# 101-87

## 問題文

#### 日本薬局方

### 生理食塩液 1000 mL

組成: 1本 (1000 mL) 中 塩化ナトリウム 9 g 注意-医師等の処方箋により使用すること

電解質濃度	mEq/L
Na <sup>+</sup>	Cl <sup>-</sup>
1	154

- 1. 23
- 2. 58.5
- 3. 77
- 4. 154
- 5. 308

### 解答

4

### 解説

mEg/L というのは、mmol/L のようなものです。イオン濃度に対して用いられます。

また、生理食塩水というのは、0.9% NaCl 水溶液です。0.9% NaCl 水溶液なので、100mL 中に 0.9g NaCl が入っています。100 mL 中に、0.9g NaCl があれば、Na  $^+$  と Cl  $^-$  は 完全に 1:1 に電離するので、Na  $^+$  と Cl  $^-$  は、同じ濃度になると考えられます。よって、1 の値は Cl  $^-$  の所と同じはずです。つまり、154 です。

以上より、正解は4です。