

「 LC/MS, LC/MS/MS Q & A 100 龍の巻 (第 1 版) 」 正誤表

本書 95 ページの表 1 と表 2 に、表題を含め下記の通り、誤りがございました。お詫びして訂正いたします。

表 1 ネガティブモードでよく観察されるイオン種

イオン種	m/z	化学式
【正】脱プロトン分子 【誤】プロトン脱離イオン	【正】 $M - 1$ 【誤】分子量 $- 1$	$[M - H]^-$
【正】塩化物イオン付加分子 【誤】塩素付加イオン	【正】 $M + 35$ 【誤】分子量 $+ 35$	$[M + ^{35}\text{Cl}]^-$
【正】塩化物イオン付加分子 【誤】塩素付加イオン	【正】 $M + 37$ 【誤】分子量 $+ 37$	$[M + ^{37}\text{Cl}]^-$
【正】ギ酸イオン付加分子 【誤】ギ酸付加イオン	【正】 $M + 45$ 【誤】分子量 $+ 45$	【正】 $[M + \text{HCOO}]^-$
【正】酢酸イオン付加分子 【誤】酢酸付加イオン	【正】 $M + 59$ 【誤】分子量 $+ 59$	【正】 $[M + \text{CH}_3\text{COO}]^-$
【正】トリフルオロ酢酸イオン付加分子 【誤】トリフルオロ酢酸付加イオン	【正】 $M + 113$ 【誤】分子量 $+ 113$	【正】 $[M + \text{CF}_3\text{COO}]^-$

表 2 ポジティブモードでよく観察されるイオン種

イオン種	m/z	化学式
【正】プロトン付加分子 (プロトン化分子) 【誤】プロトン付加イオン	【正】 $M + 1$ 【誤】分子量 $+ 1$	$[M + H]^+$
【正】アンモニウムイオン付加分子 【誤】水付加イオン	【正】 $M + 18$ 【誤】分子量 $+ 18$	【正】 $[M + \text{NH}_4]^+$ 【誤】 $[M + \text{H}_2\text{O}]^+$
【正】プロトン・水付加分子 【誤】アンモニウム付加イオン	【正】 $M + 19$ 【誤】分子量 $+ 19$	【正】 $[M + H + \text{H}_2\text{O}]^+$ 【誤】 $[M + \text{NH}_4]^+$
【正】ナトリウムイオン付加分子 【誤】ナトリウム付加イオン	【正】 $M + 23$ 【誤】分子量 $+ 23$	$[M + \text{Na}]^+$
【正】カリウムイオン付加分子 【誤】カリウム付加イオン	【正】 $M + 39$ 【誤】分子量 $+ 39$	$[M + \text{K}]^+$
【正】ナトリウムイオン・水付加分子 【誤】ナトリウム+水付加イオン	【正】 $M + 41$ 【誤】分子量 $+ 41$	$[M + \text{Na} + \text{H}_2\text{O}]^+$
【正】プロトン・アセトニトリル付加分子 【誤】アセトニトリル付加イオン	【正】 $M + 42$ 【誤】分子量 $+ 42$	【正】 $[M + H + \text{CH}_3\text{CN}]^+$ 【誤】 $[M + \text{CH}_3\text{CN}]^+$