

**[Ejercicio]**

- Mide las alturas de las líneas 1, 2, 6, 17 y 18 y normalízalas. Comprueba que cumplen las intensidades teóricas relativas: 1:2:4:3:3.
- Imprime el espectro simulado con el árbol de desdoblamientos.
- Anota las líneas que forman los tres dobletes.
- Anota las líneas de los seis tripletes que proceden de los desdoblamientos de los tres doblete.
- Indica las 4 líneas que proceden de estos tripletes que no siguen la relación 1:2:1.
- Escribe en la hoja de resultados las distintas estructuras canónicas del anión radical y ordenalas de acuerdo con su estabilidad.
- Numera el radical y asigna las constantes de acoplamiento considerando el apartado anterior.
- Rellena la siguiente tabla.

**Tabla del anión radical nitrobeneno [a031].**

|                           | Línea 1 | Línea 2 | Línea 6 | Línea 17 | Línea 18 |
|---------------------------|---------|---------|---------|----------|----------|
| Pixels                    |         |         |         |          |          |
| Normalizadas <sup>a</sup> |         |         |         |          |          |
| Teóricas <sup>b</sup>     | 1       | 2       | 4       | 3        | 3        |

| Dobletes | 1° | 2° | 3° |
|----------|----|----|----|
| Líneas   |    |    |    |

| Tripletes | 1° | 2° | 3° | 4° | 5° | 6° |
|-----------|----|----|----|----|----|----|
| Líneas    |    |    |    |    |    |    |

<sup>a</sup>Normaliza las intensidades de manera que la más pequeña valga la unidad.