Trình bày cách pha 1 lít dung dịch NaCl 0,9% từ NaCl tinh khiết. Biết nguyên tử khối của Na=23, Cl=35,5

Bạn Nam đã giải bài toán trên theo các bước như sau:

1.

Xác định loại nồng độ trong bài toán: C% (kl/tt)

2.

Dựa trên công thức tính nồng độ (đã xác định ở bước 1) => m

$$C = \frac{m_{ct}}{V_{dd}}.100$$

$$m_{ct} = \frac{C.V_{dd}}{100}$$

$$= \frac{0,9.1}{100} = 0,009(g)$$

3.

- Cân chính xác 0,009 gam NaCl hòa tan hoàn toàn vào nước cất.
- Chuyển toàn bộ lượng dung dịch này sang bình định mức 1 lít (tráng cốc hòa tan acid 3 lần, mỗi lần 10ml nước cất, đổ hết vào bình định mức).
- Cuối cùng thêm nước cất đến vạch mức, lắc đều.

Hỏi bạn Nam đã sai ở bước nào? tại sao

LIVEWORKSHEETS