**Приложение**

**Решение задачи 1.**

1. Дано:

Найти:

2. Решение:

; ;

*,*

*..*

С учетом коэффициентов перед веществами:

Карбонат калия взят в недостатке, азотная кислота - в избытке. Значит, расчет ведем по карбонату калия.

По уравнению реакции видно, что .

Следовательно, .

Ответ: 4

**Задача 2**

К 11,2 г гидроксида калия добавили 13,0 г азотной кислоты. При этом образовался нитрат калия массой \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ г.

(Запишите число с точностью до целых).

**Решение задачи 2.**

1. Дано:

Найти:

2. Решение:

;

*,*

*,*

С учетом коэффициентов перед веществами:

Гидроксид калия взят в недостатке, азотная кислота - в избытке. Значит, расчет ведем по гидроксиду калия.

По уравнению реакции видно, что .

Следовательно, .

Ответ: 21

**Задача 3**

При взаимодействии 1,2 г магния и 10 г серной кислоты образовался водород (н.у.) объемом \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ л.

(Запишите число с точностью до десятых).

**Решение задачи 3.**

1. Дано:

Найти:

2. Решение:

; ;

*,*

*,*

С учетом коэффициентов перед веществами:

Магний взят в недостатке, серная кислота - в избытке. Значит, расчет ведем по магнию.

По уравнению реакции видно, что .

Следовательно, .

Ответ: 1.1

**Задача 4**

Взяв 0,7 г железа и 0,7 г серы можно получить \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ г сульфида железа (II).

(Запишите число с точностью до целых).

**Решение задачи 4.**

1. Дано:

Найти:

2. Решение:

;

*,*

*,*

С учетом коэффициентов перед веществами:

Железо взято в недостатке, сера - в избытке. Значит, расчет ведем по железу.

По уравнению реакции видно, что .

Следовательно, .

Ответ: 1

**Задачи для самостоятельной работы.**

**Вариант 1**

5 л этилена и 3 л водорода (н.у.) пропустили через никелевый катализатор. При этом образовалось \_\_\_\_\_\_\_\_ л этана.

(Записать число с точностью до десятых).

**Вариант 2**

При взаимодействии 3 г этилена и 1,6 г брома получилось \_\_\_\_\_\_\_\_\_ г бромэтана.

(Записать число с точностью до целых).

**Вариант 3**

При взаимодействии 5,6 л этилена (н.у.) и 5 г воды образовалось \_\_\_\_\_\_\_\_ г спирта.

(Записать число с точностью до целых).

**Вариант 4**

При взаимодействии 10,5 л метана и 8,25 л хлора образовался хлорметан (н.у.) объемом \_\_\_\_\_\_\_ л.

(Записать число с точностью до десятых).