

Taller de lectura 1: entrega hasta el punto 15 el día lunes 4 de marzo al momento de entrar al colegio en la portería. Llevar solo en hojas de examen, con coletilla para firmar el recibido

1. ¿Qué estudia la química?
2. ¿Qué permite la química como ciencia?
3. ¿Por qué es importante la química?
4. ¿Cuáles son los conceptos básicos que se necesitan saber para estudiar química?
5. ¿Qué es la materia?
6. ¿Qué es volumen?
7. ¿Cuáles conceptos se relacionan en la propiedad de la densidad?
8. ¿A qué se refiere el concepto de densidad? 9. ¿Cuál es la diferencia entre calor y temperatura?
10. ¿Qué diferencia hay entre una propiedad química y una física?
11. Escriba dos ejemplos de propiedades químicas
12. Para cada caso indica la clase de cambio físico (Fusión, Solidificación, Vaporización, Condensación, Sublimación progresiva, Sublimación regresiva):
 - a. El derretimiento de un helado
 - b. El ubicar agua líquida en la nevera
 - c. El convertir agua gaseosa en agua sólida
 - d. El pasar agua líquida a agua gaseosa
13. Indica si la sustancia es un compuesto o elemento químico:
 - a. SO_3
 - b. H
 - c. Ba
 - d. CaO
14. Indica para cada caso la clase de mezcla (mezcla homogénea o mezcla heterogénea):
 - a. Agua y alcohol
 - b. Gasolina, petróleo, acpm
 - c. Jugo de maracuyá
 - d. Ensalada de frutas
 - e. Gaseosa coca – cola
15. Realizar un resumen del siguiente video cada 15 minutos un párrafo de 7 renglones a tamaño de letra normal. (https://www.youtube.com/watch?v=Q2-jJpWa_bA&t=18s)

Ejercicios para realizar en la clase del miércoles (horario del profe Ivan) el día 6 de marzo

16. Convertir a grados centígrados:
 - a. 20 K
 - b. -100°F
17. Convertir a $^\circ\text{F}$:
 - a. 80°C
 - b. -10°C
18. Convertir a K:
 - a. 300°C
19. Indica para cada caso la clase de enlace químico que se forma (Enlace iónico o covalente):
 - a. HCl
 - b. NaBr

20. Hallar los pesos atómicos de las sustancias cuyas fórmulas químicas son:

a. HNO_3 b. NaOH c. H_2SO_4 d. HCl

21. Cuál es el grupo funcional de las siguientes sustancias:

a. Óxidos b. Ácidos c. Bases

22. Completa la siguiente tabla:

Sustancia: Símbolo	A	Z	P	e	n	electronegatividad
Na	23				12	
Ca			20		20	
	1				0	3.98
		8			8	