|  |
| --- |
| CONTROL (2C) DE FÍSICA Y QUÍMICA |
| Recuperación DE 3º DE ESO |

1. La masa de una muestra de roca es de 62g. ¿Cuál es el volumen la densidades de 2g/cm3? Escribe el resultado en el SI. (Es obligatorio escribir las fórmulas)
2. La sustancia A tiene un punto de fusión de +5ºC y un punto de ebullición de 70ºC. Dibuja y explica la gráfica de cambio de estado de esta sustancia al enfriarla para un intervalo de temperatura entre 80ºC y -10ºC.
3. Responde a estas preguntas de teoría:
   1. Explica la relación entre vaporización, evaporación y ebullición.
   2. Qué es el calor latente de estado.
   3. Enuncia la relación que hay entre la teoría cinética y la presión.
   4. Escribe el enunciado de la ley de Gay-Lussac (2ª ley de Charles y Gay-Lussac). (sin fórmulas)
4. Problemas de gases.
   1. Un gas se encuentra a 20ºC y ocupa un volumen de 2L a una presión de 2atm. Si la temperatura aumenta a 35ºC y el volumen a 2,5L ¿cuánto medirá la presión? (Es obligatorio escribir las fórmulas)
   2. Un gas se encuentra a 30ºC, está a 800mmHg y ocupa un volumen de 3500cm3. Si la temperatura aumenta 35ºC y la presión varía a 800mb, ¿cuál será el nuevo volumen? (Es obligatorio escribir las fórmulas)

EJERCICIOS DEL REPASO 1

1. Escribe en unidades del SI
   1. 3mg
   2. 7µs
2. Escribe en notación científica:
   1. 0’00028
   2. 8.200
3. Redondea con el número de cifras significativas adecuado:
   1. 0’36+1’020=
   2. 123’0·0’70=