|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **TALLER DE QUÍMICA - SUPERACIÓN** | Descripción: Descripción: GetAttachmentI.E. ALVARO ECHEVERRY PEREA  |
| **CODIGO** | **VERSION** | **FECHA** | **PAGINACION** |
| FO.M.GA.25 | 01 |  | 1 DE 1 |
| Docente: MSc. Walter Spencer Viveros  | Estudiante 1:----------------------------------------- |

1. Convertir a grados centígrados:
2. 20 K b. – 100 °F
3. Convertir a °F:
4. 80 °C b. -10°C
5. Convertir a K:
6. 300 °C
7. Para cada caso indica la clase de cambio físico (Fusión, Solidificación, Vaporización, Condensación, Sublimación progresiva, Sublimación regresiva):
8. El derretimiento de un helado
9. El ubicar agua líquida en la nevera
10. El convertir agua gaseosa en agua solida
11. El pasar agua líquida a agua gaseosa
12. Realizar la configuración electrónica para cada átomo según el número atómico:
13. Z=3 b. Z =8 c. Z = 15
14. Indica si la sustancia es un compuesto o elemento químico:
15. SO3 b. H c. Ba d. CaO
16. Indica para cada caso la clase de mezcla (mezcla homogénea o mezcla heterogénea):
17. Agua y alcohol
18. Gasolina, petróleo, acpm
19. Jugo de maracuyá
20. Ensalada de frutas
21. Gaseosa coca – cola
22. Indica para cada caso la clase de enlace químico que se forma (Enlace iónico o covalente):
23. HCl b. NaBr
24. Hallar los pesos atómicos de las sustancias cuyas fórmulas químicas son:
25. HNO3 b. NaOH c. H2SO4 d. HCl
26. Cuál es el grupo funcional de las siguientes sustancias:
27. Óxidos b. Ácidos c. Bases
28. Completa la siguiente tabla:

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Sustancia: Símbolo |  A | Z | P | e | n | e |
| Na | 23 |  |  |  | 12 |  |
| Ca |  |  | 20 |  | 20 |  |
|  | 1 |  |  |  | 0 | 1 |
|  |  | 8 |  |  | 8 |  |