**Actividades de nivelación 9º**

1. Cálculos sobre las leyes de los gases:
2. A presión de 17 atm, 34 L de un gas a temperatura constante experimenta un cambio ocupando un volumen de 15 L ¿Cuál será la presión que ejerce?
3. ¿Qué volumen ocupa un gas a 980 mmHg, si el recipiente tiene finalmente una presión de 1,8 atm y el gas se comprime a 860 cc? A temperatura constante.
4. A presión constante un gas ocupa 1.500 (ml) a 35º C ¿Qué temperatura es necesaria para que este gas se expanda hasta alcanzar los 2,6 L?
5. ¿Qué volumen ocupa un gas a 30º C, a presión constante, si la temperatura disminuye un tercio (1/3) ocupando 1.200 cc?
6. Un gas ocupa un volumen de 3.5 litros a una temperatura de 60K. Si la presión permanece constante a que temperatura el volumen sería de 6.5 litros.
7. Cálculos de densidad:
8. Cuál es la densidad de un material, si 30cm3 tiene una masa de 600g?
9. Cuál es la densidad de un material si tiene una masa de 20Kg y un volumen total de 2L?
10. Cuál es la densidad de un material si tiene una masa de 12g y un volumen de 6mL?
11. La densidad del agua es de 1g/cm3 ¿qué volumen ocupará una masa de 3000g?
12. La densidad de la plata es 10,5 g/cm3. ¿Cuál es el volumen en cm3 de un lingote de plata con masa de 0,743 Kg? b) si esta muestra de plata es un cubo, ¿qué longitud en cm, tendría cada lado? C) ¿Cuál sería la longitud de cada lado en pulgadas?
13. Conversiones de temperatura:
14. Convertir 100°F a grados centígrados.
15. Convertir 100°C a grados Fahrenheit.
16. Convertir 50 grados Kelvin a grados Centígrados.
17. Convertir 80 grados Kelvin a grados Centígrados.
18. Convertir 15 grados Fahrenheit a grados Centígrados.
19. Operaciones con decimales:
20. 0,8 × 0,3
21. 2,4 ÷ 6,0
22. 3,57 × 8,3
23. 44,46 ÷ 7,8
24. 47,82 ÷ 0,177