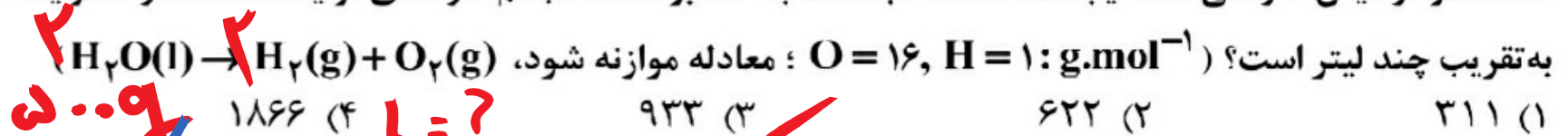


۲۶۶- در یک آزمایش تجزیه آب به عنصرهای سازنده آن، از ۱ kg آب نمک با غلظت ۱٪ به عنوان الکترولیت استفاده شده است. اگر آزمایش تا زمانی ادامه یابد که غلظت آب نمک به ۲٪ برسد، حجم گازهای تولید شده در شرایط STP،



Handwritten calculations for the first part of the problem:

$$\frac{1}{100} = \frac{500 \text{ g}}{1000 \text{ g}}$$

→ ۱۰۰۰ g

$$\frac{1}{100} = \frac{1000 \text{ g}}{100000 \text{ g}}$$

→ ۱۰۰۰۰۰ g

Handwritten calculation for the second part of the problem:

$$1000 \text{ g} - 500 \text{ g} = 500 \text{ g}$$

Handwritten calculations for the final volume:

$$\frac{2}{100} = \frac{10}{100000}$$

→ ۵۰۰۰۰ g

$$\frac{500}{2 \times 18} = \frac{L(O_2)}{3 \times 22.4}$$

Handwritten result for the volume of gas:

$$L(O_2) = 933 \text{ L}$$

$H_2 + O_2$