

Экзаменационная работа по химии в 8 классе.

1 вариант.

Часть А

- 1) О химическом элементе, а не о простом веществе идет речь в предложении:
1. Проволка изготовлена из алюминия.
 2. Поглощая углекислый газ из воздуха растения выделяют кислород.
 3. В состав природного газа метана входит водород.
 4. Содержание кислорода в воздухе составляет 21%
- 2) Только простые вещества перечислены в ряду:
1. Хлор, азот, сероводород, железо.
 2. Этанол, угарный газ, метан, аммиак.
 3. Углекислый газ, алюминий, поваренная соль, калий.
 4. Графит, водород, железо, фтор.
- 3) Физические и химические явления соответственно приведены в ряду:
1. Появление осадка и таяние снега.
 2. Выпадение града и скисание молока.
 3. Гниение листвы и размягчение стекла при нагревании.
 4. Горение свечи и растворение сахара.
- 4) Валентность углерода в соединении CН_4 равна:
1. I 2. II 3. III 4. IV
- 5) Вещество с химической формулой H_3PO_4 относится к классу:
1. Оксидов. 2. Оснований. 3. Кислот. 4. Солей
- 6) С водой наиболее энергично реагирует:
1. Калий. 2. Магний. 3. Цинк. 4. Медь.
- 7) Порядковый номер химического элемента равен:
1. Заряду ядра атома. 2. Атомной массе. 3. Числу нейтронов в ядре атома.
4. Числу валентных электронов в атоме.
- 8) В ряду химических элементов K-Na-Li металлические свойства:
1. Усиливаются. 2. Ослабевают. 3. не изменяются. 4. изменяются периодически.

Часть В

1. Чистыми веществами являются:

1. Бензин. 2. Озон. 3. Воздух. 4. Сера. 5. Кислород. 6. Азот. 7. Гранит.

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

2. Установите соответствие между формулой вещества и классом неорганических соединений, к которому оно принадлежит:

Формула вещества	Класс неорганических соединений
А) Na_3PO_4	1. основные оксиды
Б) H_3PO_4	2. кислоты
В) NaOH	3. щелочи
Г) Na_2O	4. кислые соли
	5. соли
	6. амфотерные гидроксиды

Ответ запишите в виде последовательности цифр.

3. Элемент, в атоме которого распределение электронов по электронным слоям 2,8,8,1:

1. Имеет заряд ядра +1
2. Проявляет неметаллические свойства
3. Образует оксид с основными свойствами
4. Имеет 19 протонов в ядре
5. Находится во второй группе, главной подгруппе

Ответ запишите в виде последовательности цифр

Часть С

1. К 200 г 15% раствора соли добавили 100 г воды. Вычислить массовую долю соли в полученном при этом растворе.
2. С какими из указанных веществ будет вступать в реакцию раствор серной кислоты: KOH, Mg, SO₃, CuO, CuCl₂, Ag, HNO₃.
 1. Составьте уравнение возможных реакций.
 2. Укажите реакцию нейтрализации.