

2023年12月1日

2022年度一般選抜（中期）試験問題の採点ミスについて

沖縄大学学長 山代寛

2022年2月26日（土）に実施した一般選抜（中期）における化学基礎の解答例に誤りがありました。受験者をはじめ関係者の皆様にご迷惑をおかけしたことを深くお詫び申し上げます。

今回の事態を厳粛に受け止め、再発防止に取り組んでまいります。

1 試験実施日 2022年2月26日（土） 一般選抜（中期）

2 合格発表日 2022年3月4日（金）

3 対象学部学科 健康栄養学部管理栄養学科

4 試験科目 化学基礎

5 受験者数 18名

6 内容

【第2問 問1】

ナトリウムイオンの物質量が何molであることを求める問題において、本学の解答例に誤りがあった

7 経緯

2023年11月15日に学外者から化学基礎の解答例について疑義の指摘があり、検証の結果、本学の示した解答例が誤りであることが判明した。

8 対応

正しい解答例に基づいて、採点をやりなおし、全員正解の措置をとった。
この結果、合否に変更はなかった。

以上

(解答例については下記の通り訂正いたします)

2022 年度 沖縄大学一般選抜 (中期) 「化学基礎」

(問題)

第2問

問 1 生理食塩水はヒトの体液と塩分濃度がほぼ等しい水溶液であり、一般的に塩化ナトリウム 9 g を水 1 L に溶かすことで調製できる。この方法で作った生理食塩水 1.9 L に含まれるナトリウムイオンの物質量は何 mol か。小数点以下第 3 位まで求めよ。

(解答例)

採点時に使用した当初の解答例 (誤) と訂正する解答例

(誤)

NaCl=58.5 より、生理食塩水 1 L に含まれる NaCl の物質量は、比例計算で求められる。

$$9 \text{ g} : 58.5 \text{ g} = x \text{ mol} : 1 \text{ mol}$$

$$x = 9 / 58.5 = 0.154 \text{ mol.}$$

生理食塩水 1.9 L では、 $0.154 \text{ mol} \times 1.9 = 0.293 \text{ mol}$ である。

また、Na=23 であるから、生理食塩水 1.9 L に含まれるナトリウムイオンの物質量は、 $0.293 \text{ mol} \times 23 / 58.5 = 0.115 \text{ mol}$ 。

答 0.115 mol

↓

(訂正)

NaCl=58.5 より、生理食塩水 1 L に含まれる NaCl の物質量は、比例計算で求められる。

$$9 \text{ g} : 58.5 \text{ g} = x \text{ mol} : 1 \text{ mol}$$

$$x = 9 / 58.5 = 0.154 \text{ mol.}$$

生理食塩水 1.9 L では、 $0.154 \text{ mol} \times 1.9 = 0.293 \text{ mol}$ である。

NaCl 0.293 mol から生じる Na^+ は同じ 0.293 mol である。

答 0.293 mol