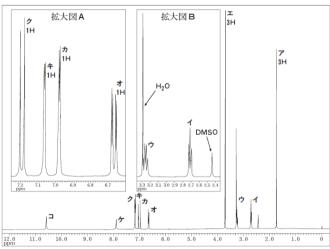
# 101-108

## 問題文

メラトニン

#### 図 1



- 1. アのシグナルは、aのプロトンに由来する。
- 2. イのシグナルの積分値は、オのシグナルの積分値と等しい。
- 3. インドール環6位のプロトンのシグナルは、オである。
- 4. メラトニンの不飽和度は7である。
- 5. メラトニンの整数質量は奇数である。

## 解答

### 3, 4

#### 解説

選択肢 2 について、イ と ウ のシグナルはともにトリプレットになっているので、問題文の構造式でいうと、インドール環のすぐ右にある2つのメチレン基( $-CH_2-$ )に対応します。よって、イ のシグナルの積分値は 2H 分になるので、1H 分である オ のシグナルとは異なります。

選択肢 3 は正しい記述ですが、やや難しめなので、消去法で正しい記述と判断しても良いかもしれません。考え方としては、インドール環の 4 つのプロトンのうち、カ と キ はシングレットなので、2 位と4 位に対応すると考えられます。そうすると、オ と ク が 6 位と 7 位に対応しますが、オ はダブレットダブレットなので、0 位にも m 位にも水素があると推測できます。

一方、クは普通のダブレットなので、隣接炭素(o位)に水素があるだけだとわかります。 よって、オが6位に対応し、クが7位に対応すると判断できます。

選択肢 4 について、不飽和度の計算式は以下の通りです。

不飽和度 = 
$$1 + C - \frac{H}{2} + \frac{N}{2} - \frac{X}{2}$$

上式の C や H などは、炭素数や水素数だと考えてください。また、Xはハロゲンです。ちなみに、16族の O や S については、いくつだとしても不飽和度に影響を与えません。メラトニンの分子式は C  $_{13}$  H  $_{16}$  N  $_{2}$  O  $_{2}$  なので、不飽和度は 7 となり、この選択肢は正しいです。

選択肢 5 で、これは分子式は C  $_{13}$  H  $_{16}$  N  $_2$  O  $_2$  から、原子量が奇数である H  $_2$  N だけ考えればよく、H も N も偶数個なので、結果的にメラトニンの整数質量も偶数になると判断できます。

以上より、正解は 3.4 です。