

# 104-327

## 問題文

(処方)

グルコン酸カルシウム注射液 8.5%<sup>(注)</sup> 10 mL

生理食塩液 90 mL

1日1回 2時間で投与

(注：1 アンプル 10 mL 中にグルコン酸カルシウム水和物 850 mg を含む)

1. 0.38
2. 0.19
3. 0.076
4. 0.038
5. 0.019

---

## 解答

4

## 解説

100ml の輸液中に グルコン酸カルシウム水和物は 850mg 含まれています。これを mmol になおします。質量→物質量は、分子量で割れば OK です。  $850 \div 448.4 \approx 1.9 \text{ mmol}$  です。グルコン酸カルシウムが 1.9mmol あれば、その中に Ca も 1.9mmol あるとわかります。

求める mEq/mL ですが、  $1.9\text{mmol}/100\text{mL} \rightarrow 0.019\text{mmol/mL} \rightarrow 0.038\text{mEq/mL}$  となります。 ※ **mEq** なので、原子価、つまりイオンの価数をかける 点に注意が必要です！

以上より、正解は 4 です。