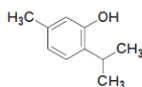
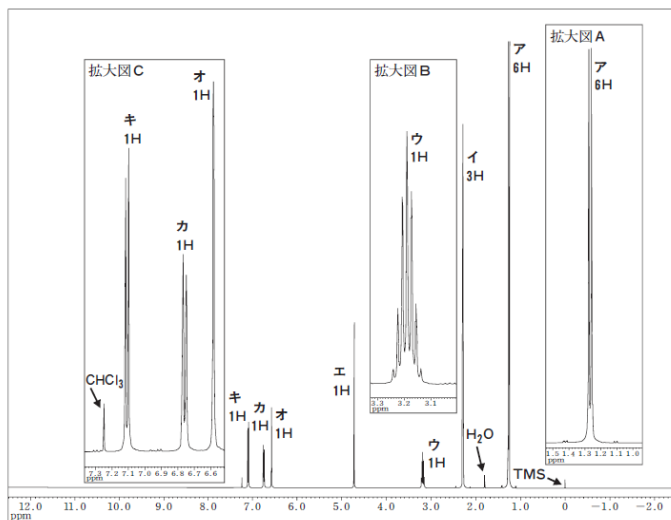
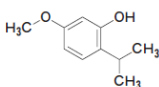


102-108

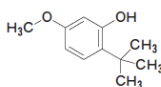
問題文



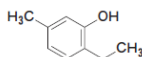
1



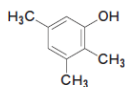
2



3



4



5

解答

1

解説

アのピークを拡大図Aで見ると二重線の6Hになっています。ここで選択肢を見ると、1と2は6Hに相当する等価な2つのメチル基があり、隣接炭素に1つの水素が結合しているため、二重線であることに合致します。

一方、3は等価なメチル基が3つあるので9Hになってしまう上、隣接炭素に水素が付いていないのでこの9Hは一重線となるので不適です。また、4の2つのメチル基は等価ではなく、5の3つのメチル基もそれぞれ等価ではないので、4と5も不適です。

ここで1と2の構造の違いに注目すると、左側のメチル基の隣に酸素があるかないかが異なります。隣に酸素があればメチル基の3Hのシグナルは3~4ppmに出て、酸素がなければ2ppmあたりに出ると考えられます。今回は2.3ppmにシグナルがあるので、選択肢1が正解だと判断できます。