

Acreditado por Middle States Association

Registrado en el Departamento de Estado de Puerto Rico

Capítulo 5: Electrones en los Átomos: Guía de estudio

- I. Determina la longitud de onda y la energía de los fotones con las siguientes frecuencias:
 - 1. $f=5.0\times10^{14}Hz$
 - 2. $f=7.5\times10^{12} \text{ Hz}$
 - 3. $f=1.0\times10^{10} \,\text{Hz}$
 - 4. $f=8.0\times10^8 \,\text{Hz}$
 - 5. $f=2.45\times10^9 \,\text{Hz}$
 - 6. $f=3.6\times10^{14} \text{ Hz}$
 - 7. $f=1.0\times10^{16} Hz$
 - 8. $f=1.5\times10^7 \text{ Hz}$
 - 9. $f=4.0\times10^{13} Hz$
 - $10. f=5.6 \times 10^{14} Hz$

- 11. $f=2.3\times10^{15}$ Hz
- 12. $f=9.0\times10^{10} \,\text{Hz}$
- 13. $f=6.7\times10^{14} \text{ Hz}$
- 14. $f=1.2\times10^{11}$ Hz
- 15. $f=1.5\times10^8$ Hz
- 16. $f=3.2\times10^{12}$ Hz
- $17. f=4.5\times10^9 Hz$
- 18. $f=6.0\times10^{13}$ Hz
- 19. $f=7.8\times10^{15}$ Hz
- $20. f=2.1\times10^7 Hz$
- II. Practica la configuración electrónica de los siguientes elementos:
 - 1. Berilio (Be)
 - 2. Magnesio (Mg)
 - 3. Cromo (Cr)
 - 4. Fósforo (P)
 - 5. Germanio (Ge)
 - 6. Rubidio (Rb)
 - 7. Tecnecio (Tc)
 - 8. Yodo (I)
 - 9. Cesio (Cs)
 - 10. Polonio (Po)

