

РОЗЧИНИ. МАСОВА ЧАСТКА РОЗЧИНЕНОЇ РЕЧОВИНИ

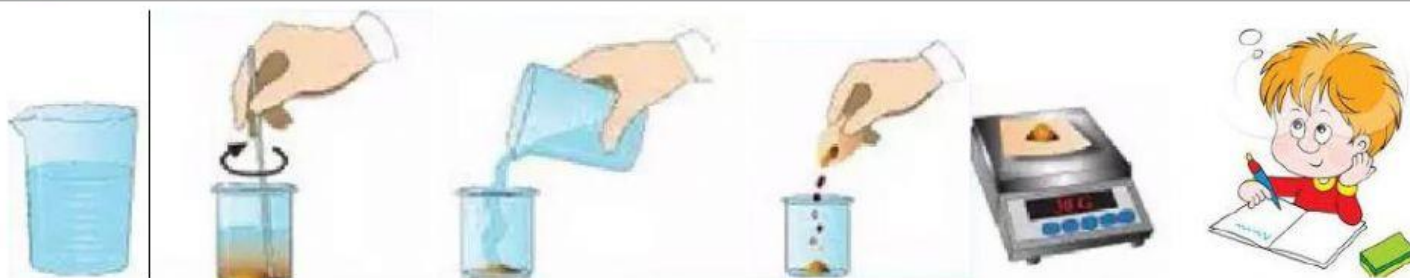
Віднови формулу для розрахунку масової частки розчиненої речовини

$$\boxed{} = \frac{\boxed{}}{\boxed{}}$$

$m_{\text{(розчину)}}$

W

$m_{\text{(розч. реч.)}}$



Учні доручили приготувати розчин з певною масовою часткою. Визнач послідовність дій учня, перетягнувши малюнки на місця, позначені цифрами.

1

2

3

4

5

6

Обчисли маси солі і води, необхідні для приготування розчинів солі з вказаною масовою часткою. Перетягни до відповідної склянки сінь і воду, які необхідно змішати.

вода
170 г

вода
40 г

вода
135 г

вода
75 г

сінь
25 г

сінь
15 г

сінь
10 г

сінь
30 г

вода сінь

вода сінь

вода сінь

вода сінь

150 г
розчину,
 $w = 10\%$

200 г
розчину,
 $w = 15\%$

100 г
розчину,
 $w = 25\%$

50 г
розчину,
 $w = 20\%$

Які вислови щодо розчинів є вірними

☐ Розчин — це неоднорідна суміш, що складається з води і розчиненої речовини.

☐ Розчин — це однорідна суміш, що складається з води і розчиненої речовини.

☐ Масову частку розчиненої речовини виражають у відсотках.

☐ Масова частка розчиненої речовини — це відношення маси розчину до маси розчиненої речовини.

☐ Масова частка розчиненої речовини — це відношення маси розчиненої речовини до маси розчину.

☐ У розчині з масовою часткою 25% міститься 20 грамів цукру. Маса розчину складає 80 г.