

1. Задание 1.1 № 1543

Предметом изучения химии являются вещества. Внимательно рассмотрите предложенные рисунки. Укажите номер рисунка, на котором изображён объект, содержащий индивидуальное химическое вещество.



Рис. 1



Рис. 2



Рис. 3

РЕШУ ВПР.РФ

2. Задание 1.2 № 1544

Какие вещества содержатся в объектах, изображённых на остальных рисунках? Приведите по ОДНОМУ примеру. Для каждого вещества укажите его химическое название и формулу.

Рис. 1: _____ (название) _____ (формула).

Рис. 2: _____ (название) _____ (формула).

Рис. 3: _____ (название) _____ (формула).

3. Задание 2.1 № 1124

Из представленных ниже рисунков выберите тот, на котором изображено протекание химической реакции. Напишите номер выбранного рисунка и объясните сделанный вами выбор.



Рис. 1

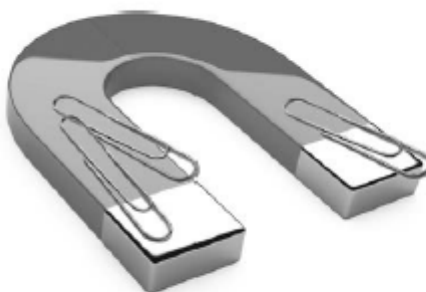


Рис. 2

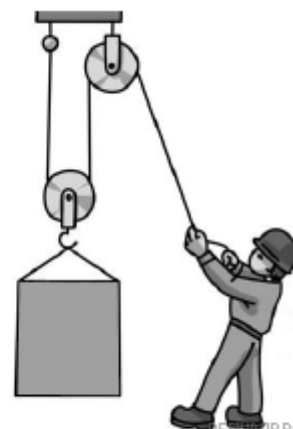


Рис. 3

РЕШУ ВПР.РФ

4. Задание 2.2 № 1125

Укажите один ЛЮБОЙ признак протекания этой химической реакции

5. Задание 3.1 № 1414

В таблице приведены названия и химические формулы некоторых газообразных веществ.

№	Название вещества	Формула	Молярная масса, г/моль
1	Водород	H_2	
2	Углекислый газ	CO_2	
3	Силан	SiH_4	

vpr.sdangia.ru

Используя предложенные Вам справочные материалы, вычислите молярные массы каждого из газов и запишите полученные данные в таблицу.

6. Задание 3.2 № 1415

На весах уравновешены две закрытые пробками колбы объёмом 1 л и 1,5 л соответственно. Первую колбу заполнили газом озоном O_3 и герметично закупорили. Каким из приведённых в таблице газов следует заполнить вторую колбу, чтобы вернуть весы в состояние равновесия? Укажите номер вещества.

7. Задание 5.1 № 1034

Используя данные приведённой ниже таблицы, определите, какую массу жиров получил при этом организм юноши. Ответ подтвердите расчётом.

Содержание жиров в некоторых овощных блюдах

Блюдо	Свёкла отварная	Картофель отварной	Капуста тушёная	Морковные котлеты	Картофель жареный
Массовая доля жиров, %	0,0	0,4	3,3	6,8	9,5 vpr.sdangia.ru

Восьмиклассник Михаил съел за обедом 150 г отварного картофеля.

8. Задание 5.2 № 1035

Какую долю суточной физиологической нормы (90 г) составляет потреблённое Михаилом количество жиров? Ответ подтвердите расчётом.

9. Задание 6.1 № 1514

Напишите химические формулы каждого из указанных веществ.

Водород — _____. Хлор — _____. Хлороводород — _____.

Гидроксид калия — _____. Серная кислота — _____.

Сульфат калия — _____. Вода — _____.

Имеется следующий перечень химических веществ: водород, хлор, хлороводород, гидроксид калия, серная кислота, сульфат калия, вода.

10. Задание 6.2 № 1515

Какое из веществ, упоминаемых в перечне, соответствует следующему описанию: «Тяжёлая маслянистая жидкость без цвета и запаха; представляет собой очень едкое вещество, поражающее кожу, слизистые оболочки и дыхательные пути»?

11. Задание 6.3 № 1516

Из данного перечня выберите ЛЮБОЕ вещество, содержащее атомы щелочного металла. Запишите химическую формулу этого вещества и укажите, к какому классу неорганических соединений оно относится.

Вещество	Класс соединений
	vpr.sdangia.ru

В окошке ответа укажите название вещества.

12. Задание 6.4 № 1517

Из приведённого перечня веществ выберите ЛЮБОЕ соединение, состоящее из атомов ТРЁХ элементов. Вычислите массовую долю кислорода в этом соединении. Ответ подтвердите расчётом.

13. Задание 6.5 № 1518

Вычислите массу 0,25 моль сульфата калия.

14. Задание 7.1 № 1519

Составьте уравнения указанных реакций, используя химические формулы веществ из п. 6.1.

Ниже даны описания двух химических превращений с участием веществ, перечень которых был приведён в задании 6:

(1) водород + хлор → хлороводород;

(2) гидроксид калия + серная кислота → сульфат калия + вода.

15. Задание 7.2 № 1520

В зависимости от числа и состава веществ, вступающих в химическую реакцию и образующихся в результате неё, различают реакции соединения, разложения, замещения и обмена. Выберите ЛЮБУЮ реакцию (1) или (2) и укажите её тип.

16. Задание 9 № 266

Из приведённого списка выберите верные суждения о способах собирания газов в лаборатории. В ответе запишите цифры, под которыми они указаны. (В задании может быть несколько верных суждений.)

- 1) Углекислый газ можно собрать в сосуд способом вытеснения воздуха.
- 2) Кислород можно собрать в сосуд и способом вытеснения воздуха, и способом вытеснения воды.
- 3) Оксид углерода(IV) можно собрать путём вытеснения воды.
- 4) Азот тяжелее воздуха, поэтому при его сборе трубка газоотвода направлена вниз.