

INSTITUTO FELIPE ENRIQUE AUGUSTINUS

EXAMEN DE QUIMICA II BCHA

Profesora: Sandra Marina Nuñez Jornada : Nocturna

Tipo completacion valor 20% 4ptos C/u

Instrucciones: escriba en la línea de la izquierda la palabra que completa el enunciado.

1 _____ Es la masa de un átomo expresada en unidades de masa atómica (uma)

2 _____ Consiste en la transformación equivalente de unidades.

3 _____ Nos permite conocer la cantidad de productos o reactivos que esperamos en las reacciones químicas.

4 _____ Llamada también composición centesimal representa la relación de masa % de cada elemento.

5 _____ A esta fórmula se le conoce como fórmula mínima.

Tipo Practico valor 20% 4ptos c/u

Instrucciones: Trabaje en forma clara y ordenada en los siguientes ejercicios trabaje con lápiz grafito primero y luego lo remarca con tinta lea instrucciones y cumpla.

1.-Calcular el número de átomos de Fe que hay en 8 moles de Oxido ferroso (FeO)

8 moles de FeO x _____ =

4.816×10^{24} molécula de Feo x _____ =

2.- ¿Cuántos moles de HCl se necesitan para obtener 0.5 mol de Cl₂?



0.5 moles Cl₂ x _____ =

3.-El sorbitol utilizado como edulcorante en algunos alimentos sin azúcar tiene un peso molecular de 182g/mol y una formula empírica (CH₂O).

¿Cuál es la fórmula molecular del sorbitol?

| Elemento | NO Átomo | Masa Atómica | Total |
|------------------------------|----------|--------------|-------|
| | | | |
| | | | |
| Peso molecular de la Formula | | | |

$$n = \frac{\text{peso formula gramo}}{\text{peso molecular de formula}} = \text{_____} =$$

R// La fórmula molecular del sorbitol es _____

4.-Convierta los porcentajes del elemento a gramos del elemento, una muestra de benzoato de metilo un compuesto empleado en la elaboración de perfumes contiene la siguiente composición porcentual 70.57% de Carbono, 5.93% de Hidrogeno, y 23.49% de Oxigeno.

70.57 g de C x _____ =

5.93 g de H x _____ =

23.49 g de O x _____ =

_____ =

_____ =

_____ =

R// Formula Empírica del Benzoato de Metilo es _____

“Suerte”