

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 2

Рівень I

(1б. за кожне правильно виконане завдання)

1. Познач формулу основного оксиду:

SO₂; P₂O₅; Na₂O; CO.

2. Укажи формулу кислоти:

NaNO₃; KCl; HCl; Ca(OH)₂.

3. Укажи формулу лугу

Fe(OH)₃; Mn(OH)₂; LiOH; Pb(OH)₂.

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

піску; лимонної кислоти; глини; ґрунту.

Рівень II

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

5. Валентність Сульфуру в сполуці SO₃:

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

6. У воді масою 160 г розчинили кухонну сіль масою 40 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 піску і залізних ошурок
суміш піску з водою
суміш нафти з водою
розчин цукру у воді

випарювання
дистиляція
відстоювання
дія магніту
фільтрування

8. Обчисли маси води і кухонної солі (у грамах), які потрібно взяти для приготування розчину масою 180 г з масовою часткою солі 8%.

Рівень IV

(2 б. за правильно виконане завдання 9)

Відносна молекулярна маса вищого оксиду хімічного елемента головної підгрупи першої групи становить 94. 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 150 г води 40 г лугу.