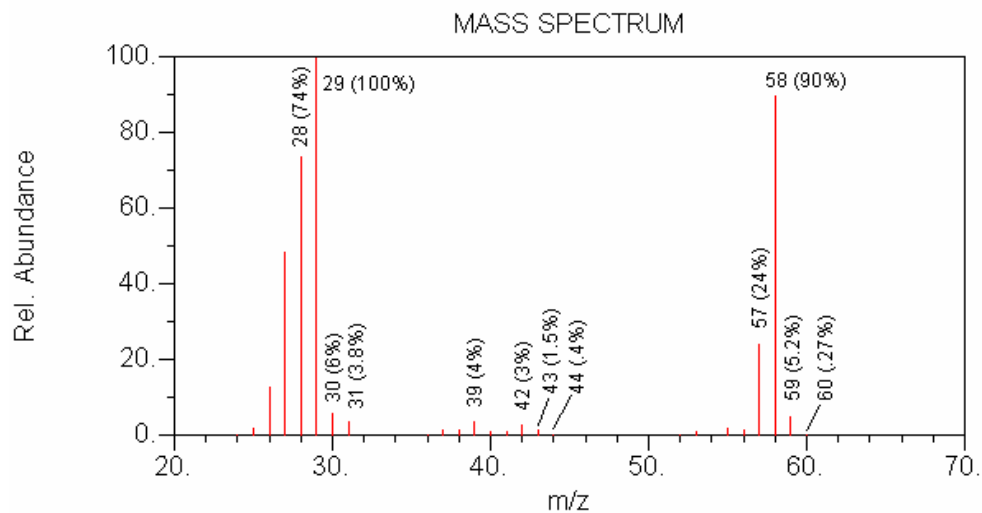


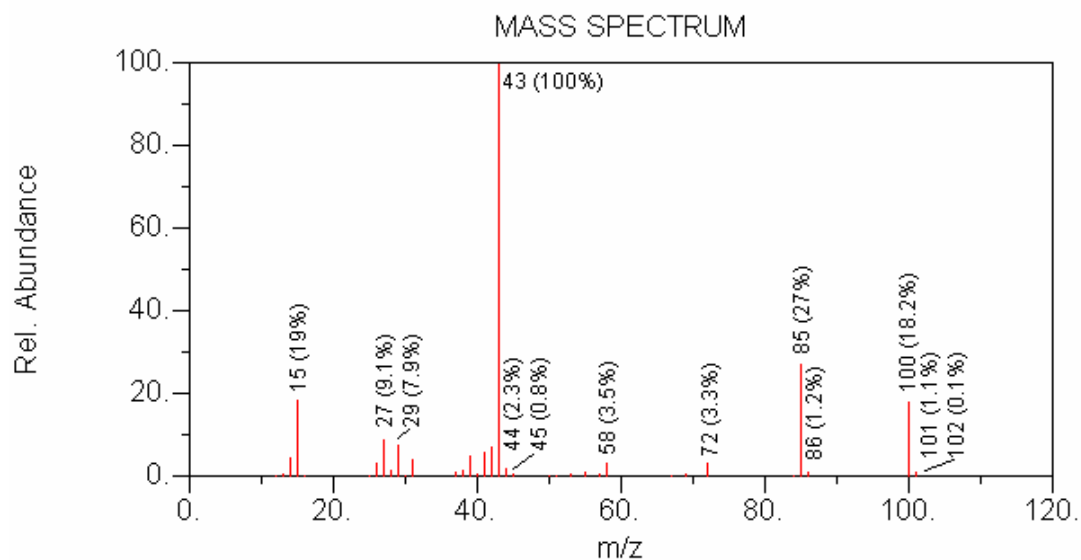
FBF5704- ANÁLISE ESPECTROMÉTRICA DE FÁRMACOS

Exercícios-Espectrometria de Massas -2011

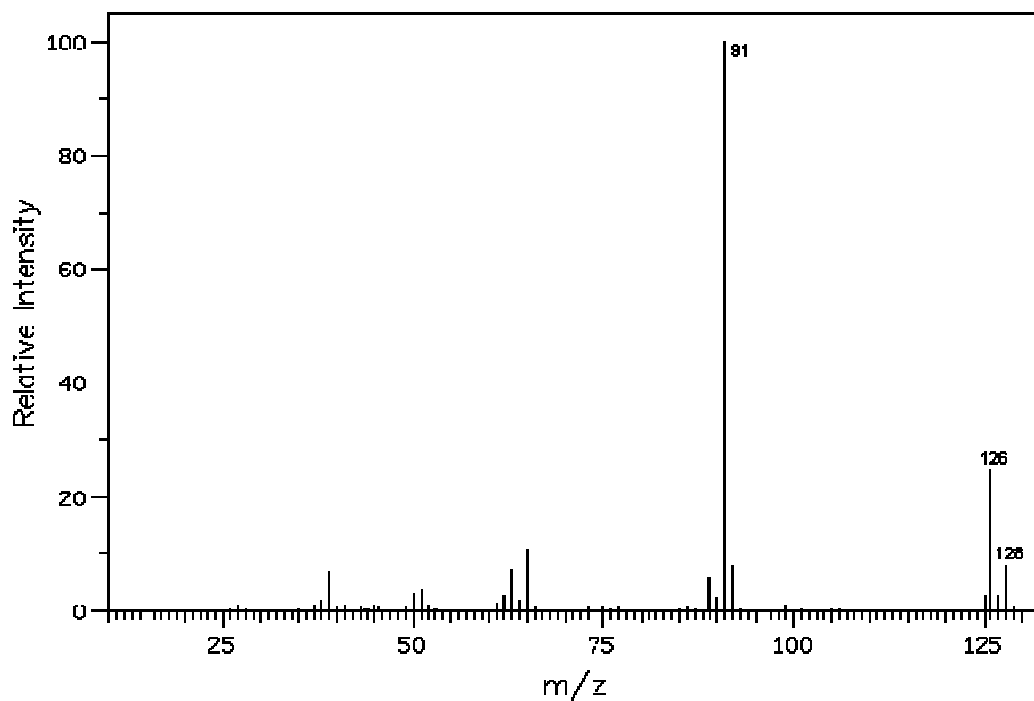
1. Quantos oxigênios estão presentes no pico correspondente ao íon molecular no espectro abaixo? Qual seria o composto que originou o espectro?



2. Quantos oxigênios estão presentes no pico correspondente ao íon molecular no espectro abaixo? Qual seria o composto que originou o espectro?



3. Que informações podem ser extraídas sobre a substância que gerou o espectro de massas abaixo?



4. Os pares de isômeros a seguir podem, possivelmente, ser distinguidos pela análise de seus respectivos espectros de massas por impacto eletrônico. Apresente pelo menos um caminho de fragmentação que você considere o mais útil para sua caracterização. (Use as setas curvas para demonstrar como a fragmentação ocorre, indique claramente se o fragmento é um radical, um íon radical, ou uma espécie neutra e apresente o valor de m/z para cada íon).

