

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 3

Рівень I

(1б. за кожне правильно виконане завдання)

1. Познач формулу кислотного оксиду:

CaO; P₂O₅; Na₂O; BaO.

2. Укажи формулу основи:

NaNO₃; KCl; HCl; Ca(OH)₂.

3. Укажи формулу нерозчинної кислоти:

HCl; H₂SiO₃; HNO₃; H₂SO₄.

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

цукру; перцю; глини; мармуру.

Рівень II

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

5. Валентність Фосфору в сполуці P₂O₅:

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

6. У воді масою 180 г розчинили кухонну сіль масою 45 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 тирси і залізних ошурок
суміш крейди з водою
суміш нафти з водою
розчин кухонної солі у воді

випарювання
дистиляція
відстоювання
дія магніту
фільтрування

8. Обчисли маси води і кухонної солі (у грамах), які потрібно взяти для приготування розчину масою 190 г з масовою часткою солі 7%.

Рівень IV

(2 б. за правильно виконане завдання 9)

Відносна молекулярна маса вищого оксиду хімічного елемента головної підгрупи п'ятої групи становить 142. Цей оксид реагує з водою, утворюючи кислоту. Визнач формулу кислоти й обчисли її масову частку в розчині, що утворився в результаті додавання до 220 г води 40 г цієї кислоти.