

Прізвище, ім'я _____

Самостійна робота

Чисті речовини й суміші. Розчин та його компоненти. Кількісний склад розчину. Методи розділення сумішей. Проблема чистої води та чистого повітря
Варіант 1.

Рівень I

(1б. за кожне правильно виконане завдання)

1. Познач формулу основного оксиду.

Cl_2O_7 ; CuO ; CO_2 ; NO .

2. Укажи формулу кислоти:

NaOH ; KCl ; HNO_3 ; Ba(OH)_2 .

3. Укажи формулу лугу:

Cu(OH)_2 ; KOH ; Fe(OH)_2 ; Zn(OH)_2

4. Однорідна суміш утвориться при додаванні до води...

молока; крейди; олії; кухонної солі.

Рівень II

(1,5 б. за кожне правильно виконане завдання 5, 6)

5. Валентність Сульфуру в сполуці SO_2 :

I; II; III; IV; V; VI.

6. У воді масою 120 г розчинили кухонну сіль масою 30 г. Обчисли масову частку солі в отриманому розчині.

25%; 20%; 21%; 24%.

Рівень III

(1 б. за правильно виконане завдання 7, 2 б. за правильно виконане завдання 8)

7. Встанови відповідність між видом суміші та методом її розділення на чисті речовини

суміш мідних і залізних ошукрок
суміш піску з водою
суміш олії з водою
розчин харчової соди у воді

випарювання
дистиляція
відстоювання
дія магніту
фільтрування

8. Обчисли маси води і кухонної солі (у грамах), які потрібно взяти для приготування розчину масою 150 г з масовою часткою солі 2%.

Рівень IV

(2 б. за правильно виконане завдання 9)

Відносна молекулярна маса вищого оксиду хімічного елемента головної підгрупи другої групи становить 56. Цей оксид реагує з водою, утворюючи розчинну основу (луг). Визнач формулу лугу й обчисли його масову частку в розчині, що утворився в результаті додавання до 120 г води 20 г лугу.