

13.- Se dispone de una disolución... 13.- Sol.: 0'411 M

14.- El ácido sulfúrico comercial ...14.- Sol.: 96'4 %

15.- Calcula la masa de cloruro de cinc... 15.- Sol.: 130'94 g

16.- Calcula la masa de yoduro de potasio... 16.- Sol.: 116'2 g

17.- Calcula la masa de disolución de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ... 17.- Sol.: 468'75 g

18.- Se mezcla 1 L de HNO<sub>3</sub> ...18.- Sol.: a) 44'55 %; b)1'967 L.

19.- Se mezclan 50 mL de disolución ... 19.- Sol.: 2'34 M

20.- Calcula el volumen de hidróxido de sodio...20.- Sol.: 60 mL.

21.- Calcula la concentración de la disolución ... 21.- Sol.: 0'043 M.

22.- Calcula el volumen de agua necesario ... 22.- Sol.: 197 mL.

23.- Calcula la concentración en tanto por cien ... 23.- Sol.: 14'3 %

24.- Determina la masa de cloruro de sodio... 24.- Sol.: 0'042 g.

25.- Se añaden 6 g... 25.- Sol.:  $x = 18'14 \%$

26.- En una disolución... 25.- Sol.:  
a)  $M = 5'04 \text{ mol/L}$   
b)  $V = 68 \text{ mL}$