

5. Relaciona ambas columnas, escribiendo dentro del parentésis las letras que correspondan a la opción correcta:

- | | |
|------------------------------------|---------------------------|
| () Su catión trabaja con +2. | 12. ácido hipocloroso. |
| () Es una sal binaria o sencilla. | 34. arsina. |
| () El hidrógeno trabaja con -1. | 56. sulfuro de aluminio. |
| () El anión es ClO ⁻¹ | 78. clorato de estroncio. |
| () Su fórmula es AsH ₃ | 90. hidruro plúmbico. |
- 1.5 puntos**

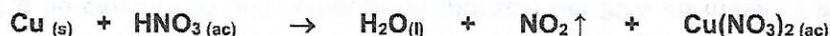
6. Escribe dentro del parentésis el símbolo y sobre la línea el nombre del elemento que cumple con lo indicado en cada aseveración:

- | | |
|-----------|--|
| () _____ | Los números cuánticos de su electrón diferencial son:
n = 4, l = 2, m = -1, m _s = -1/2 . |
| () _____ | Se encuentra en el grupo 10 (VIII B) y período 6. |
| () _____ | Sus electrones de valencia son 4s ² 4p ⁵ . |
| () _____ | Es el metal alcalino con mayor radio atómico y ubicado en período impar. |
| () _____ | Es el que presenta la mayor energía de ionización entre el elemento con configuración [₃₆ Kr] 5s ² 4d ⁸ 5p ² y el de Z = 48. |
- 1.5 puntos**

7. Relaciona ambas columnas, escribiendo dentro del parentésis las letras que correspondan a la opción correcta:

- | | |
|---|------------------------------------|
| () Todos los átomos de carbono presentan hibridación sp ² . | 21. C ₆ H ₁₀ |
| () Tiene dos pares electrónicos no compartidos. | 43. SiH ₄ |
| () Por lo menos un átomo tiene carga formal +1 y otro carga formal -1. | 65. C ₆ H ₆ |
| () Tiene en total dos enlaces (orbitales moleculares) tipo pi (π). | 87. SO ₂ |
| () Compuesto cuya composición porcentual reporta un 12.50% de hidrógeno. | 09. H ₂ S |
- 1.5 puntos**

8. Escribe sobre la línea lo que se indica considerando la siguiente ecuación química y un ajuste (balanceo) por óxido-reducción:



- | | |
|-------|--|
| _____ | Fórmula del compuesto que se desprende. |
| _____ | Número de electrones ganados. |
| _____ | Es el agente reductor. |
| _____ | Coefficientes de los productos en el orden correspondiente según ecuación. |
| _____ | Es el elemento oxidado con su estado de oxidación inicial. |

1.0 punto