 7.- Una disolución 0,5 M de ácido nítrico,¿Cuántos gramos de soluto contiene en 2 L? H=1; N=14;O=16
- 8.-Tenemos una botella con una disolución de ácido nítrico al 35,3% y densidad 1,175g/mL. Calcula su molaridad. N:14;H:1;O:16
- 9.- ¿Cuántos gramos de hidróxido sódico hay en 3,5 L de una disolución 0,25 M?Na=23; O=16;H=1
- 10.- Si se tienen 300 ml de una disolución 2 M de hidróxido potásico y se diluyen hasta 5 litros, ¿qué molaridad tendrá la nueva solución? K=39,1
- 11.-Al disolver ácido clorhídrico en agua obtenemos una disolución de densidad 1,175g/mL y 33,28% de riqueza. Calcula la molaridad de esta disolución Cl:35,5;H:1
- 12.- ¿Cuántos gramos de ácido sulfúrico se gastan en preparar 15L de disolución 2 M? H=1; S=32; O=16
- 13.- ¿Cuál es la concentración molar de hidróxido sódico (NaOH) si tenemos una disolución en la que hay 5 g de este compuesto en un litro de la misma?Na=23; O=16;H=1
- 14.- Calcula la molaridad de una disolución de ácido nítrico al 70% y 1,42 g/mL H=1; N=14;O=16
- 15.- ¿Cuántos gramos de soluto hay contenidos en 200 ml de una disolución 0,4 M de hidróxido de aluminio? Al=27
- 16.- ¿Cuántos gramos de hidróxido sódico hay en 800 ml de disolución 0,1 M? Na=23; O=16;H=1
- 17.-Se añaden 45 g de cloruro de sodio a la suficiente cantidad de agua para obtener 3L de disolución. Calcular la molaridad de la disolución obtenida. Na=23; Cl=35,5
- 18.- Calcula la molaridad de una disolución de ácido carbónico al 15% y 1,1g/mL C=12; H=1;O=16