

TP N°15- REVISIÓN- fecha de entrega 30/11/20

1. Las soluciones...:
 - puede ser aleaciones
 - Están formadas por más de una fase
 - estan formadas por una fase
 - son inhomogéneas
2. Las características organolépticas(Color ,olor, sabor etcétera) de la sustancias son propiedades:
 - Intensivas
 - Extensivas
 - Generales
3. El método de separación de fraccionamiento de fases utilizado para determinar la composición de una tinta se denomina:
 - fotografía
 - cromatografía
 - serigrafía
4. En una mezcla homogénea de agua y sal ¿Cuál es el soluto?
 - Agua
 - Alcohol
 - Agua y alcohol
5. El cambio de estado de una sustancia se considera un cambio...
 - Físico
 - Químico
 - Físicoquímico
6. Las soluciones teniendo en cuenta la cantidad de soluto disuelto se clasifican en :
 - Diluidas y concentradas
 - insaturadas, saturadas y sobresaturadas
 - sólidas, líquidas y gaseosas
 - ninguna es correcta
7. ¿Qué elementos componen a un vector?
 - punto de aplicación
 - Módulo de intensidad

- dirección
- Punto de llegada
- sentido

- horizontal

8. ¿Cuál estado de la materia que tiene mayor compresibilidad?

- Sólido
- Líquido
- Gaseoso

9. ¿Cuál estado de la materia tiene partículas ordenadas que solo vibran sin cambiar de posición?

- Sólido
- Líquido
- Gaseoso

10. ¿Cuáles estados de la materia son llamados fluidos?

gaseoso
líquido
gaseoso

11. El derretimiento de los glaciares ocurre cuando el hielo Cambia de estado ¿cómo se llama a ese cambio de estado?

- Solidificación
- Fusión
- Condensación

12. Cuando el agua hierve ¿Se gana o pierde energía?¿cómo se llama a ese cambio de estado?

- Vaporización por evaporación, con pérdida de energía
- Vaporización por evaporación, con Ganancia de energía
- Vaporización por Ebullición, con Ganancia de energía
- Vaporización por Ebullición, con pérdida de energía

13. La ley de Boyle Y Mariotte Relaciona las siguientes variables:

- Presión Y Volumen

- Presión Y Temperatura
- Temperatura Y Volumen
- Volumen Y Temperatura

14. 24°C De temperatura equivalen a :

- 2 95 k
- 294 k
- 297 k

15. Identifique a los siguientes elementos:

I. Elemento del grupo 4 y período 4.

II. elemento del grupo 12 y período 5.

III. elemento del grupo 18 y período 2 .

IV. Elemento que tiene dos electrones más que el elemento del grupo 6 y período 6.