PRACTICA No. 5

PREPARACION DE SOLUCIONES NORMALES

ALUMNO (a) _____ GPO. _____ SEM. _____

1.- ¿Qué es normalidad?

_____

_____

2.- ¿En qué unidades se expresa?

_____

_____

3.- Cálculos:

a).- 250 ml. de solución de cloruro de sodio 0.5 N:

Soluto: _____ g.

Solvente: _____ ml.

b).- 250 ml. de solución de sulfato cúprico 0.2 N:

Soluto: _____ g.

Solvente: _____ ml.

c).- 250 ml. de solución de etanol 0.05 N:

Soluto: _____ g.

Solvente: _____ ml.

d).- 250 ml. de solución de permanganato de potasio 0.005 N:

Soluto: _____ g.

Solvente: _____ ml.

e).- 250 ml. de solución de dicromato de potasio:

Soluto: _____ g.

Solvente: _____ ml.

PRACTICA No. 4

FACTORES QUE AFECTAN LA VELOCIDAD DE DISOLUCION

ALUMNO (a) _____ GPO. _____ SEM. _____

1.- ¿Qué fue el efecto de la agitación?

_____

_____

2.- ¿Cuál fue el efecto de la temperatura?

_____

_____

3.- ¿Cuál fue el efecto del disolvente para el yodo?

_____

_____

4.- El mejor solvente fue:

_____

5.- Explique por qué:

_____

_____

CONCLUSIONES:

_____

_____

_____

_____

PRACTICA No. 3

SOLUCIONES, SUSPENSIONES, EMULSIONES Y COLOIDES

ALUMNO (a) _____ GPO._____ SEM._____

1.- Di que tipo dispersión se formó en cada uno de los experimentos que realizaste.

2.- Cita 5 ejemplos de c/u de las dispersiones.

3.- ¿Es posible separar por filtración los componentes de una emulsión?

4.- En una dipsersión coloidal es posible separar la sustancia despersa por medio de la filtración.

5.- ¿ Como recuperas el soluto de una solución?

PRACTICA No. 2

LEY DE BOYLE - MARIOTTE

ALUMNO (a) _____ Gpo._____ Sem._____

1.- Enuncia las leyes de:

a) Boyle

b) Charles

c) Gay-Lussac

d) Ley General del estado gaseoso

2.- Anota los valores y las unidades en que se expresa la presión atmosférica.

PRACTICA No. 2

LEY DE BOYLE MARIOTTE

PRESION

ALUMNO (a) _____ GPO._____ SEM.____

1.- Enuncia la Ley de Boyle

_____

_____

_____

_____

2.- A temperatura constante el producto de P x V de una misma masa a qué es igual.

_____

3.- ¿Cuál es el valor de la presión atmosférica al nivel del mar (presión normal)?

_____

_____

PRACTICA NO. 1

ALUMNO (a): _____ GPO._____ SEM._____

1.- Anota lo que observaste en el experimento No. 1

_____

_____

_____

2.- Que le sucede al aire del matraz

_____

_____

_____

3.- Se puso de manifiesto alguna propiedad de los gases en este experimento. ¿Cual?

_____

_____

_____

4.- Explica lo que sucede en el experimento No. 2

_____

_____

_____

5.- Investiga alguna aplicación práctica de este exprimento.

_____

_____

_____

6.- Explica lo que sucede en el experimento No. 3

_____

_____

_____

7.- Que pudiste demostrar en el experimento No. 4

_____

_____

_____

UNIVERSIDAD DE NUEVO LEON

ALERE FLAMMAM
VERITATIS