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

1. Escribe el enunciado de la ley de Gay-Lussac (2ª ley de Charles y Gay-Lussac). (sin fórmulas)
2. Un gas encerrado en un recipiente hermético e indeformable de 300cm3, se encuentra a 2 atmósferas de presión y 40 ºC. Si la temperatura aumenta 100 grados ¿cuál será la presión del gas? (Es obligatorio escribir las fórmulas)
3. Haz la distribución electrónica del sodio Z=11 y del bromo Z=35 utilizando el diagrama de Möeller. Con los resultados del diagrama:
4. Justifica los tipos de enlace que puede establecer cada uno de ellos y cuál sería el enlace que se establecería entre ellos.
5. Indica el grupo y el periodo en que se encuentra cada uno.
6. Escribe su configuración electrónica.
7. Completa la siguiente tabla:

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Z | Nº protones | Nº electrones | Nº neutrones | A | Masa atómica |
| Na | 11 |  |  |  | 23 |  |
| Cl |  |  | 17 | 18 |  |  |
| S= |  |  | 18 |  |  | 32 |
| Br- |  | 35 |  |  |  | 79 |
| Ca++ | 20 |  |  |  | 40 |  |
| K+ |  | 19 |  | 20 |  |  |

1. Explica la diferencia entre los modelos atómicos de Thomson y Rutherford.
2. Características de los metales.
3. Halla la masa molecular del hidróxido de calcio Ca(OH)2 y calcula la composición centesimal. Calcio 40, hidrógeno 1 y oxígeno 16