

**ESCUELA: AGROINDUSTRIAL 25 DE MAYO**

**DOCENTES: LORENA MILLÁN-JOSEFA MORÁN**

**AÑO: 5º4º CICLO ORIENTADO**

**ESPACIO: MÉTODOS Y TÉCNICAS ANALÍTICAS E INSTRUMENTALES I**

**TITULO: AUTOEVALUACIÓN**

**TURNO: MAÑANA**

**GUÍA N° 7**

- **Los ejercicios propuestos los debes copiar en tu cuaderno y resolverlos.**

**Consultas:** [millanlorena2@gmail.com](mailto:millanlorena2@gmail.com) , celular: 264 5150373 en horario de 15 a 21 hs.

Mail: [josefa\\_moran@hotmail.com](mailto:josefa_moran@hotmail.com), celular: 2646268603 8 a 11hs y 18 a 21 hs

**RESUELVE.**

- 1) Calcula el % m/m de una solución que tiene 6 gramos de soluto en 80 gramos de solución.
- 2) Calcula el peso **de soluto** que tendría una solución de 220 grs. que es 4% m/m.
- 3) Cuantos grs. de soluto y solvente tendrán 320 grs. de solución cuya concentración es 5 % m/m.
- 4) Cuantos gramos de soluto tendrán 1200 ml de solución cuya concentración es de 6% m/v.
- 5) Calcula la M de una solución que tiene 8 grs. de hidróxido de sodio (NaOH) en 680 ml de solución.
- 6) Que volumen tendrá una solución que es 2 M y contiene 18 grs. de hidróxido de potasio. (KOH).

7) ¿Cuál será la Normalidad de una solución de ácido clorhídrico (HCl) que tiene 6 grs. de este en 1200 ml de volumen?

8) Calcula la Normalidad de una solución 4 M de NaOH (hidróxido de sodio).

9) - Completa la tabla:

nombre	formula	Peso molecular	Peso equivalente
Ácido nítrico	HNO <sub>3</sub>		
Ácido sulfúrico	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>		
Hidróxido de bario	Ba(OH) <sub>2</sub>		
Hidróxido de aluminio	Al(OH) <sub>3</sub>		
Cloruro áurico	AuCl <sub>3</sub>		
Sulfito ferroso	Fe(SO <sub>3</sub> )		

10) De las afirmaciones respecto a las **soluciones**, indicar verdadero (V) o falso (F) :

- \* Corresponden a mezclas homogéneas que en su forma más simple posee solo dos componentes.
- \* El componente que por lo general se encuentra en mayor proporción se denomina solvente.
- \* Las soluciones acuosas son soluciones líquidas.
- \* Una solución ácida presenta como solvente a una sustancia ácida.
- \* La molaridad es una unidad independiente de la temperatura.

11)-Responde:

a)- ¿Qué son las soluciones?

b)-Las soluciones según su estado físico se clasifican en:

c)- ¿Cuántos elementos posee las soluciones?

d)--¿Qué elemento de las soluciones se encuentra en menor proporción?

---

e)-¿Qué elemento de las soluciones se encuentra en mayor proporción?

f)-¿Qué elemento es considerado como el solvente universal?

TENIENDO EN CUENTA LAS GUIAS DEL **1 AL 7**, COMPLETA LA SIGUIENTE RÚBRICA CON LO QUE CONSIDERAS QUE FUE PARA TÍ LAS GUIAS:

CRITERIOS A ANALIZAR	INSUFICIENTE / DIFÍCIL	REGULAR	BIEN/ BUENO	MUY BIEN/ MUY BUENO
CANTIDAD DE ACTIVIDADES				
DIFICULTAD DE LAS ACTIVIDADES				
COMUNICACIÓN CON LAS DOCENTES				
CONCEPTOS DE SOLUCIONES				
PROBLEMAS DE SOLUCIONES/ MOLARIDAD/NORMALIDAD				

Rector: Prof. Roberto Enrique

Regente: Lic. Prof. Raúl Riveros