

1. disolvemos 30 gr cloruro de bario en 80 ml agua. Hallar % p/v
~~PM= 208 DENSIDAD 1,06 g/cc~~ *era para despistar podemos tener a veces datos que no necesitamos*
2. ¿Cómo prepararías 200ml de disolución acuosa al 4,8 % p/v a partir de una disolución de 2,5 N ClNa?
3. Con 220ml agua pura de densidad=1,00g/cc ¿Qué volumen puede prepararse de una disolución de Amoniaco densidad=1,175g/cc y 34% peso de NH₃?
4. Hemos preparado una disolución al 60% en peso de glucosa. Calcula molalidad. PM GLUCOSA = 180
5. Tenemos una solución acuosa de betadine (povidona yodada) al 10% y queremos preparar una dilución de un compuesto cuyo volumen sea 30ml al 0,5 %
6. Que cantidad de Na(OH) necesitaré para:
 - a. Elaborar 250ml a 0,2 M de disolución acuosa
 - b. Que normalidad tendrá dicha disolución
 - c. Halla la concentración % p/v de soluto y disolvente indicando quies es el soluto y el disolvente
7. Disolución de fructosa al 3% con volumen 50ml partiendo de una disolución al 20% ¿Cómo lo harías? Explica y realiza los cálculos. Indica soluto y disolvente.
8. Cuál será la disolución final del 4º tubo de un banco de diluciones con una dilución 1/3 y factor de dilución 3. Sabemos que la dilución madre de partida es 30% concentración.
 - a. ¿Cómo prepararías la serie si debe quedar el tubo de ensayo siempre 3 ml?
9. Prepara dilución seriada 1/5 partiendo de una solución madre con volumen 50 ml y que en cada tubo de ensayo volumen total sea 12.

10. Que cantidad de NaOH es necesaria para preparar medio litro de solución 3.5M
Na= 23 O=16 H=1
11. Que normalidad tiene una solución de un litro de volumen que contiene 58.8 g de I_2Ca (Yoduro de Calcio). Peso Molecular 294 y valencia/equivalencia 2.
12. Un litro de Solución 2N de NO_2Na (Nitrito Sódico), peso molecular 69 y valencia/equivalencia 1 ¿Cuántos gramos/litro contiene?
13. Se disuelven 20 g de NaOH en 560 g de agua. Calcula
 - a) la concentración de la disolución en % en masa
 - b) su molalidad. PA (Na) 23. PA (O)=16. PA (H)=1.
14. ¿Qué cantidad de glucosa, $C_6H_{12}O_6$ (PM = 180 g/mol), se necesita para preparar 100 cm³ de disolución 0,2 molar?
15. Se dispone de un ácido nítrico comercial concentrado al 96,73 % en masa y densidad 1,5 g/mL. ¿Cuántos mL del ácido concentrado serán necesarios para preparar 0,2 L de disolución 1,5 M de dicho ácido? PM (HNO_3) = 63g/mol.
16. Calcula la masa de nitrato de hierro (II), $Fe(NO_3)_2$, que hay en 100 mL de disolución acuosa al 6 %. Densidad de la disolución 1,16 g/ML
17. Indica de qué modo prepararías medio Litro de disolución 0,1 M de HCl si disponemos de un HCl concentrado del 36 % y densidad 1,19 g/mL
18. Se disuelven en agua 30,5 g de cloruro amónico (NH_4Cl) hasta obtener 0,5 l de disolución. Sabiendo que la densidad de la misma es 1,027 g/cm³ = (gr /ml)
Calcula:
 - a) La concentración de la misma en porcentaje en masa.
 - b) La molaridad.
 - c) La molalidad.
 - d) Las fracciones molares del soluto y del disolvente.

$$Mm(NH_4Cl) = 53,5g/mol.$$