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

1. Escribe el enunciado de la ley de Charles (1ª ley de Charles y Gay-Lussac). (sin fórmulas)
2. 2 moles de un gas ocupan un recipiente cerrado de 75dm3. Si el gas está a una temperatura de 120ºC ¿A qué presión se encuentra? (Es obligatorio escribir las fórmulas)
3. Haz la distribución electrónica del azufre Z=16 y del calcio Z=20 utilizando el diagrama de Möeller. Con los resultados del diagrama:
   1. Justifica los tipos de enlace que puede establecer cada uno de ellos y cuál sería el enlace que se establecería entre ellos.
   2. Indica el grupo y el periodo en que se encuentra cada uno.
   3. Escribe su configuración electrónica.
4. Completa la siguiente tabla:

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

1. Explica la diferencia entre los modelos atómicos de Rutherford y el actual.
2. Características de los compuestos covalentes.
3. Halla la masa molecular del ácido sulfúrico (H2SO4) y calcula la composición centesimal. Azufre 32, hidrógeno 1 y oxígeno 16