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 1

(1б. за кожне правильно виконане завдання)

1. Познач формулу основного оксиду:

SO_2; P_2O_5; Na_2O; CO.

2. Укажи формулу кислоти:

$NaNO_3$; 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 SO_3:

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	випарювання
суміш піску з водою	дистиляція
суміш нафти з водою	відстоювання
розчин цукру у воді	дія магніту
	фільтрування

LIVEWORKSHEETS

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.

LIVEWORKSHEETS