**Тема уроку.** Обчислення масової частки , маси розчиненої речовини, маси і об'єму води в розчині.

**Мета:** перевірити рівень знань і вмінь виконувати розрахунки складу розчинів.

**Після повторення §33, 34 перейдіть за посиланням та виконайте тест до 14 квітня** :

<https://naurok.com.ua/test/join?gamecode=2583679>

Самостійна робота. Обчислення масової частки , маси розчиненої речовини, маси і об'єму води в розчині.

**Запитання 1**

У воді масою 120 г розчинили 30 г солі. Масова частка солі в отриманному розчині:

варіанти відповідей

25% 20% 21% 24%

**Запитання 2**

У 180г води розчинили 60г цукру. Яка масова частка (%) розчиненого цукру в розчині?

варіанти відповідей

45% 25% 15% 20%

**Запитання 3**

Яку масу води потрібно взяти для приготування 460г розчину з масовою часткою NaCI 15% ?

варіанти відповідей

350 г 291 г 400 г 391 г

**Запитання 4**

Який об'єм води необхідний для приготування розчину масою 124 г із масовою часткою калій гідроксиду KOH 10%.

варіанти відповідей

111.6 мл 100 мл 150,8мл 50 мл

**Запитання 5**

 Масова частка розчиненої речовини - це:

варіанти відповідей

 а) Відношення маси розчину до маси розчиненої речовини;

 б) Відношення маси розчинника до маси розчину

  в) Відношення маси розчиненої речовини до маси розчинника;

 г) Відношення маси речовини до маси розчину.

**Запитання 6**

Чи має розмірність масова частка

варіанти відповідей

так ні