|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| escdecali**.** | **TALLER 1**  | Encabezado |
| **CODIGO** | **VERSION** | **FECHA** | **PAGINACION** |
| **FO.M-GA-05** | **01** | **Año lectivo 2013** | **1 DE 1** |
| **Docente: MSc. Walter Spencer Viveros**  | **TEMAS: Magnitudes – conversón de unidades – notación científica** | **Asignatura: Química**  |
| **Grado: Décimo**  |

1. EXPRESAR EN NOTACIÓN CIENTÍFICA:
2. 100000; B. 4000; C. 0.0000345; D. 0.11; E. 500000000000
3. CONVERTIR LAS MAGNITUDES Y EXPRESARLAS EN NOTACIÓN CIENTÍFICA:
4. 500 m expresarlos en Km.
5. 8000 hg expresarlos en g
6. 10 cucharadas a cuántos ml equivalen
7. 0.002 mm expresarlos en m
8. 9 oz expresarlos en ml y g
9. Cuántas botellas hay en 1560 ml
10. Cuántos galones hay en 11.355 l
11. Cuántas cucharadas hay en 25 ml
12. Cuántas toneladas hay en 10000 Kg
13. Cuántas arrobas hay en 75 lb
14. EXPRESAR LAS SIGUIENTES MAGNITUDES EN g:
15. 100 dm ; B. 0.500 ag; C. 0.00000002 Mg; D. 200 ng; 6000 hg

|  |  |
| --- | --- |
| 1 Kg = 1000 g 1 g = 1000 mg1 Ton = 1000 Kg1 Lib = 453.6 g1 Kg= 2.2 lib1 arroba = 25 libI oz= 28 g = 30 ml  | 1 l = 1 dm3        1 ml= 1 cm31 galón = 3.785 l1 botella= 780 ml1 cucharada= 5 ml1 l = 1000 ml = 1000cm3 |
| 1 l = 1 dm3        1 ml= 1 cm31 galón = 3.785 l1 botella= 780 ml1 cucharada= 5 ml1 l = 1000 ml = 1000cm3 | 1 m3 = 1 000000 cm31 m3= 1000 dm31 m3= 1000 l |

**El taller tiene el objetivo de que el estudiante se prepare para la evaluación “ICFES”. Además si el estudiante no presenta el taller elaborado no podrá presentar evaluación.**