



$V1 = 25 \text{ mL}$ $C2 = 20 \text{ mg/L}$ $V2 = 25 \text{ mL}$ $C1 = ? \text{ mg/L}$



ในสมการของการเกลี่ยกับปริมาณและความเข้มข้น (concentration) ของสารสามารถใช้สมการ
เอกสารได้ สมการเอกสารที่ใช้ในกรณีนี้คือ:



$$V1 * C1 = V2 * C2$$

โดยที่:

$V1$ = ปริมาณ (volume) ของสารที่ต้องการหาความเข้มข้น ($C1$) (ในกรณีนี้คือ 25 mL)

$C2$ = ความเข้มข้น (concentration) ของสารในลักษณะของมวลต่อปริมาณ (mg/L) ที่รู้ (ในกรณีนี้คือ 20 mg/L)

$V2$ = ปริมาณ (volume) ของสารที่รู้ความเข้มข้น ($C2$) (ในกรณีนี้คือ 25 mL)

$C1$ = ความเข้มข้น (concentration) ของสารที่ต้องการหา (ในกรณีนี้คือ ? mg/L)

เราสามารถแก้สมการเอกสารเพื่อหาค่า $C1$ ได้ดังนี้:

$$V1 * C1 = V2 * C2$$

$$C1 = (V2 * C2) / V1$$

ในที่นี้เราจะใช้ค่า $V1 = 25 \text{ mL}$, $C2 = 20 \text{ mg/L}$, $V2 = 25 \text{ mL}$ ในการคำนวณ:

$$C1 = (25 \text{ mL} * 20 \text{ mg/L}) / 25 \text{ mL}$$

ทำการยกเลิกหน่วยของปริมาณ (mL) จะได้:

$$C1 = 20 \text{ mg/L}$$

 Regenerate response

ดังนั้น ค่า $C1$ ในกรณีนี้เท่ากับ 20 mg/L

Send a message.

