**INSTITUCION EDUCATIVA LA SALLE DE CAMPOAMOR**

**TALLER DE QUIMICA INORGANICA 10ABC**

**DOCENTE: ALBA ROCIO GIRALDO Z.**

**Grados: decimos**

**Objetivo Reposición: retomar temas deficitadas en periodos pasados y aprender un poco más de soluciones químicas**

**Competencias: Argumentativa, Analítica y trabajo en equipo.**

**ENTREGAR: En hojas con su justificación a mano alzada el viernes 21 de octubre**

**BIBLIOGRAFIA:**

[**https://www.youtube.com/watch?v=YJ-XDj\_KrHY**](https://www.youtube.com/watch?v=YJ-XDj_KrHY)

[**https://www.youtube.com/watch?v=WccNkuKkbJ4**](https://www.youtube.com/watch?v=WccNkuKkbJ4)

1. Los cambios de estado de un material se pueden visualizar así:

El diagrama de fase de una sustancia X es el siguiente



De acuerdo con el diagrama anterior, si la sustancia X pasa de las condiciones del punto 1 a las condiciones del punto. Los cambios de estado que experimenta son:

A. condensación y solidificación

B. sublimación y condensación

C. evaporación y fusión

D. evaporación y sublimación inversa

**2.** El siguiente esquema representa parte de la información que contiene la tabla periódica Si se tiene en cuenta que los elementos que quedan ubicados en un mismo grupo presentan propiedades químicas semejantes, es válido afirmar que forman parte de un grupo los siguientes elementos

A. Be, C y N

B. N, P y As

C. Be, Mg y Na

D. Li, Na y Be



**3.** La figura muestra una comparación entre las escalas de temperatura centígrada y Fahrenheit El punto normal de ebullición del agua es 100? C y el punto normal de fusión del agua es 0? C. Se puede afirmar que en la escala Fahrenheit estos mismos puntos para el agua son

A. 212° F y 32° F

B. 0° F y 212° F

C. 180° F y 32° F

D. 180° F y 100°F

. 

**4.** El orden de los elementos, Flúor, Helio, Fosforo, Potasio, Silicio Y Oxigeno en forma creciente de radio

 Atómico es:

1. Si, K, O, He, P,F
2. He, F, O, P, Si, K
3. F, P, He, O, K, Si
4. K, Si, P, O, F, He

**5.** completar el siguiente cuadro

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ELEMENTO | GRUPO | PERIODO | ULTIMO NIVEL |
| Z= 19 |  |  |  |
| Z= 8 |  |  |  |
| Z= 1 |  |  |  |
| Z= 23 |  |  |  |

**6** Al pasar 41 °C a °F la respuesta correcta es:

A. 40.5 °C

B. 105.8 °C

C. 5 °C

D. 32 °C

**7.** El enlace covalente es aquel enlace que:

 A. Comparte electrones

 B. Cede electrones

 C. Comparte y cede electrones

 D. Iguala electrones

8. Hacer distribución electrónica de Z=80 Z=15 Z=5

9. Que variantes están implicadas en la ley de gases ideales

10. Hacer una investigación sobre las soluciones químicas donde incluya las propiedades, Molaridad, Molalidad y normalidad con 2 ejemplos de cada uno.